

1301Y_Az_Æyani_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1301Y Analitik kimya

1 .
Hg₂Cl₂ cöküntüsü AgCl cöküntüsündən fərqli olaraq hansı turşuda həll olur?

- HCN
- ...
- H₃PO₄
- ..
- H₂SO₄
- .
- HNO₃
- HCl

2 Vəsfə kimyəvi analiz nəyə deyilir?

- maddənin kimyəvi tərkibini müəyyən etmək üçün məlum üsullardan istifadə edən elmə vəsfə kimyəvi analiz deyilir
- maddənin miqdarı tərkibini öyrənən elmə vəsfə kimyəvi analiz deyilir
- maddənin keyfiyyət və miqdarı tərkibini öyrənməklə məşğul olan elmə vəsfə analiz deyilir
- maddənin keyfiyyət tərkibini, yəni maddənin hansı elementar obyektlərdən (atom, molekul, ion, funksional qrup, kimyəvi birləşmə təşkil olunduğunu öyrənməklə) məşğul olan elmə vəsfə kimyəvi analiz deyilir
- maddəni əmələ gətirən elementar obyektlərin nisbi miqdarını öyrənən elmə vəsfə kimyəvi analiz deyilir

3 Vəsfə analizin vəzifəsi nədir?1. tədqiq edilən maddənin tərkibindəki kationların təyini 2. tədqiq edilən maddənin tərkibindəki anionların təyini 3. tədqiq edilən maddənin tərkibindəki ayrı-ayrı element və ionların təyini

- 1,2
- 1
- 2
- 3
- 2,3

4 Miqdarı analiz nəyi öyrənir?

- yeni, daha sürətli analiz üsullarının işlənməsini
- yeni daha dəqiq analiz üsullarının işlənməsini
- maddənin element tərkibinin təyini üsullarını
- maddənin miqdarı tərkibinin təyini üsullarını
- kimyəvi analiz nəzəriyyəsinin ümumi problemlərini

5 Analitik kimya qarşısında duran vəzifələr hansı üsullarla yerinə yetirilir?

- kimyəvi və elektrokimyəvi
- qravimetrik və titrimetrik analiz üsulları ilə
- absorpsion analiz üsulları ilə
- kimyəvi, fiziki-kimyəvi və fiziki
- fiziki-kimyəvi və fiziki

6 Minimum qatılığa əks kəmiyyət hansıdır?

- maksimum həcmi
- minimum həcm

- minimum tapıntı
- durulaşdırma həddi
- maksimum tapıntı

7 Dururlaşma sərhəddi nədir?

- məhlulun kütləsinin maddənin məhlulda təyin edilən kütləsinin məhlulunkütləsinə nisbəti
- məhlulun həcmnin maddənin məhlulda təyin edilən kütləsinə nisbəti
- məhlulda maddənin təyin oluna bilən ən az miqdarı
- maddənin məhlulda təyin edilən kütləsinin həlledicinin kütləsinə nisbəti
- məhlulun kütləsinin maddənin məhlulda təyin edilən kütləsinə nisbəti

8 Hansı qrup kationlarının qrup reaktiviti yoxdur?

- III
- IV
- II
- I
- V

9 Vəsfə analizində hansı metodları var?

- kimyəvi, biokimyəvi
- bioloji, biokimyəvi
- fiziki, kimyəvi
- kimyəvi, fiziki-kimyəvi, fiziki
- fiziki, xromatoqrafik

10 Hansı reaksiyalar analitik reaksiyalara aiddir?

- heç bir əlamətlə müşahidə olunmayan reaksiyalar
- rəngli birləşmə əmələ gətirən reaksiyalar
- çöküntü əmələ gətirən reaksiyalar
- naməlum ionun təyin edilməsinə tətbiq edilən reaksiyalar
- qaz halında birləşmə əmələ gətirən reaksiyalar

11 Turşu qələvi metodu ilə analitik kationlar neçə qrupa bölünür?

- 2
- 3
- 4
- 6
- 1

12 I analitik qrupa hansı kationlar daxildir?

-
 $\text{Na}^+, \text{Ca}^{2+}, \text{Hg}^{2+}$
- ...
 $\text{Na}^+, \text{Mg}^{2+}, \text{Pb}^{2+}$
- ..
 $\text{K}^+, \text{Ca}^{2+}, \text{NH}_4^+$
- .
 $\text{K}^+, \text{Na}^+, \text{NH}_4^+$
-
 $\text{K}^+, \text{Ca}^{2+}, \text{Al}^{3+}$

13 .

Ammonium ionunu hansı maddə ilə təyin edilir?

I. NaOH

II. $K_2[HgJ_4]$

III. KCl

IV. $(NH_4)_2Cr_2O_7$

- I, III
 I, IV
 I, II, III
 I, II
 III, IV

14 .

NH_4^+ kationu K^+ və Na^+ kationundan ayırmaq üçün nədən istifadə olunur?

-
KMnO₄ məhlulu ilə təsir etməklə
 2N NaOH məhlulu ilə təsir etməklə
 2N HCl ilə təsir etməklə
 yüksək temperatura qədər qızdırmaqla
 ...
K₂Cr₂O₇ məhlulu ilə təsir etməklə

15 .

AgCl, Hg₂Cl₂ və PbCl₂-dən ibarət çöküntüden PbCl₂ çöküntüsünü necə ayırırlar?

- isti su ilə
 HCl
 ..
NH₄OH-ə təsir etməklə
 ..
K₂CrO₄
 KJ

16 .

Pb²⁺ ionu KJ-ın təsiri ilə emələ gətirdiyi çöküntü hansı rəngdə olur?

- qırmızı-qonur
 qara
 sarı
 qızılı sarı
 yaşıl

17 .

Pb²⁺ ionuna H₂SO₄-un təsiri ilə emələ gələn çöküntü hansı rəngdə olur?

- qara
 qırmızı
 yaşılımtıl sarı
 ağ
 sarı

18. Hg^{2+} məhlulu içərisinə hansı metalı daxil etdikdə üzərində parlaq cive

amalgaması emele gələr?

- Pt
- Ag, Cu
- Ag, Au
- Cu
- V, Pt

19. K_2CrO_4 analitik reaktiv kimi hansı ionları təyin edir?

-
- Ag^+ , K^+ , Hg_2^{+2} , Ca^{2+}
- ...
- Na^+ , K^+ , NH_4^+
- ..
- K^+ , Pb^{2+} , Hg^{2+} , Ba^{2+}
- ..
- Ag^+ , Pb^{2+} , Ba^{2+}
-
- NH_4^+ , Mg^{2+} , Ba^{2+}

20. $a=Cf$ ifadəsi nəyi göstərir?

- dissosiasiya dərəcəsini
- ion qüvvəsini
- molyar qatılığı
- ionların fəallığını
- normal qatılığı

21. Aşağıdakı qarışıqlardan hansı bufer təsirə malik deyil?

-
- $\text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{HPO}_4$
- ..
- $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_4\text{OH}$
- ..
- $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$
- $\text{NaOH} + \text{NaCl}$
- ...
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{NaHCO}_3$

22. Zəif elektrolitin dissosiasiya dərəcəsi hansı amillərdən asılıdır?

- temperaturdan və qatılıqdan
- yalnız qatılıqdan
- yalnız temperaturdan
- temperaturdan, qatılıqdan, dissosiasiya sabitindən
- yalnız dissosiasiya sabitindən

23. Zəif elektrolitlərin dissosiasiya sabiti hansı amillərdən asılıdır?

- heç birindən
- məhlulun ion qüvvəsindən
- qatılıqdan
- temperaturdan
- hər üç amildən

24 Qüvvətli elektrolitlərin dissosiasiyası necə baş verir?

- dissosiasiya həm tam , həm də natamam gedə bilər
- dissosiasiya tam getmir, proses dönməzdir
- dissosiasiya tam gedir, proses dönəndir
- dissosiasiya tam gedir, proses dönməzdir
- dissosiasiya tam getmir, proses dönəndir

25 Qüvvətli elektrolitlər nə ilə xarakterizə olunurlar?

- ionların fəallığı ilə
- ionların fəallığı və məhlulun ion qüvvəsi
- dissosiasiya sabiti ilə
- dissosiasiya dərəcəsi ilə
- məhlulun ion qüvvəsi ilə

26 İonların fəal qatılıqlarının onların ümumi analitik qatılığına olan nisbəti necə adlanır?

- dissosiasiya dərəcəsi
- məhlulun ion qüvvəsi
- fəallıq
- fəallıq əmsalı
- dissosiasiya sabiti

27 Məhluldakı bütün ionların qarşılıqlı elektrostatik təsiri hansı kəmiyyətlə xarakterizə olunur?

- dissosiasiya dərəcəsi
- fəallıq
- fəallıq əmsalı
- məhlulun ion qüvvəsi
- dissosiasiya sabiti

28 Məhlulun ion qüvvəsi hansı formulla hesablanır?

-
- $\mu = -\frac{1}{2} cZ^2$
- ...
- $\mu = 2 \sum cZ^2$
- ..
- $\mu = -\frac{1}{2} \sum cZ^2$
- .
- $\mu = \frac{1}{2} \sum cZ^2$
-
- $\mu = \frac{1}{2} cZ^2$

29 $-\lg[H^+]$ necə adlanır?

- hidrogen göstəricisi

- məhlulda H⁺ ionlarının molyar qatılığı
- hidrosil göstəricisi
- pH göstəricisi
- məhlulda H⁺ ionlarının normal qatılığı

30 .

Hidrogen ionlarının qatılığı 10^{-3} mol/litr olduqda hidrogen göstəricisi ne qeder olar?

- 4
- 3
- 2
- 6
- 7

31 Məhlulların bufer təsiri miqdarı olaraq nə ilə müəyyən olunur?

- bufer qarışığındakı komponentlərin dissosiasiya sabiti ilə
- bufer qarışığındakı komponentlərin birinin qatılığı ilə
- bufer qarışığındakı komponentlərin hamısının qatılığı ilə
- bufer tutumu ilə
- bufer qarışığındakı komponentlərin dissosiasiya dərəcəsi ilə

32 Ostvaldın duzlaşma qanunu hansı formulla ifadə olunur?

-
- $c = k \cdot \alpha$
- ...
- $k = \alpha \cdot c$
- ..
- $\alpha = \sqrt{\frac{k}{c}}$
- .
- $\alpha = \sqrt{\frac{k}{c}}$
-
- $\alpha = f \cdot c$

33 Mikrokristalloskopik analiz metodu hansı cihazın köməyi ilə yerinə yetirilir?

- kolorimetr
- ultramikroskop
- xromatoqraf
- mikroskop
- viskozimetr

34 .

K⁺ ionunun Na₃[Co(NO₂)₆] reaktı ilə təyini hansı mühitdə aparılır?

- qüvvətli əsasi
- zəif əsasi
- neytral
- neytral və zəif əsasi
- zəif turş

35 . K⁺ ionunun uçucu duzları lampanın rəngsiz alovunu hansı rəngə boyayır?

- yaşılımtıl
- göy
- sarı
- bənövşəyi
- yaşıl

36 Neytral mehlullar H⁺ ionunun hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur?

- [H⁺] ≥ 10⁻⁷
- ...
- [H⁺] < 10⁻⁷
- ...
- [H⁺] > 10⁻⁷
- [H⁺] = 10⁻⁷

37 .

K⁺ ionunun KHC₄H₄O₆ reaktivi ilə təyini hansı mühitdə aparılır?

- qüvvətli turş
- zəif turş
- zəif əsası
- neytral və zəif əsası
- neytral

38 Hansı qrup kationların hidrokksidləri qələvinin artıq miqdarında həll olur?

- I
- V
- III
- IV
- II

39 Zəif elektrolitlərin dissosiasiya dərəcəsi aşağıdakı kəmiyyətlərdən hansı ilə xarakterizə olunur?

- 5-50%
- >30%
- >3%
- <3%
- 3-30%

40 Dissosiasiya dərəcəsi α < 3% olan elektrolitlər necə adlanır?

- orta qüvvətli elektrolitlər
- qeyri polyar elektrolitlər
- qüvvətli elektrolitlər
- zəif elektrolitlər
- polyar elektrolitlər

41 Dissosiasiya dərəcəsi α = 3-30% olan elektrolitlər necə adlanır?

- polyar elektrolitlər
- zəif elektrolitlər
- qüvvətli elektrolitlər

- orta qüvvətli elektrolitlər
 qeyri polyar elektrolitlər

42 .
 Na^+ ionunun KH_2SbO_4 reaktivı ile emele gətirdiyi çöküntü hansı rengde olur?

- qırmızı qonur
 sarı
 göy
 ağ
 bənövşəyi

43 Dissosiasiya dərəcəsi $\alpha > 30\%$ olan elektrolitlər necə adlanır?

- zəif elektrolitlər
 polyar elektrolitlər
 qeyri polyar elektrolitlər
 qüvvətli elektrolitlər
 orta qüvvətli elektrolitlər

44 Məhlul qızdırıldıqda dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir?

- dəyişmir
 əvvəl artır, sonra azalır
 azalır
 artır

45 Məhlul uzun müddət buxarlandırıldıqda dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir?

- əvvəl azalır, sonra artır
 dəyişmir
 artır
 azalır
 əvvəl artır, sonra azalır

46 .
 Na^+ ionunun ucucu duzları lampanın rengsiz alovunu hansı renge boyayır?

- göy
 kərpici qırmızı
 sarımtıl yaşıl
 sarı
 bənövşəyi

47 Zəif elektrolit məhluluna eyni adlı ionlar əlvə edildikdə onun dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir?

- əvvəl azalır, sonra artır
 dəyişmir
 artır
 azalır
 əvvəl artır, sonra azalır

48 .
 NH_4OH məhlulu üzərinə NaOH elavə etdikdə dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir?

- əvvəl azalır, sonra artır
- əvvəl artır, sonra azalır
- artır
- azalır
- dəyişmir

49 Aşağıdakı ionlardan hansının xloridləri suda və duru turşularda həll olmur?

- Ca^{2+} , Ba^{2+}
- Fe^{2+} , Al^{3+}
- K^+ , Na^+
- K^+ , Na^+
- NH_4^+ , Na^+

50 .
 H_2S mehlulu uzerine HCl elave etdikde dissosiasiya derecesi nece deyisir?

- əvvəl azalır, sonra artır
- əvvəl artır, sonra azalır
- artır
- azalır
- dəyişmir

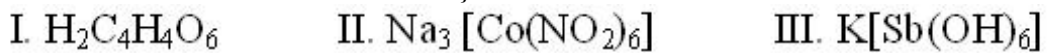
51 Mehlulu uzun müddət soyudulduqda onun dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir?

- dəyişmir
- əvvəl artır, sonra azalır
- artır
- azalır
- əvvəl azalır, sonra artır

52 .
 NH_4OH mehlulu uzerine NH_4Cl elave etdikde dissosiasiya derecesi nece deyisir?

- əvvəl azalır, sonra artır
- dəyişmir
- artır
- azalır
- əvvəl artır, sonra azalır

53 Aşağıdakı maddələrdən hansıları K^+ ionu üçün analitik reaktivdir?



- III
- II
- I

- I, II
 II, III

54 .

NH_4OH mehlulu uzerine NH_4Cl elave etdikde hidröksil ionlarınmın qatılıđı

nece deyisir?

- əvvəl azalır, sonra artır
 dəyişmir
 artır
 azalır
 əvvəl artır, sonra azalır

55 K^+ ionunun təyini hansı maddələr ilə mikrokristalloskopik üsulla yerinə yetirilir?

I. $\text{Na}_2\text{PbCu}(\text{NO}_2)_6$ II. $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$ III. $\text{H}_2\text{C}_4\text{O}_6$

- III, IV
 II
 I, II
 I
 I, II, IV

56 Hansı reaktivlər qrup reaktivlərinə aiddir?

- bu reaktivlər bir qrupun bütün kationlarından bir kation ilə xarakterik birləşmə əmələ gətirmir
 bu reaktivlər yalnız təyin olunacaq bir kation ilə xarakterik birləşmə əmələ gətirir
 bu reaktivlər miqdarən az kation (1-2 kation ilə) oxşar xarakterik birləşmələr əmələ gətirir
 bu reaktivlər bir qrupun bütün kationları ilə oxşar xarakterik birləşmələr əmələ gətirir
 bu reaktivlər bir qrupun bütün kationları ilə oxşar xarakterik birləşmələr əmələ gətirmir

57 Na^+ ionunun sinkuranilasetat reaktivilə təyini hansı mühidə aparılır?

- qüvvətli turş
 zəif əsası və neytral
 zəif əsası mühidə
 ş

CH_3COOH mühitində

- neytral

58 Hansı kationları duz məhlullarının alovunun rənginə görə müəyyən etmək olar?

I. Na^+ II. K^+ III. NH_4^+ IV. Ba^{2+}

- I, IV
 yalnız I
 II, IV
 I, III
 I, II, IV

59 Verilmiş ionu digər ionların iştirakı ilə təyin etməyə imkan verən reaksiyalar necə adlanır?

- həssas
 səciyyəvi
 seçici
 seçici və xarakterik
 xarakterik

60 Analitik reaksiyalar hansı reaksiyalara deyilir?

- qaz halında əmələ gələn reaksiyalara
- kompleks birləşmə əmələ gələn reaksiyalara
- çöküntü əmələ gələn reaksiyalara
- analitik əlamətlə müşayət olunan reaksiyalara
- rəngli birləşmə əmələ gələn reaksiyalara

61 .
 NH^{+4} ionu Nessler reaktivı ile hansı mühitdə çöküntü əmələ gətirir?

- .
 CH_3COOH
- KOH
- zəif əsasi
- neytral
- qüvvətli turş

62 Quru analiz üsuluna hansı analiz üsulları aiddir?

- pirotexniki və mikrokristaloskopik
- pirokimyəvi və pirotexniki
- pirokimyəvi və yarım-mikrokimyəvi
- makrokimyəvi və mikrokimyəvi
- pirokimyəvi və mikrokristaloskopik

63 Ammonium duzlarını qələvilərlə qızdırdıqda hansı qaz əmələ gətirir?

- ..
 CO_2
- .
 NH_3
-
- SO_2
-
- NO_2
- ...
- N_2

64 Damcı analiz üsulu hansı şəraitdə yerinə yetirilir?

- ölçü kolbasında
- süzgəc kağızı üzərində
- kimyəvi stəkanda
- sınaq şüşəsində
- platin kasada

65 Analizin quru üsulunda rəngli muncuqların alınması üçün hansı duzlardan istifadə olunur?

- ..
 K_2CO_3 , $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ və $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- .
 $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ və $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
-

Na_2CO_3 , $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ve $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

.....

Na_2CO_3 ve K_2CO_3

...

Na_2CO_3 , K_2CO_3 , $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ve $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

66 Rəngli muncuqların alınması aşağıdakılardan hansına aiddir?

- fiziki analiz üsuluna
- fizi-kimyəvi analiz üsuluna
- “yaş” analiz üsuluna
- pirotexniki analiz üsuluna
- pirokimyəvi analiz üsuluna

67 Hidrogen-sulfid təsnifatı ilk dəfə kim tərəfindən təklif olunmuşdur?)

- Menşutkin
- Bersellius
- Berqman
- Frezenius
- Roze

68 Reagentin təyin edilən maddə ilə yaxşı analitik əlamət əmələ gətirməsi nə ilə xarakterizə olunur?

- reaksiyanın həssaslığı ilə
- reaksiyanın səciyyəviliyi ilə
- analizin dəqiqliyi ilə
- reaksiyanın seçiciliyi ilə
- reaksiyanın sürəti

69 Minimum qatılığın işarəsi və vahidi neçədir?

- C_{\min} mq/ml
- C_{\min} q/ml
- V_{\min} mkq/ml
- V_{\min} ml
- C_{\min} mkq/ml

70 Durulaşdırma həddinin işarəsi və vahidi neçədir?

- V_{dur} ml/q
- V_{\min} mkq/ml
- V_{\min} ml
- V_{dur} q/ml
- C_{\min} q/ml

71 .

$\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2$ mehlulu ilə ısladılmış suzgec kagızı üzərində boz-qara hansı qazın

tesirindən emele gəlir?

...

N_2

..

NH_3

-
- NO₂
-
- SO₂
-
- O₂

72 .
NH⁴⁺ ionunun duzları icerisinde termiki parçalanma neticesinde 3 eded qaz
halında madde ayrılan duz hansıdır?

-
- (NH₄)₂ CO₃
- ..
- (NH₄)₂ SO₄
- ..
- NH₄NO₃
-
- NH₄NO₂
-
- NH₄Cl

73 400 qr. 30%-li məhlulun üzərinə 200 qr su əlavə etdikdə məhlulun qatılığını müəyyən edin

- 15
- 20
- 23
- 25
- 10

74 .
Asağıdakı maddələrdən hansı NH⁴⁺ ionu ucun analtik reaktivdir?

- natrium hidrotartarat
- çaxır turşusu
- Nessler reaktivi
- sink uranil asetat
- xlorid turşusu

75 10%-li məhlul almaq üçün 300q 40%-li məhlulun üzərinə neçə qram su əlavə etmək lazımdır?

- 1100
- 900
- 180
- 1080
- 1200

76 Reaksiya sürətinin qatılıqdan asılılığını ilk dəfə kim və nə vaxt irəli sürmüşdür?

- Vant-Hoff, 1867
- Quldberq və Vaaqe, 1867

- Debay və Hükkel, 1874
- Raul və Lyuis, 1923
- S.Arrenius, 1887

77 Elektrolitik dissosiasiya nəzəriyyəsini ilk dəfə kim və nə vaxt irəli sürmüşdür?

- Quldberq və Vaaqe, 1887
- Vant-Hoff, 1867
- S.Arrenius, 1887
- Debay və Hükkel, 1874
- Raul və Lyuis, 1923

78 Dissosiasiya sabiti nəyə deyilir?

- Məhlulunun ümumi qatılığının, ionların ümumi qatılığına olan nisbətində
- İonların molyar qatılıqları hasilinin, ionlaşmamış molekulların molyar qatılığına olan nisbətində
- İonların molyar qatılıqları hasilinin, elektrolit məhlulunun ümumi qatılığına olan nisbətində
- İonlaşmamış molekulların molyar qatılıqları hasilinin, ionların molyar qatılıqları hasilinə olan nisbətində
- İonlaşmış molekulların sayının, ümumi molekulların sayına olan nisbətində

79 Zəif elektrolitin dissosiasiya dərəcəsi hansı formulla hesablanır?

-
- $\alpha = C_{um} - C_{ion}$
- $\alpha = \frac{C_{ion}}{C_{um}}$
- ..
- $\alpha = \frac{C_{um}}{C_{ion}}$
- ...
- $\alpha = C_{um} \cdot C_{ion}$
-
- $\alpha = C_{ion} - C_{um}$

80 II analitik qrup kationları hansılardır?

- $Pb^{2+}, Ca^{2+}, Ba^{2+}$
- Ag^+, K^+, NH_4^+
- Ag^+, Hg_2^{2+}, Pb^{2+}
- Na^+, K^+, Hg^{2+}
- Ag^+, Hg_2^{2+}, NH_4^+

81 II analitik qrup kationlarının reaktivi hansıdır?

- ..
- In HNO_3

- 2N HCl
 0,1N NaOH
 4N HCl
 .
2N H₂SO₄

82 Ag⁺ ionu HCl reaktivilə hansı rənglə çöküntü əmələ gətirir?

- qonur-qırmızı
 ağ
 sarı
 yaşıl
 sarımtıl yaşıl

83 AgCl çöküntüsü hansı reaktivdə həll olaraq, kompleks birləşmə əmələ gətirir?

- .
NH₄OH
 ..
H₂SO₄
 ...
Zn(OH)₂

Na₂CO₃

H₃PO₄
 .
NH₄OH
 ..
H₂SO₄
 ...
Zn(OH)₂

Na₂CO₃

H₃PO₄

84 .
Ag⁺ ionunun duzlarına qelevil?r (KOH ve NaOH) ve ya NH₄OH ile tesir

etdikde hansı terkibli cokuntu emele gelir?

- AgCN
 AgJ
 AgCl
 .
Ag₂ O
 AgBr

85 .

Hansı halda reaksiya eks istiqametde geder ?

(K_1 ve K_2 duz ve eks reaksiyaların suret sabitleridir)

-
 $K_1 = K_2$
-
 $K_1 = K_2$
- .
 $K_2 > K_1$
- ..
 $K_2 \geq K_1$
- ...
 $K_1 > K_2$
-
 $K_2 = K_1$
- ...
 $K_1 > K_2$
- ..
 $K_2 \geq K_1$
- .
 $K_2 > K_1$
-
 $K_2 = K_1$

86 .

NH_4OH mehlulu uzerine NH_4Cl elave etdikde dissosiasiya derecesi ve

hidroksil ionlarının qatılığı müvafiq olaraq nece deyisir?

- dəyişmir, azalır
- azalır, azalır
- azalır, artır
- artır, dəyişmir
- artır, artır

87 .

- qırmızı qonur
- sarı
- göy
- qara
- ağ

88 .

Ag^+ ionu K_2CrO_4 ile neytral ve zeif esasi mühitde hansı rengli çöküntü emele

getirir?

- sarı
- kərpici qırmızı
- qırmızı-qonur

- sarımtıl qaşıl
 qara

89 .
 Ag^+ ionu K_2CrO_4 reaktivini ile neytral ve zeif esasi muhitde hansı terkibli
cokuntu emele getirir?

-
 $Ag_2Cr_2O_7$

 $Ag_2 [Cr(OH)_4Cl_2]$
 ..
 $AgCrO_2$
 ...
 $Ag [Cr(OH)_4]$
 .
 Ag_2CrO_4

90 .
Damcı metodu ile Ag^+ ionunun teyini ucun $AgNO_3$ mehlulu ile isladılmış
suzgec kağızı uzerine hansı reaktivden bir damcı elave olunur

- ..
 $2N H_2SO_4$
 .
 $SnCl_2$
 $2N HCl$

 $Hg(NO_3)_2$
 ...
 $H_2Cr_2O_7$

91 .
 NH_4OH mehlulu uzerine NH_4Cl elave etdikde dissosiasiya derecesi ve
hidroksil ionlarının qatılıqı müvafiq olaraq nece deyisir?

- dəyişmir, azalır
 azalır, azalır
 azalır, artır
 artır, dəyişmir
 artır, artır

92 Ostvaldın durulaşdırma qanunu hansı əlaqəni göstərir?

- dissosiasiya dərəcəsi ilə ion qüvvəsi
 dissosiasiya dərəcəsi ilə dissosiasiya sabiti
 dissosiasiya sabiti ilə ionların fəallığı
 dissosiasiya sabiti ilə ion qüvvəsi

- dissosiasiya dərəcəsi ilə ionların fəallığı

93 Dissosiasiya dərəcəsi ilə dissosiasiya sabiti arasındakı asılılıq hansı qanun və nəzəriyyə ilə ifadə olunur?

- Qüvvətli elektrolitlər nəzəriyyəsi ilə
 Ostvaldın durulaşdırma qanunu ilə
 Nernstin paylanma qanunu ilə
 Kütlələrin təsiri qanunu ilə
 Elektrolitik dissosiasiya nəzəriyyəsi ilə

94 Ostvaldın durulaşdırma qanunu hansı formulla ifadə oluna bilməz?

- .

$$\alpha = \sqrt{\frac{K}{C}}$$

-

$$\alpha = \sqrt{K \cdot C}$$

-

$$\alpha = K \cdot C^2$$

- ...

$$\alpha = \sqrt{\frac{C}{K}}$$

- ..

$$\alpha^2 = K \cdot C$$

95 Qüvvətli elektrolitlərin sonsuz duru məhlullarında həqiqi dissosiasiya dərəcəsi nə qədər olur?

- $\alpha > 100\%$
 $\alpha = 100\%$
 $\alpha \geq 100\%$
 $\alpha \leq 100\%$
 $\alpha < 100\%$

96 Qüvvətli elektrolit məhlulu durulaşdırıldıqda faktiki dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir?

- dəyişmir
 əvvəl artır, sonra azalır
 artır
 azalır
 əvvəl azalır, sonra artır

97 .

$\alpha = C \cdot f_{\alpha}$ ifadəsi neyi göstərir ?

- hidroliz dərəcəsinə
 ionların fəallığını
 dissosiasiya dərəcəsinə
 ion qüvvəsini
 molyar qatılığı

98 Hansı formulla ionların fəallığını hesablamaq olar?

$$1. \alpha = C \cdot f_{\alpha}$$

$$2. \alpha = \frac{C}{f_{\alpha}}$$

$$3. C = \frac{\alpha}{f_{\alpha}}$$

$$4. \alpha = \frac{K}{C}$$

$$5. \alpha^2 = \frac{K}{C}$$

- 1, 3, 5
 1, 3
 1, 4
 1, 2, 3, 4
 2, 3, 4

99 İonların fəallığı hansı vahidlə ölçülür? 1) qram 2) mol 3) mol/l 4) qram/l

- 3, 4
 3
 4
 2
 1, 2

100 Qüvvətli elektrolitlər aşağıdakı anlayışlardan hansı ilə xarakterizə oluna bilər? 1) ion qüvvəsi 2) dissosiasiya dərəcəsi 3) dissosiasiya sabiti 4) ionların fəallığı

- 2, 3
 1, 2, 3, 4
 1, 3
 1, 4
 2, 3, 4

101 Qüvvətli turşu məhlullarında pH hansı formulla hesablanır?

- $pH = K_{su} - \lg C_{tur}$
 $pH = C_{\text{əs}} - C_{tur}$
 $pH = C_{tur}$
 $pH = -\lg C_{tur}$
 $pH = K_{su} - K_{tur}$

102 Qüvvətli əsas məhlullarında pH hansı formulla hesablanır?

- $pH = 14 - \frac{1}{2} \lg C_{\text{əs}}$
 $pH = 14 - \lg C_{\text{əs}}$
 $pH = 14 + \lg C_{tur}$
 $pH = 14 + \lg C_{\text{əs}}$
 $pH = 14 + \frac{1}{2} \lg C_{\text{əs}}$

103 Zəif turşu məhlullarında pH hansı formulla hesablanır?

-
 $pH = \frac{1}{2} (7 + pK_{tur} + \lg C_{tur})$

...

$pH = 1/2 (pK_{tur} + \lg C_{tur})$

..

$pH = 1/2 (7 - pK_{tur} + \lg C_{tur})$

.

$pH = 1/2 (pK_{tur} - \lg C_{tur})$

....

$pH = 1/2 (7 - pK_{tur} - \lg C_{tur})$

104 Zəif əsas məhlullarında pH hansı formulla hesablanır?

.....

$pH = 14 + 1/2 (pK_{es} + \lg C_{es})$

...

$pH = 1/2 (7 + pK_{es} + \lg C_{es})$

..

$pH = 1/2 (7 - pK_{es} - \lg C_{es})$

.

$pH = 14 - 1/2 pK_{es} + 1/2 \lg C_{es}$

....

$pH = 1/2 (7 + pK_{es} - \lg C_{es})$

105 $pH = -\lg C_{tur}$ formulu ilə hansı məhlulların pH-ı hesablanır?

Qüvvətli turşuların və qüvvətli əsasların

Zəif turşuların

Qüvvətli əsasların

Qüvvətli turşuların

Zəif əsasların

106 Suyun ion hasilı 20%-də neçədir?

7

...

10^7

..

10^{-7}

10^{-14}

14

107 Temperatur artdıqda suyun ion hasilı necə dəyişir?

əvvəl azalır sonra artır

dəyişmir

azalır

artır

əvvəl artır sonra azalır

108 0,01 mol/l KCl məhlulunun ion qüvvəsini hesablayın:

0,05

- 0,04
- 0,02
- 0,01
- 0,03

109 Zəif turşu və onun duzundan ibarət bufer məhlulların pH-ı hansı formulla hesablanır?

.....

$$\text{pH} = \text{pK} + \lg \frac{C_{\text{turşu}}}{C_{\text{duz}}}$$

...

$$\text{pH} = \text{pK} + \lg \frac{C_{\text{turşu}}}{C_{\text{duz}}}$$

..

$$\text{pH} = 14 - \text{pK} + \lg \frac{C_{\text{turşu}}}{C_{\text{duz}}}$$

.

$$\text{pH} = \text{pK} - \lg \frac{C_{\text{turşu}}}{C_{\text{duz}}}$$

....

$$\text{pH} = \text{pK} - \lg \frac{C_{\text{duz}}}{C_{\text{turşu}}}$$

110 Zəif əsas və onun duzundan ibarət bufer məhlulların pH-ı hansı formulla hesablanır?

.....

$$\text{pH} = 14 - \text{pK} - \frac{1}{2} \lg \frac{C_{K_1OH}}{C_{duz}}$$

...

$$\text{pH} = 14 - \text{pK} - \lg \frac{C_{K_1OH}}{C_{duz}}$$

..

$$\text{pH} = 14 - \text{pK} + \frac{1}{2} \lg \frac{C_{K_1OH}}{C_{duz}}$$

.

$$\text{pH} = 14 - \text{pK} + \lg \frac{C_{K_1OH}}{C_{duz}}$$

....

$$\text{pH} = \text{pK} - \lg \frac{C_{\text{turşu}}}{C_{\text{duz}}}$$

111 Kimyəvi tarazlıq sabitinin hansı qiymətində reaksiya düz istiqamətdə gedər?

- $k \leq 1$
- $k \geq 0$
- $k = 1$
- $k > 1$
- $k < 1$

112 $aA + bB \leftrightarrow cC + dD$ tənliyi üçün qüvvətli elektrolitlərə tətbiq edilən kimyəvi tarazlıq sabitinin formulu hansıdır?

....

$$K = \frac{[A]^a [B]^b}{[C]^c [D]^d}$$

..

$$K = \frac{\alpha_A \cdot \alpha_B}{\alpha_C + \alpha_D}$$

..

$$K = \frac{\alpha_A \cdot \alpha_B}{\alpha_C \cdot \alpha_D}$$

.

$$K = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$$

113 $aA + bB \leftrightarrow cC + dD$ tənliyi üçün formullardan hansı kimyəvi tarazlıq sabitini ifadə edir?

.....

$$K = \frac{[C] \cdot [D]}{[A] \cdot [B]} \cdot \frac{f_c + f_d}{f_a + f_b}$$

..

$$K = \frac{\alpha_C \cdot \alpha_D}{\alpha_A \cdot \alpha_B}$$

..

$$K = \frac{[C] \cdot [D]}{[A] \cdot [B]}$$

.

$$K = \frac{[C]^c \cdot [D]^d}{[A]^a \cdot [B]^b}$$

.....

$$K = \frac{[A]^a \cdot [B]^b}{[C]^c \cdot [D]^d}$$

114 .

$Kt^2 An$ tipli qüvvətli elektrolitin dissosiasiya tənliyi üçün kimyəvi

tarazlıq tənliyinin formulu hansıdır?

.....

$$K = c_{kt} \cdot c_{An} / c_{kt^2 An}$$

..

$$K = a_{kt}^2 / a_{kt^2 An}$$

..

$$K = a_{kt}^2 + a_{An}^2 / a_{kt^2 An}$$

.

$$K = c_{kt}^2 \cdot c_{An} / c_{kt^2 An}$$

.....

$$K = a_{An^2} / a_{kt^2 an}$$

115 $-\lg[\text{OH}^-]$ necə adlanır?

- məhlulda OH^- ionlarının normal qatılığı
- hidrogen göstəricisi
- pOH göstəricisi
- hidrosil göstəricisi
- məhlulda OH^- ionlarının molyar qatılığı

116 Hidrogen göstəricisi ilə hidrosil göstəricisi arasındakı əlaqə hansı asılılıqla ifadə olunur?

-
 $\text{pH} - \text{pOH} = 10^{-7}$
- ..
 $\text{pH} + \text{pOH} = 10^{14}$
- .
 $\text{pH} + \text{pOH} = 10^{-14}$
- $\text{pH} + \text{pOH} = 14$
- ...
 $\text{pH} + \text{pOH} = 10^{-7}$

117 Məhlulun pH -ı 2-dən 0-a qədər azaldıqda H^+ ionlarının qatılığı necə dəyişir?

- 2 dəfə azalır
- 100 dəfə azalır
- 10 dəfə artır
- 100 dəfə artır
- 10 dəfə azalır

118 1 litr təmiz su üzərinə 0,001 mol/l HCl əlavə etdikdə pH necə dəyişir?

- 3 dəfə azalır
- 2 vahid azalır
- 3 vahid azalır
- 4 vahid azalır
- 2 dəfə azalır

119 Bufer məhlulların pH -nı sabit saxlamaq xassəsi nəyə əsaslanır?

- Zəif əsasın dissosiasiya dərəcəsinin artırılmasına
- Bufer qarşısındakı komponentlərdən birinin dissosiasiya dərəcəsinin artırılmasına
- Bufer qarşısındakı komponentlərdən birinin diissosiasiya dərəcəsinin azaldılmasına
- Məhlulun bufer tutumunun dəyişməsinə
- Zəif turşunun dissosiasiya dərəcəsinin artırılmasına

120 Neytral məhlullar H^+ ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur?

-
 $[\text{H}^+] < 10^{-7} \text{ mol/l}$
- ...
 $[\text{H}^+] \leq 10^{-7} \text{ mol/l}$
- ..
 $[\text{H}^+] > 10^{-7} \text{ mol/l}$
- .
 $[\text{H}^+] = 10^{-7} \text{ mol/l}$
-

$$[\text{H}^+] \geq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

121 Turş məhlullar H^+ ionlarının hansı qatılığı ilə zarakterizə olunur?

.....

$$[\text{H}^+] < 10^{-7} \text{ mol/l}$$

...

$$[\text{H}^+] \leq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

..

$$[\text{H}^+] = 10^{-7} \text{ mol/l}$$

.

$$[\text{H}^+] > 10^{-7} \text{ mol/l}$$

.....

$$[\text{H}^+] \geq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

122 Əsasi məhlullar H^+ ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur?

.....

$$[\text{H}^+] = 10^{-7} \text{ mol/l}$$

...

$$[\text{H}^+] \leq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

..

$$[\text{H}^+] \geq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

.

$$[\text{H}^+] < 10^{-7} \text{ mol/l}$$

.....

$$[\text{H}^+] > 10^{-7} \text{ mol/l}$$

123 .

Neytral məhlullar $[\text{OH}^-]$ ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur?

.....

$$[\text{OH}^-] \leq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

...

$$[\text{OH}^-] < 10^{-7} \text{ mol/l}$$

..

$$[\text{OH}^-] > 10^{-7} \text{ mol/l}$$

.

$$[\text{OH}^-] = 10^{-7} \text{ mol/l}$$

124 Məhlulların bufer tutumu nə ilə müəyyən olunur?

Bufer qarışığındakı komponentlərdən hamısının qatılığı ilə

Bufer qarışığındakı komponentlərin dissosiasiya sabiti ilə

Bufer qarışığındakı komponentlərin dissosiasiya dərəcəsi ilə

Bufer qarışığındakı komponentlərdən birinin qatılığı ilə

Bufer qarışığındakı komponentlərin hidroliz dərəcəsi ilə

125 Eyni molyar qatılığa malik hansı maddə məhlulunun pH -ı daha yüksəkdir?

...



- ..
NH₄OH
 NaCl
 NaOH
 ..
NH₄Cl

126 Eyni molyar qatılığa malik hansı maddə məhlulunun pH-ı daha azdır?

-
H₂S
 ...
KNO₃
 ..
HNO₂
 .
HNO₃

KNO₂

127 Bufer təsirə malik olmayan məhlulları göstərin: 1. CH₃COOH+CH₃COONa 2. Qatı HCl məhlulu 3. NaOH+NaCl 4. NaOH+Na₂CO₃ 5. NH₄OH+NH₄Cl 6. Na₂HPO₄+NaH₂PO₄

- 2,5,6
 1,6
 3,4,5
 3,4
 1,2,6

128 Hansı məhlulda pH>7 olur? 1. NH₄Cl 2. CH₃COOH 3. NH₄Cl+NH₄OH 4. Na₂HPO₄+NaH₂PO₄ 5. Na₂CO₃+NaHCO₃ 6. CH₃COOH+CH₃COONa

- 1,3,5
 3,5
 3,4
 3,4,5
 1,2,3,4,5

129 Bufer qarışığını su ilə durulaşdırdıqda bufer tutumu necə dəyişir?

- Bufer tutumu dəyişmir
 Bufer tutumu artır
 Bufer tutumu azlır
 Bufer tutumu azalır sonra əvvəlki vəziyyətinə qaydır
 Bufer tutumu coxalır sonra əvvəlki vəziyyətinə qaydır

130 Bufer qarışığını su ilə durulaşdırdıqda göstəricilər necə dəyişir?

- Bufer tutumu azalır, pH dəyişmir
 Heç biri dəyişmir
 Bufer tutumu artır, pH azalır
 Bufer tutumu artır, pH dəyişir
 Bufer tutumu azalır, pH artır

131 Bufer komponentlərinin qatılıqları eyni artırıldıqda göstəricilər necə dəyişir?

- Bufer tutumu artır pH dəyişmir
- Heçbiri dəyişmir
- Bufer tutumu azlır pH artır
- Bufer tutumu azalır pH dəyişir
- Bufer tutumu azalır pH dəyişmir

132 0,1 mol/l NH_4Cl + 0,1 mol/l NH_4OH -dan ibarət bufer məhlulunu su ilə durulaşdırdıqda pH necə dəyişir?

- Azalır sonra əvvəlki qiymətinə qaydır
- Artır sonra əvvəlki qiymətinə qaydır
- Dəyişmir
- Azalır
- Artır

133 0,1 mol/l CH_3COOH + 0,1 mol/l CH_3COONa -dan ibarət qarışıq üzərinə 0,0001 mol NaOH əlavə etdikdə pH necə dəyişir?

- 3 vahid artır
- Artır sonra əvvəlki qiymətinə qaydır
- Praktiki olaraq dəyişmir
- Azalar sonra əvvəlki qiymətinə qaydır
- 2 vahid azalır

134 Təmiz su üzərinə 0,0001 mol NaOH məhlulu əlavə etdikdə pH necə dəyişər?

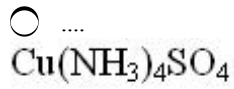
- 2 vahid artır
- əvvəl artır sonra əvvəlki vəziyyətinə qaydır
- Dəyişmir
- 4 vahid azalır
- 6 vahid artır

135 Bu birləşmələrdən hansı kompleks turşudur?

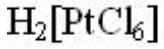
-
- $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- .
- $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$
-
- $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$
- ...
- $\text{Na}[\text{Fe}(\text{CNS})_4]$
- ..
- $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$

136 Aşağıdakı birləşmələrdən hansı kompleks əsasdır?

-
- $\text{H}_2[\text{PtCl}_6]$
- .
- $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$
- ..
- $\text{K}_2[\text{PtCl}_6]$
-
- $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_4]$



137 Verilmiş kompleks birləşməni necə adlandırmaq olar?



- Platinat xlorid turşusu
 heksaxloroplatinat(+4) turşusu
 Heksaxlorplatin (+2)
 heksaxlorplatin (+4) turşusu
 Hidroheksaxloroplatinat

138 III analitik qrup kationlarının qrup reaktivini hansıdır?

- ...
 NH_3 mehlulu
 ..
2N NH_4OH
 .
2N H_2SO_4
 2N HCl
 NaOH məhlulu

139 III analitik qrup kationları hansıdır?

-
 Fe^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+}
 ...
 Cu^{2+} , Hg^{2+} , Pb^{2+}
 ..
 Al^{3+} , Jn^{2+} , Cr^{2+}
 .
 Ba^{2+} , Sr^{2+} , Ca^{2+}

 K^+ , Na^+ , NH_4^+

140 BaSO_4 çöküntüsünü H_2SO_4 ilə qaynatdıqda həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin kimyəvi formulu hansıdır?

-
 $(\text{NH}_4)_2[\text{Ba}(\text{SO}_4)_2]$
 ...
 $\text{H}_2[\text{Ba}(\text{SO}_4)_2]$
 ..
 $\text{BaSO}_4 \cdot \text{PbSO}_4$
 .
 $\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$

 $\text{H}_4[\text{Ba}(\text{SO}_4)_3]$

141 .
 Ba^{2+} ionu $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ reaktivini ilə emele gətirdiyi çöküntü hansı rəngdə olur?

- çəhrayı
- göy
- qara
- sarı
- yaşılımtıl sarı

142 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

-
Na⁺ ve CH₃COO⁻
-
Ba²⁺ ve CO₃²⁻
-
Ag⁺ ve Cl⁻
-
Ag⁺ ve J⁻
-
Ca²⁺ ve CO₃²⁻

143 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin

H₃BO₃

- H₂O, HCl
-
- H₂SO₄, NaCl
-
- K₂SO₄, NaCl
-
H₃BO₃
-
- NaOH, Cu(OH)₂

144 Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır?

-
C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
-
SO₃, NO₂, P₂O₅
-
- CH₄, N₂, H₂
-
KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃
-
- FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NC

145 40 q. Xörək duzunu 160 q. suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını % tapın:

- 5
- 25
- 10
- 20
- 15

146 200 q. 60%-li məhlulun üzərinə 200 q. su əlavə etdikdə məhlulun qatılığı neçə lar?

- 50
- 25
- 20
- 30
- 45

147 50 q. 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q. 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını % tapın:

- 30
- 20
- 10
- 15
- 25

148 Müəyyən temperaturda 550q. doymuş məhlulda 50q. duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın:

- 300
- 150
- 50
- 100
- 250

149 .

20° C temperaturda 200 q. doymuş məhlulda 120 q. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ vardır.

Duzun həllolma əmsalını tapın

- 60
- 600
- 150
- 1500
- 375

150 .

800 q. 20%-li NaOH-ı neytrallaşdırmaq üçün neçə qram H_2SO_4 lazımdır?

- 9,6
- 49
- 98
- 196
- 19,6

151 10%-li və 40%-li məhlulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın:

- 30
- 15
- 20
- 25
- 18

152 60 q. 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200ml su ilə qarışdırdıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin:

- 25

- 20
- 40
- 30
- 10

153 .
Ba²⁺ duzları lampanın alovunu hansı renge boyayır?

- bənövşəyi
- göy
- sarı
- yaşıl
- kərpic qırmızı

154 .
Ca²⁺ ionu H₂SO₄ ile hansı rəngdə çöküntü emele getirir?

- sarımtıl yaşıl
- sarı
- qonur
- ağ
- bənövşəyi

155 Həllolma hasilı nəyə deyilir?

- çətin həll olan elektrolit ionları qatılıqlarının cəminə
- çətin həll olan elektrolitin doymuş məhluldakı ionlarının molyar qatılıqlarının cəminə
- sabit temperaturda elektrolitin doymamış məhlulundakı ionların molyar qatılıqlarının hasilinə
- sabit temperaturda çətin həll olan elektrolitin doymuş məhlulundakı ionlarının molyar qatılıqlarının hasilinə
- çətin həll olan elektrolit ionları qatılıqlarının hasilı

156 Az həll olan maddənin çökməsi üçün əsas şərt hansıdır?

- məhlul doymamışdır, həllolma gedir
- ionların qatılıqları hasilı həllolma hasilinə bərabərdir
- məhlul doymuşdur; dinamik tarazlıqdır
- ionların qatılıqları hasilı həllolma hasilindən böyükdür
- ionların qatılıqları hasilı həllolma hasilindən kiçikdir

157 Çətin həll olan maddə ionlarının molyar qatılıqları hasilı həllolma hasilindən böyük olduqda hansı proses baş verir?

- məhlul doymayıb, həllolma gedir
- məhlul doyub, dinamik tarazlıqdır
- məhlul ifrat doyub, dinamik tarazlıqdır
- məhlul ifrat doyub, çökmə gedir
- məhlul doymayıb, dinamik tarazlıqdır

158 .
PbSO₄-ın həllolma hasilı $2,2 \cdot 10^{-8}$ -dir. Onun həllolmasını mol/l-le hesablayın:

- məhlul doyub, həllolma gedir
- məhlul doymayıb, həllolma gedir
- ..
- $3,30 \cdot 10^{-4}$
- ..

$$1,50 \cdot 10^{-4}$$

məhlul doyub, çökmə gedir

159 .

CaCO_3 -m həllolması 0,0069 q/l-dir. Həllolma hasilini hesablayın:

.....

$$1,84 \cdot 10^{-3}$$

...

$$2,20 \cdot 10^{-4}$$

..

$$4,76 \cdot 10^{-7}$$

.

$$4,76 \cdot 10^{-9}$$

.....

$$1,84 \cdot 10^{-4}$$

160 300 q. doymuş məhlulda 50 q. duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin:

200

100

150

250

50

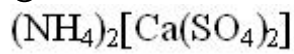
161 .

CaSO_4 çöküntüsü $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ məhlulunda həll olaraq emele gətirdiyi birləşmənin formulu hansıdır?

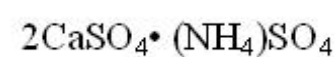
.....



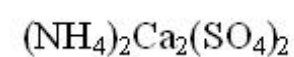
.



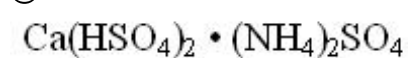
..



...



.....



162 .

Ca^{2+} ionu $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$ reaktivi ilə hansı rəngdə çöküntü emele gətirir?

göy

ağ

qonur qırmızı

sarı

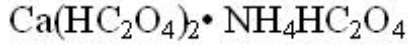
çəhrayı

163 .

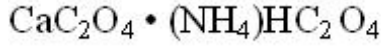
Ca²⁺ ionu (NH₄)₂C₂O₄ reaktivi ile emele getirdiyi cöküntünün formulu

hansıdır?

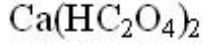
.....



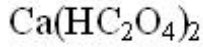
.



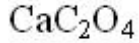
..



...



.....



164 .

Ca²⁺ ionunun ucucu duzları lampanın rensiz alovunu hansı rengde boyayır?

tünd qırmızı

göy

sarımtıl yaşıl

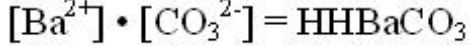
sarı

kərpiçi qırmızı

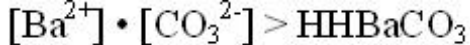
165 .

BaCO₃ cöküntüsü hansı halda emele gələr?

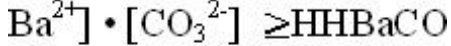
.....



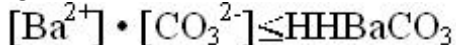
.



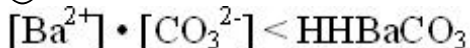
..



.....



..



166 Kolloid hissəciklərin bir – biri ilə birləşib iri hissəciklər əmələ gətirməsi necə adlanır?

kondensasiya

koagulyasiya

sedimentasiya

peptizasiya

polimerizasiya

167 Kolloid hissəciklərin nəticəsində çökmə prosesi necə adlanır?

polimerizasiya

sedimentasiya

koagulyasiya

- peptizasiya
- kondensasiya

168 Çöküntüləri yuduqda kolloid məhlulların əmələ gəlməsi necə adlanır?

- polimerizasiya
- sedimentasiya
- koagulyasiya
- peptizasiya
- kondensasiya

169 6,2 q. Na₂O-ın 43,8q. suda həll olmasından alınan məhlulda NaOH-ın kütlə payını tapın

- 8
- 6,2
- 12,4
- 16
- 24

170 135 q. suda 15 q. duz həll edilmişdir. Məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapmalı:

- 20
- 12
- 5
- 10
- 15

171 Turşu və əsasların proton nəzəriyyəsi nə vaxt və kim tərəfindən irəli sürülmüşdür?

- 1867-ci ildə, Quldberq və Vaaqe
- 1912-ci ildə, Nils Bor
- 1907-ci ildə, Lyuis və Rendel
- 1923-cü ildə, Brensted və Lauri
- 1887-ci ildə, Arrenius

172 Proton nəzəriyyəsinə görə proton verə bilən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilirlər?

- əsaslara
- kompleks birləşmələr
- oksidlərə
- duzlara
- turşulara

173 Hansı duzlar hidrolizə uğramır? I. KCl II. NH₄Cl III. Al₂S IV. CH₃COOK V. NaNO₃ VI. Na₂SO₄

- III, IV, V
- IV, V, VI
- I, II, V
- I, V, VI
- I, I, III

174 .

CH₃COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- ...
- HNO₃

- .
 H_2SO_4
 HCl
 NaOH
 ..
 H_2O

175 .

Hansı duzlarm hidrolozonden turs muhit yaranır? I. $CuCl_2$ II. Na_2S
 III. $FeCl_3$ IV. K_2CO_3

- I, III, IV
 II, III
 I, II, III
 I, III
 II, IV

176 .

Hansı duzum qısa ion tenliyi $x^2 + 2H_2O \rightarrow x(OH)_2 + 2H^+$ kimidir?

I. $FeCl_2$ II. $Ca(NO_3)_2$ III. $BaCl_2$ IV. $(CH_3COO)_2Mg$

- I, II, IV
 yalnız II
 yalnız III
 yalnız I
 II, III

177 Hansı duzlarm hidrolizinden eyni mühit yaranır? I. Na_2CO_3 II. $NaCl$ III. $FeCl_3$ IV. $AgNO_3$

- I, III
 II, III
 II, IV
 III, IV
 I, II

178 . x, y, z duzlarını müəyyən edin: x – məhlulda turş mühit yaradır; y – məhlulda lakmusun rəngini dəyişmir; z – məhlulda fenolftaleini moruğu rəngə boyayır x y z

-
 $CuCl_2, CH_3COOK, KNO_2$
 ...
 $KF, NaBr, NH_4Cl$
 ..
 $NaCl, NH_4NO_3, NaCl$
 .
 $NH_4Cl, NaCl, NaNO_2$

 $NH_4NO_3, CH_3COONa, CuCl_2$

179 .

$Cu^{2+} + 2OH^{-} \rightarrow Cu(OH)_2$ reaksiyasını aparmaq ucun hansı maddeler

goturulmelidir?

- Cu, NaOH
 ...
 $CuSO_4, Na_2SO_4$
 ..
 CuO, H_2O
 .
 $Cu(NO_3)_2, KOH$
 CuO, NaOH

180 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

-
 $CuCl_2, CH_3COOK, KNO_2$
 ...
 $2Al(OH)_3 + 3H_2SO_4 \rightarrow$
 ..
 $FeCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
 .
 $Ca(OH)_2 + 2HNO_3 \rightarrow$

 $Fe(OH)_3 + 3HCl \rightarrow$

181 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olmasından turş mühit yaranır?

- NaOH+HNO3---
 ...
 $K_2O+H_2SO_4---$
 ..
 $CH_3COOH+NaOH---$
 .
 $Al(OH)_3+HCl---$

 $NaOH+H_2CO_3----$

182 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

-
 $Al_2S, AlCl_3, Al_2(SO_4)_3$
 ...
 $NaCO_3, CH_3COONa, Na_2SO_4$
 ..
 KCl, K_2CO_3, K_3PO_4
 .
 $NaNO_3, NaCl, Na_2SO_4$

$NaNO_3, Na_2SO_4, Na_2S$

183 .

NH_4Cl duzunun hidrolizini zeifletmek ucun mehlula hansı madde elave etmek lazımdır?

- .
 $Ca(OH)_2$
 H_2O
 $NaOH$
 HCl
 HOH

184 Müəyyən temperaturda 200q. suda 60% duz həll edilmişdir. Duzun həllolma əmsalı nə qədərdir?

- 250
 500
 200
 300
 120

185 100q. 2%-li və 100q. 30%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul əmələ gəlir?

- 5
 20
 25
 16
 10

186 200q. 20%-li və 200q. 30%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul alınar?

- 35
 15
 40
 25
 60

187 .

CH_3COONH_4 duzunun hidroliz prosesi nece adlanır?

- asetat ionuna görə hidroliz
 kationa görə hidroliz
 aniona görə hidroliz
 həm kationa, həm də aniona görə hidroliz
 ammonium ionuna görə hidroliz

188 Duz məhlullarını durulaşdırdıqda, buxarlandırdıqda, qızdırdıqda və soyutduqda hidroliz dərəcəsi uyğun olaraq necə dəyişir?

- bütün hallarda dəyişmir
 azalır, artır, artır, azalır
 azalır, artır, azalır, artır
 artır, azalır, artır, azalır
 artır, azalır, azalır, artır

189 .

NH_4Cl duzunu durulaşdırıqda ve buxarlandırıqda hidroliz derecesi

uyğun olaraq nece deyisir?

- dəyişmir, dəyişir
- azalır, azalır
- azalır, artır
- artır, azalır
- artır, artır

190 .

NH_4Cl duzunu qızdırıqda ve soyutduqda hidroliz derecesi uyğun olaraq nece

deyişir?

- dəyişmir, dəyişmir
- artır, artır
- azalır, artır
- artır, azalır
- azalır, azalır

191 .

CH_3COONa duzunu qızdırıqda ve soyutduqda hidroliz derecesi uyğun

olaraq nece deyisir?

- dəyişmir, dəyişmir
- azalır, azalır
- azalır, artır
- artır, azalır
- artır, artır

192 .

CuCl_2 , FeCl_3 , NH_4Cl kimi duz mehlullarına qelevi elave etdikde hidroliz nece

deyisir?

- azalır, sonra artır
- zəifləyir
- dəyişmir
- güclənir
- artır, sonra azalır

193 .

KCN , Na_2S , CH_3COONa kimi duz mehlullarına tursu elave etdikde hidroliz

nece deyisir?

- dəyişmir
- zəifləyir
- azalır, sonra artır
- güclənir
- artır, sonra azalır

194 Hidroksidlərin amfoterlik əlamətləri hansılardır?

- göstərilənlərin heç biri ilə qarşılıqlı təsirdə olur
- turşularla qarşılıqlı təsir
- duzlarla qarşılıqlı təsir
- turşu və əsaslarla qarşılıqlı təsir
- əsaslarla qarşılıqlı təsir

195 Hər hansı bir əsasın turşu və ya əsas kimi dissosiasiya etməsinin hidrokksidi əmələ gətirən ionun yükündən və radiusundan asılılığı hansı qanunla ifadə olunur?

- Ekvivalentlər qanunu ilə
- Ostvaldın durulaşdırma qanunu ilə
- Raul qanunu ilə
- Kulon qanunu ilə
- Vant-Hoff qanunu ilə

196 Müəyyən temperaturda maddənin həllolması həllolma hasilindən artıq olduqda necə məhlul alınır?

- bircinsli məhlul
- doymamış məhlul
- doymuş məhlul
- ifrat doymuş məhlul
- həqiqi məhlul

197 Bərk maddələrin əksəriyyətinin həllolması temperatur artmasından necə asılıdır?

- həllolma azalır, sonra artır
- həllolma azalır
- həllolma artır, sonra azalır
- həllolma artır
- həllolma dəyişmir

198 0,1 n NaOH məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,2 q/ml
- 0,004 q/ml
- 0,5 q/ml
- 0,0003 q/ml
- 0,01 q/ml

199 .

0,1 n H₂SO₄ məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,20
- 0,042
- 0,49
- 0,0049
- 0,0026

200 0,5 n NaOH məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,180
- 0,05
- 0,00025
- 0,020
- 0,0029

201 .

0,5 n H_2SO_4 məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,0546
- 0,0042
- 0,0120
- 0,0245
- 0,089

202 2n KOH məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,246
- 0,411
- 0,118
- 0,112
- 0,302

203 2n HCl məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,069
- 0,0546
- 0,73
- 0,073
- 0,0029

204 .

2n NH_4OH məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,036
- 0,015
- 0,025
- 0,035
- 0,0091

205 250 ml 0,1n NaOH məhlulu verilmişdir. Bu məhlulun titrini tapmalı:

- 0,082
- 0,0025
- 0,0012
- 0,0010
- 0,0098

206 .

250 ml 0,1n H_2SO_4 məhlulu verilmişdir. Bu məhlulun titrini tapmalı:

- 0,0084
- 0,118
- 0,0011
- 0,0049
- 0,0289

207 200ml 0,4n KOH məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,0180
- 0,0225
- 0,0224
- 0,0089

0,0425

208 400ml 2n NaOH məhlulunun titrini hesablamalı:

- 0,011
 0,022
 0,0090
 0,080
 0,054

209 250ml məhlulunda 0,04q NaOH həll edilmişdir. Məhlulun titrini hesablamalı:

- 0,00084
 0,00012
 0,00078
 0,00016
 0,0098

210 .

NaOH məhlulunun titri $T_{\text{NaOH}}=0,00124$ q/ml-dir. Məhlulun normal qatılığı ne

qederdir?

- 1,2
 0,5
 0,4
 0,3
 0,9

211 .

HCl məhlulunun titri $T_{\text{HCl}}=0,00365$ q/ml-dir. Məhlulun normal qatılığını

hesablamalı

- 0,12
 0,42
 0,65
 0,36
 0,22

212 .

H_2SO_4 məhlulunun titri 0,00049 q/ml-dir. Məhlulun normal qatılığı ne

qederdir?

- 0,9
 0,8
 0,09
 0,01
 0,05

213 .

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ məhlulunun titri 0,000294 q/ml-dir. Məhlulun molyar qatılığı ne

qederdir?

- 0,0045
- 0,0260
- 0,0020
- 0,0010
- 0,0098

214 .

CuSO_4 mehlununun titri $T_{\text{CuSO}_4}=0,00320$ q/ml-dir. Mehlulun molyar qatılığı ne qederdir?

- 0,086
- 0,0091
- 0,042
- 0,020
- 0,0036

215 .

CH_3COONa duzunun hidrolizi nece adlanır?

- hidrolizə uğramır
- həm kationa görə , həm də aniona görə hidrolizdə
- kationa görə hidrolizdə
- aniona görə hidrolizdə
- xlorid ionuna görə hidroliz

216 .

$\text{CH}_3\text{COONH}_4$ duzunun hidrolizi nece adlanır?

- aniona görə hidrolizdə
- xlorid ionuna görə hidroliz
- kationa görə hidrolizdə
- həm kationa görə , həm də aniona görə hidrolizdə

217 .

CuCl_2 , FeCl_3 , NH_2Cl , duz mehlullarına xlorid turşusu elave etdikde hidroliz nece deyir?

- dəyişmir
- güclənir, sonra zəifləyir
- güclənir
- zəifləyir
- zəifləyir, sonra egüclənir

218 I qrup kationlarının qrup reaktivini göstərin:

- H_2S
 - HCl
 - NaOH
 - qrup reaktivı yoxdur
 - .
- NH_4Cl

219 I qrup anionlarının qrup reaktivini göstərin:

- .
BaCl₂
 HCl
 qrup reaktivini yoxdur
 ..
AgNO₃
 NaOH

220 II qrup anionlarının qrup reaktivini göstərin:

- NaOH
 qrup reaktivini yoxdur
 ..
BaCl₂
 .
AgNO₃
 HCl

221 III qrup anionlarının qrup reaktivini göstərin

- HCl
 ..
BaCl₂
 .
AgNO₃
 qrup reaktivini yoxdur
 NaOH

222 I qrup anionlarından hansı anionlar rənglidir?

-
PO₄³⁻
 ...
C₂O₄²⁻, SO₄²⁻
 ..
CO²⁻, C₂O₇²⁻
 .
CrO²⁻, Cr₂O₇²⁻

SO₄²⁻

223 Hansı maddələrin alınması ilə məhlulda kimyəvi reaksiyalar axıra qədər gedir? I zəif elektrodlar II davamlı komplekslər III çətin həll olan çöküntülər IV qazlar

- I,III,IV
 II
 I,II
 I,II,III
 III

224 .

H₂S məhluluna K₂S əlavə etdikdə dissosiasiya dərəcəsi neçə dəyisir?

- əvvəl artır, sonra azalır
- dəyişmir
- artır
- azalır
- əvvəl azalır, sonra artır

225 Molyar qatılığı 0,001 mol/litr olan birəsaslı turşu məhlulun hidrogen göstəricisini hesablayın:

- 9
- 6
- 2
- 3
- 4

226 Molyar qatılığı 0,001 mol/litr olan birəsaslı turşu məhlulun hidrogen göstəricisini hesablayın:

- 5
- 3
- 6
- 2
- 4

227 Eyni molyar qatılığa malik hansı maddə məhlulunun pH-ı azdır?

-
- H₂S
- ...
- KNO₃
- ..
- HNO₂
- .
- HNO₃
-
- KNO₂

228 .

$pH = pK_{tur} - \lg \frac{C_{tur}}{C_{duz}}$ tenliyi ilə hansı bufer məhlulun pH-ı hesablanır.

- zəif əsas və zəif turşudan ibarət bufer məhlulun
- zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət bufer məhlulun
- zəif əsas və onun duzundan ibarət bufer məhlulun
- zəif turşu və onun duzundan ibarət bufer məhlulun
- qüvvətli turşu və qüvvətli əsasdan ibarət bufer məhlulun

229 .

$pH = 14 - pK_{es} + \lg \frac{C_{es}}{C_{duz}}$ tenliyi ilə hansı bufer məhlulun pH-ı hesablanır.

- zəif əsas və zəif turşudan ibarət bufer məhlulun
- zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət bufer məhlulun
- zəif turşu və onun duzundan ibarət bufer məhlulun
- zəif əsas və onun duzundan ibarət bufer məhlulun
- qüvvətli turşu və qüvvətli əsasdan ibarət bufer məhlulun

230 .

HCl mehlulunun titri $T_{\text{HCl}}=0,073\text{q/ml}$ -dir. Bu mehlulun normal qatılığını

tapmalı

- 2,5
- 2,8
- 3
- 2
- 1,5

231 .

Damcı metodu ily Ag^+ ionunu teyin etmek ucun AgNO_3 mehlulu ile isladılmış

suzgec kagızı uzerine SnCl_2 mehlulundan bir damcı elave etdikde hansı
rengde cokuntu emele gelir ?

- yaşıl
- ağ
- kırmızı qonur
- qara
- sarı

232 .

$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2] \text{Cl}$ diammin gümüř xlorid kompleks hansı tursunun isticrakı ile

AgCl -e parcalanı?

-
- $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$
- .
- HNO_3
- HCl
- ..
- H_2CrO_4
-
- H_2SO_4

233 Ag^+ ionunu ařağıdaki duzlarından hansı daha az həll olandır?

- .
- $[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]^{3-} \cdot [\text{Ag}^+] = 4 \cdot 10^{-15}$
- ..
- $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2] \cdot [\text{Ag}] = 9 \cdot 10^{-9}$
- ...
- $\text{AgJ}[\text{Ag}^+] [\text{Ag}^+] = 9 \cdot 10^{-3}$
-
- $\text{AgBr} [\text{Ag}^+] = 6 \cdot 10^{-7}$
-
- $\text{AgCl}[\text{Ag}^+] = 1 \cdot 10^{-5}$

234 .

Pb^{2+} ionu HCl ve hell olan xloridler hansı rengde cokuntu emele getirir?

- ağ
- çəhrayı
- yaşılımtıl
- qonur
- sarı

235 .

- HCl
- .
- H_2SO_4
- ..
- H_2SO_4
-
- NH_4OH
-
- $H_2Cr_2O_7$

236 .

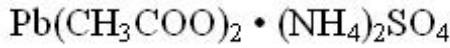
- .
- H_2SO_4
- .
- $PbSO_4$
- ..
- $Pb(NO_3)_2$
- ...
- $Pb(CH_3COO)_2$
-
- $PbCl_2$
-
- $PbCrO_4$

237 .

$PbSO_4$ cokuntusunun CH_3COONH_4 -de hell olaraq emele getirdiyi birlesmenin

formulunu gosterin

-
- $(NH_4)_2 [Pb(CH_3COO)_4]$
- .
- $Pb(CH_3COO)_2$
- ..
- $[Pb(CH_3COO)_2 \cdot PbSO_4]$
- ...
- $PbSO_4 \cdot CH_3COONH_4$
-



238 .

PbCrO_4 cöküntüsünün qələvilərdə həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin formulu hansıdır?

-
 $\text{Na}_4[\text{Pb}(\text{OH})_6]$
- ...
 $\text{H}_2\text{CrO}_4 + \text{Na}_2\text{PbO}_2$
- ..
 Na_2PbO_4
- .
 Na_2PbO_2
-
 $\text{Na}_2[\text{Pb}(\text{OH})_4]$

239 .

Hg^{2+} ionu KJ-in təsirindən hansı rəngdə cöküntü əmələ gətirir?

- qırmızı
- çəhrayı
- qonur
- sarımtıl
- qara

240 .

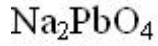
Pb^{2+} ionu kalium xromat K_2CrO_4 reaktivinə hansı rəngdə cöküntü əmələ gətirir?

- çəhrayı
- sarımtıl yaşıl
- qırmızı-qonur
- sarı
- göy

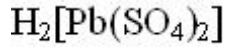
241 .

PbSO_4 cöküntüsü qatı HCl turşusunda həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin formulu hansıdır?

-
 $(\text{PbCl})_2\text{SO}_4$
-
 PbCl_2
- ...
 $\text{PbSO}_4 \cdot \text{PbCl}_2$
- ..



.....



242 .

NaOH mehlulunun titri $T_{\text{NaOH}} = 0,004 \text{ q/ml}$ -dir. Bu mehlulun normal və

molyar qatılığını tapmalı:

- 0,15; 0,30
 0,2; 0,4
 0,3; 0,5
 0,1; 0,1
 0,26; 0,52

243 Proton nəzəriyyəsinə görə proton verə bilən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilir?

- omfoter hidroksid
 duz
 turşu
 əsas
 oksid

244 Aprotion nəzəriyyəsinə görə elektron cütünü birləşdirən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilir?

- omfoter hidroksid
 duz
 əsas
 turşu
 oksid

245 Aprotion nəzəriyyəsinə görə elektron cütünü verə bilən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilir?

- oksid
 duz
 turşu
 əsas
 omfoter hidroksid

246 Çətin həll olan birləşmənin həllolma hasili hansı amillərdən asılıdır?

- maddənin təbiətindən və temperaturundan
 maddənin təbiətindən və qatılıqdan
 yalnız maddənin təbiətindən
 yalnız temperaturdan
 qatılıqdan və temperaturdan

247 .

NH_4Cl duzumun hidrolizi nece adlanır?

- hidrolizə uğramır
 həm kationa görə , həm də aniona görə hidrolizdə
 aniona görə hidrolizdə
 kationa görə hidrolizdə

xlorid ionuna gbrə hidroliz

248 Natrium-heksanitrokobaltiat (III) kompleksində koordinasiya ədədi neçədir?

- 1
 4
 3
 6
 0

249 Liqandları neytral su molekullarından ibarət komplekslər necə adlanır?

- neytral komplekslər
 ammiaklar
 asidokomplekslər
 akvokomplekslər
 ikili komplekslər

250 .

$\text{Na}_3 [\text{CO}(\text{NO}_2)_6]$ kompleksini adlandırın:

- natrium heksasianonitrokobaltiat
 natrium heksasianonitrokobaltiat (II)
 natrium- heksasianonitrokobaltiat (III)
 heksanitrokobaltiat -natrium
 heksanitro –kobaltit(III)

251 .

Alizarin qelevi mühitdə Al^{+3} ionu ilə hansı rəngdə kompleks emele getirir?

- qonur
 qırmızı
 bənövşəyi
 moruğu
 sarı

252 .

Nessler reaktivini NH_4^{+2} ionu ilə hansı rəngdə kompleks emele getirir?

- bənövşəyi
 qonur
 sarı
 qırmızı-qonur
 moruğu

253 Qırmızı qan duzu turş mühitdə Fe^{+2} ionu ilə hansı rəngdə kompleks emələ gətirir?

- yaşıl
 açıq çəhrayı
 bənövşəyi
 tünd göy
 mavi

254 Natrium ionun Natrium-heksahidroksostibat (V) reaksiyasında analitik əlaməti göstərin:

- qırmızı
 mavi

- sarı
 ağ
 tünd göy

255 Kalium ionunun heksanitrokobaltat (V) reaksiyasında analitik əlaməti göstərin:

- qırmızı
 mavi
 ağ
 sarı
 tünd göy

256 Kalium ionunun heksanitrokobaltat (V) reaksiyasında analitik əlaməti göstərin:

- II,III,IV
 I,II
 III,IV

257 Hansı maddələr kompleks birləşmələrə aiddir? I normal duzlar II turş duzlar III ikiqat duzlar IV kristalhidratlar

- III
 IV

258 Aşağıdakılardan hansı kompleks birləşmələrin analitik kimyada tətbiqinə aiddir? I ionların təyində II ionların pərdələşməsində III çöküntülərin əmələ gəlməsində

- III
 I,II,III
 II,III
 I, II
 I

259 Kompleksonometriya üsulu ilə suyun codluğunu təyin zamanı hansı maddələrdən istifadə olunur? I trilon-B II ammonium buferi III xromogen –qara

- yalnız I
 II,III
 I,II
 I,II,III
 I,III

260 Reaksiyanın həssaslığı hansı kəmiyyətlə ifadə olunur? I minimum tapıntı II minimum qatılıq III maksimum tapıntı

- I
 II,III
 I,II,III
 I,II
 III

261 Hər bir ionu təyin etmək üçün təyinatı hansı ardıcılıqla aparmaq lazımdır? I analitik siqnal qeyd olunmalıdır II məxsusi reaksiya şəraiti yaradılmalıdır III kənar ionların maneəsi qaldırılmalıdır

- III,I,II
 III,II,I
 I,II,III
 II,III,I
 I,III,II

262 .

Xlorid tursusu Ag^+ , Pb^{+2} ucun hansı reaktivdir ?

- I,II,III
- III
- I
- II
- II,III

263 Yarımmikrokimyəvi analiz hansı şəraitdə aparılır?

- filtr kağızında
- saat şüşəsində
- içini qabda
- sınaq şüşəsində
- butada

264 Turşu-qələvi təsnifatına görə qrup reaktivi olaraq hansı maddələrdən istifadə edilir?

-
(NH_4)₂CO₃, (NH_4)₂S, H₂S, HCl
- ...
(NH_4)₂CO₃, (NH_4)₂S, H₂S, NaOH
- ..
HCl, H₂SO₄, H₂S, NaOH
- .
HCl, H₂SO₄, NaOH, NH_4 OH
-
(NH_4)₂CO₃, (NH_4)₂S, H₂S, NaOH

265 Hansı qrup anionlarının qrup reaktivi yoxdur?

- I,III
- II
- I,II
- III
- I

266 Oksigensiz anionlar hansı qrup reaktivi ilə təyin olunur?

- NaOH
- ...
 NH_4 OH
- ..
 $BaCl_2$
- .
 $AgNO_3$
- NaCl

267 Miqdari analiz nəyi öyrənir?

- sürətli analiz üsullarının işlənməsi
- analiz üsullarının ümumi müddəalarını
- dəqiq analiz üsullarını
- maddənin miqdari tərkibinin təyini üsulları

maddənin element tərkibinin təyini üsullarını

268 Miqdarı analiz metodlarını göstərin: I kimyəvi II fiziki-kimyəvi III fiziki

- I,III
 I,II,III
 III
 I,II
 II

269 Kimyəvi analiz üsulları olan sıranı göstərin:

- qazometrik, elektrokimyəvi, titrimetrik
 titrimetrik, fotometrik, qazometrik
 qravimetrik, fotometrik, elektrokimyəvi
 qravimetrik, titrimetrik, qazometrik
 kulonometrik, qravimetrik, fotometrik

270 Miqdarı analiz hansı üsullarla yerinə yetirilir? I makro üsul II yarım mikro üsul III yarım makro üsul

- I, III
 I, II, III, IV
 I, II
 I, II, III
 III, IV

271 Makroanalizdə təyin ediləcək bərk nümunə nə qədər götürülür?

- 10mq-dan az
 50 mq-100mq
 10 mq-50mq
 0,1 q-dan çox
 20 mq-30mq

272 Yarım mikroanalizdə təyin ediləcək bərk nümunə nə qədər götürülür?

- 0,1 q-dan çox
 20 mq-30 mq
 50 mq-100 mq
 10 mq-50 mq
 10 mq-dan az

273 Titrli qatılıq nəyə deyilir?

- 1 litr məhlulda həll olan maddənin q-ekv miqdarına
 1 litr məhlulda həll olan maddənin q-la miqdarına
 100 ml məhlulda həll olan maddənin q-la miqdarına
 1 ml məhlulda həll olan maddənin q-la miqdarına
 1 litr məhlulda həll olan maddənin q-mol miqdarına

274 Analitik tərəzidə maddənin çəkilə bilən ən az miqdarı nə qədərdir

- 10 q
 10^{-2} q
 10^{-3} q
 .

10^{-4} q

10^{-5} q

275 Çökmə forması nəyə deyilir?

- böyük səthə malik kristalın formasına
- kiçik səthə malik kristalın formasına
- çöküntünün közərdildikdən sonar alınan forma
- müvafiq reagentin təsirindən ilk çökdürülən formaya

276 Çəki forması nəyə deyilir?

- böyük səthə malik kristalın formasına
- qoşa çökmə zamanı alınan forma
- müvafiq reagentin təsirindən ilk çökdürülən forma
- çöküntünün közərdildikdən sonar aldığı forma
- kiçik səthə malik kristalın formasına

277 Çəki formasına verilən tələblər hansılardır? I analiz olunan maddədə təyin edilən elementin kütlə payı az olsun II çöküntü kimyəvi cəhətdən davamlı olmalıdır III çəki forma çökmə formasına təcm və asanlıqla keçməlidir IV çöküntünün tərkibi onun kimyəvi formuluna tam uyğun olmalıdır

- II, IV
- III
- I, II
- I, II, III
- I,III,IV

278 Qoşa çökmənin əsas səbəbi nədir?

- desorbsiya
- okkuluziya
- adsorbsiya
- adsorbsiya və okkuluziya
- desorbsiya və okkuluziya

279 Çöküntünü yumaqla hansı qoşa çökmə növünü aradan qaldırmaq olar?

- izomorfizim
- adsorbsiya və okkuluziya
- okkuluziya
- adsorbsiya
- desorbsiya

280 Analiz olunan nümunədə maddə miqdarı hansı düsturla hesablanır?

- $P=mg$
- $P=mC$
- $m=Fa$
- $P=Fm$
- $F=ma$

281 Titrimetrik analiz nəyə əsaslanır?

- reaksiyaya girən maddələrin kütlə və həcmərinin ölçülməsinə
- reaksiya nəticəsində alınan maddələrin kütlələrinin ölçülməsinə
- reaksiyanın nəticəsində alınan maddə məhlulunun həcmənin ölçülməsinə

reaksiyaya sərf olunan işçi məhlulun həvminin ölçülməsinə

282 Titrimetrik analiz nəticələrinin hesablanması hansı qanuna əsaslanır?

- həndəsi nisbətlər qanununa
- tərkibin sabitliyi qanununa
- kütlələrin təsiri qanununa
- ekvivalentlər qanununa
- həcmnin nisbətlər qanununa

283 Qarşılıqlı təsirdə olan maddələrin ekvivalent miqdarına uyğun gələn titrləmə anı necə adlanır?

- indikatorun rəng dəyişmə intervalı
- titr göstəricisi
- neytrallaşma nöqtəsi
- ekvivalent nöqtəsi
- Ph göstəricisi

284 Titrləmə üsullarını göstərin: I birbaşa titrləmə II əksinə titrləmə III dolaylı titrləmə

- II
- I,III
- I,II
- I,II,III
- III

285 Məhlulun qatılığı normal qalıqla ifadə olunarsa, titrləmədə hansı düsturdan istifadə olunur?

-
 $P = \sqrt{N_0}$
- ...
 $K = N / N_0$
- ..
 $V_1 = V_2$
- .
 $V_1 N_1 = V_2 N_2$
- P = VN

286 Aşağıdakı tələblərdən hansı standart maddələrə aiddir?

- titrlənən maddələrlə asan və sürətli reaksiyaya girməlidir
- ekvivalent kütləsi böyük olmalıdır
- məhlul davamlı olmalıdır
- hiqroskopik olmalıdır
- suda yaxşı həll olmalıdır

287 İşçi qələvi məhlulun titrini müəyyənlədirmək üçün ilkin maddə olaraq hansı maddədən istifadə olunur?

- sulfat turşusu
- soda
- boraks
- oksalat turşusu
- xlorid turşusu

288 Fenolftaleinin titrləmə göstəricisinin qiymətini göstərin

- 1
- 4
- 9
- 3
- 2

289 Turşu - əsas metodunda titrləmənin hansı növlərindən istifadə olunur? I. qüvvətli turşunun qüvvətli əsasla titrlənməsi II. zəif turşunun qüvvətli əsasla titrlənməsi III. zəif əsasın qüvvətli turşu ilə titrlənməsi IV. zəif əsasın qüvvətli əsasla titrlənməsi

- III
- II,III
- I,II
- I,II,III
- I,II,III,IV

290 Turşu - əsas metodunda işçi məhlul olaraq hansı maddələrdən istifadə olunur? I. qüvvətli turşular II zəif əsaslar III qüvvətli əsaslar IV zəif turşular

- I,II,III,IV
- I,II
- I,III
- III
- II,III

291 Titrimetrik analizdə istifadə olunan çökmə reaksiyaları hansı tələbləri ödəməlidir? I. çöküntü həll olmamalıdır II. çökmə yavaş olmalıdır III. kənar reaksiyalar getməməlidir

- I,II
- II
- I,II,III
- II,III
- III

292 Titri 0,0540 q/ml-ə bərabər olan 93 ml məhlulda neçə qram maddə həll edilib?

- 5,022 q.
- 8,660 q.
- 12,54 q
- 2,011 q.
- 19,63 q.

293 .

Turşu mühitdə oksidləşmə reaksiyası üçün neçə qram tutulan 0,1n 1 litr

məhlulun hazırlanması üçün neçə qram KMnO_4 tələb olunur?

- 1,58
- 3,16
- 6,32
- 15,8
- 31,6

294 20ml məhlulda 0,5 q maddə həll edilmişdir. Məhlulun titrini tapın.

- 0,025
- 0,022
- 0,021

- 0,024
 0,023

295 45 ml məhlulda 5q KOH vardır.Məhlulunun faizlə qatılığını tapın:

- 12
 10
 8
 9
 11

296 .

Titri $T_{NaOH}=0,02q/ml$ olan NaOH məhlulunun normal və molyar qatılıqlarını

tapmalı

- 1; 1
 1,2; 2,4
 0,7; 1,4
 0,5; 0,6
 2; 2

297 .

NO_3 məhlulunun titri 0,0054 q/ml-dir. Məhlulun normal və molyar

qatılıqlarını tapmalı:

- 0,18; 0,36
 0,05; 0,05
 0,25; 0,25
 0,012;0,024
 0,001; 0,002

298 .

20%-li HNO_3 məhlulunun normal qatılığını hesablamalı ($d=1,119q/sm^3$)

- 4,09
 3,55
 3,44
 2,01
 1,24

299 .

2mol $H_2 S$ qazı 132 q suda həll edilmişdir. Alınan məhlulda sulfid turşusunun qatılığını hesablamalı (%-lə)

- 17
 46
 24
 34
 56

300 .

100 ml HNO_3 mehlulunda 0,024q HNO_3 hell edilmi?dir. Mehlulun titrini

hesablanalı:

- 0,00516
- 0,0018
- 0,000296
- 0,00024
- 0,00314

301 .

100 ml NaOH mehlulunda 0,062 q NaOH hell edilmisdir. Mehlulun titrini

hesablanalı:

- 0,000080
- 0,00026
- 0,00084
- 0,00062
- 0,0092

302 .

50 ml $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ mehlulunda 0,18q $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ duzu hell edilmi?dir. Mehlulun

titrini hesablanalı:

- 0,00013
- 0,00094
- 0,00074
- 0,00036
- 0,00082

303 Hansı maddələrə praktiki həll olmayan deyilir?

-
Hell olması 10^{-4} q - ekv/1-den den artıq olan
- .
Hell olması 10^{-4} q - ion/1-den artıq olmayan
- ...
Hell olması 10^{-6} q - ion/1-den artıq olan
- ..
Hell olması 10^{-6} q - ion/1-den artıq olmayan
-
Hell olması 10^{-6} q - ion/1-den artıq olan

304 Çöküntü hansı halda sabit çəkiyə gətirilmiş hesab olunur?

- Nəzəri və təcrübi nəticələr arasındakı fərq 0,002 q-dan çox olmadıqda
- Son iki çəki arasındakı fərq 0,002 q-dan çox olmadıqda
- Son iki çəki arasındakı fərq 0,0001 q-dan çox olmadıqda
- Son iki çəki arasındakı fərq 0,0002 q-dan çox olmadıqda
- Son iki çəki arasındakı fərq 0,001 q-dan çox olmadıqda

305 Çətin həll olan elektrolitin həllolma hasili hansı amillərdən asılıdır?

- Yalnız temperaturdan və məhlulun qatılığından
- Yalnız temperaturdan
- Yalnız maddənin təbiətindən
- Maddənin təbiətindən və temperaturdan
- Məhlulun qatılığından

306 Halogenid ionların gümüş – nitratla çökdürülməsi məsaslanan həcmi analiz üsulu necə adlanır?

- merkurometriya
- rodanometriya
- yodometriya
- argentometriya
- merkurimetriya

307 Kalium – xromatin tətbiqinə əsaslanan çökdürmə üsulu necə adlanır?

- GeyLyussak üsulu
- Fayans üsulu
- Folqard üsulu
- Mor üsulu
- İlinski üsulu

308 Dəmir-ammonium zəyinin tətbiqinə əsaslanan çökdürmə üsulu necə adlanır?

- GeyLyussak üsulu
- Fayans üsulu
- Mor üsulu
- Folqard üsulu
- İlinski üsulu

309 Kompleksnometriyada tətbiq edilən üzvi maddələr necə adlanır?

- koordinasiya birləşmələri
- daxili kompleks birləşmələri
- kompleksmələgəiricilər
- kompleksonlar

310 Kompleksonların analizdə tətbiqini kim irəli sürmüşdür?

- İlinsky
- Çuqayev
- Vemer
- Şvarsenbax
- Kossel

311 Kompleksnometriyada ekvivalent nöqtəsinin təyini üçün hansı indikatorlardan istifadə edilir?

- lakmus
- fenolftalein
- difenilamin
- qara erixrom T
- metiloranj

312 Çöküntü hissəciklərinin əmələ gəlmə prosesi necə adlanır?

- Koaqulyasiya
- Sedimentasiya
- Orientasiya
- Aqreqasiya

Peptizasiya

313 Aqreqasiya prosesində çöküntü hissəciklərinin müəyyən qaydada yerləşməsi adlanır?

- Koaqulyasiya
 Sedimentasiya
 Solvatsiya
 Orientasiya
 Peptizasiya

314 pH-indikatorlar hansı təbiətlidir?

- Qüvvətli elektrolit
 Yalnız zəif üzvi əsas
 Yalnız zəif üzvi turşu
 Zəif üzvi turşu və zəif üzvi əsas
 Qeyri-elektrolit

315 Neytrallaşma üsulunda titrləmə əyriyə nəyi göstərir?

- İşçi məhlulun həcm dəyişməsinin qrafik ifadəsi
 İndikatorun müxtəlif formada qatılıqlarının qrafiki ifadəsi
 Titrləmə prosesində indikator rəngdəyişməsinin qrafiki ifadəsi
 Titrləmə prosesində pH-ın dəyişməsinin qrafiki ifadəsi
 Titrlənən məhlulun həcm dəyişməsinin qrafiki ifadəsi

316 Turs mühitdə oksidlesme reaksiyası ucun nezerde tutulan 0,1 n 1 litr mehlulun hazirlanmasi ucun nece qram KMnO4 teleb olunur?

- 6,32
 15,8
 31,6
 3,16
 1,58

317 2%-li məhlul almaq üçün 500 ml suya neçə ml 10n HCl məhlulu əlavə etmək lazımdır?

- 45 ml
 17ml
 38ml
 29 ml
 58 ml

318 Qatılığı 2n olan məhlul almaq üçün 300 ml 5n NaOH məhlulu üzərinə neçə ml su əlavə etmək lazımdır?

- 125 ml
 318 ml
 274 ml
 125 ml
 450 ml
 512 ml

319 2 %-li məhlul almaq üçün 2 litr 1,5%-li HCl məhlulu üzərinə neçə ml 10%-li HCl məhlulu əlavə etmək lazımdır?

- 512 ml
 274 ml
 450 ml
 125 ml

318 ml

320 Çökdürmə üsulunda hansı indikatorlar tətbiq olunur?

- Reagent indikatorlar və adsorbsion indikatorlar
 Yalnız adsorbsion indikatorlar
 pH indikatorlar və adsorbsion indikatorlar
 Reagent indikatorlar və pH indikatorlar
 Yalnız reagent indikatorlar

321 Laboratoriyada butalardan nə məqsədlə istifadə olunur?

- çöküntülərin filtrlənməsi üçün
 çöküntülərin ayrılması üçün
 çöküntülərin yuyulması üçün
 çöküntülərin közərdilməsi üçün
 çöküntülərin həll edilməsi üçün

322 .

$Al(OH)_3$ kimi çökdürülən aluminiumun qravimetrik təyində ceki formasını

gosterin.

-
- $HalO_2$
- ..
- $Al(OH)_3$
- Al
- .
- Al_2O_3
-
- $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$

323 Turşu-əsas titrlənməsində istifadə olunan indikatorlar hansılardır? I. fenolftalein II. Metiloranj III. erioxrom qara

- III
 II,IV
 I,II,IV
 I,II
 I

324 Kalium xromatın tətbiqinə əsaslanan çökdürmə üsulu necə adlanır?

- Mor üsulu
 Folqard üsulu
 Fayans üsulu
 Gey-Lüssak üsulu
 İlinski üsulu

325 Mor üsulu hansı indikatorun tətbiqinə əsaslanır?

- Qara erioxrom T
 Eozin
 Dəmir-ammonium zəyi
 Kalium xromat

Flüoressein

326 İndikatorsuz çökdürmə üsulu hansıdır?

- İlinski üsulu
 Folqard üsulu
 Mor üsulu
 Gey-Lüssak üsulu
 Fayans üsulu

327 Çökdürmə üsulunda ekvivalent nöqtəsi necə müəyyən edilir?

- pH sıçrayışına əsasən
 Yalnız indikatorsuz üsulla
 Yalnız indikator vasitəsilə
 Həm indikator, həm də indikatorsuz üsulla
 Titrlemə əyrisinə əsasən

328 Mor üsulunda ekvivalent nöqtəsi necə müəyyən edilir?

- Qara erioxrom T vasitəsilə
 Flüoressein vasitəsilə
 Dəmir-ammonium zəyi vasitəsilə
 Kalium xromat vasitəsilə
 Eozin vasitəsilə

329 Mor üsulu ilə ekvivalent nöqtəsini müəyyən etdikdə hansı analitik əlamət müşahidə olunur?

- Çöküntü çəhrayı rəngə boyanır
 Çöküntü sarı rəngə boyanır
 Çöküntü qırmızı rəngə boyanır
 Çöküntü kərpic-qırmızı rəngə boyanır
 Çöküntü narıncı rəngə boyanır

330 Çöküntü səthinə daha çox hansı ionlar adsorbsiya edir? 1- Eyni adlı ionlar; 2- Kənar ionlar; 3- Artıq miqdarda olan eyni adlı ionlar; 4- Azlıq təşkil edən eyni adlı ionlar; 5- Böyük yükə malik ionlar; 6- Kiçik yükə malik ionlar

- 3, 5, 6
 1, 4, 6
 2, 4
 3, 5
 2, 3, 4

331 Kompleksonların analizdə tətbiqini kim və nə vaxt irəli sürmüşdür?

- Kossel, 1936
 İlinski, 1884
 , 1884
 Çuqayev, 1904
 Vemer

332 Trilon B-nin tərkibindəki -COOH və ya -COONa qrupları metal kationları ilə hansı tip kimyəvi rabitə əmələ gətirir?

- Metallik rabitə
 Koordinasion rabitə
 Kovalent rabitə
 İon rabitəsi

Hidrogen rabitəsi

333 Trilon B-nin hansı atomlar qrupu kationlarla koordinasion rabitə əmələ gətirir?

.
-COONa və ya -CH₂

Yalnız -COONa

Yalnız -COOH

Yalnız -N=

334 Ammonium buferi mühitində qara erioxrom T məhlulu nə rəngdə olur?

Rəngsiz

Qırmızı çaxırnı

Açıq mavi

Göy

Açıq çəhrayı

335.

Hg²⁺ ionuna KJ-in təsirindən əmələ gələn çöküntü hansıdır?

.....

HgCl₄

.....

KJHg₂Cl₂

..

K₂ [HgJ₄]

.....

HgCl₂

.....

KJHg₂Cl₂

.....

HgCl₄

..

Hg₂J₂

..

K₂ [HgJ₄]

.....

HgCl₂

.....

KJHg₂Cl₂

.....

HgCl₄

..

Hg₂J₂

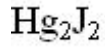
..

K₂ [HgJ₄]

.....

HgCl₂

..

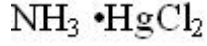


336 .

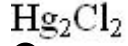
Hg^{+2} duzlarına NH_3 -m suda mehlulu ile tesir etdikde emele gelen cokuntu

hansıdır?

.....



...

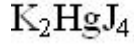


..



Hg

.....



337 .

NH_4^+ ionu Nessler reaktivi $\text{K}_2 [\text{HgJ}_4]$ ile emele getirdiyi cokuntu hansı rengde

olar?

göy

sarımtıl

çəhrayı

qırmızı-qonur

338 .

KMnO_4 -m oksalat mehlulu ile titrlenmesi ne ucun $70-80^\circ\text{S}$ -de aparılır?

Soyuq şəraitdə permanınat məhlulu çöküntü əmələ gətirir

Soyuq şəraitdə permanınat məhlulu hidroliz edir

Soyuq şəraitdə oksalat məhlulu hidroliz edir

Soyuq şəraitdə reaksiya sürəti çox aşağı olur

339 .

2%-li HCl mehlulunun normal qatılığını hesablayın: ($d=1,00 \text{ q/sm}^3$)

1,25

0,54

0,78

2,04

0,98

1,25

0,54

0,78

2,04

0,98

340 .

0,056

0,012

0,034

- 1,12
 0,201

341 Ammonium buferi mühitində qara erixrom T məhlulu nə rəngdə olur?

- cəhrayı
 göy
 açıq-mavi
 qırmızı-çaxır
 rəngsiz

342 .

Sıxlığı 1,29 olan 10 n H_2SO_4 məhlulunun faizlə qatılığını tapın:

- 46
 76
 19
 38
 24

343 .

Sıxlığı 1,19 və ceki %-i 38,32 olan HCl məhlulunun normal qatılığını tapın:

- 3,12
 10,8
 6,25
 12,5
 4,52

344 1 litr 0,25 n məhlul hazırlamaq üçün 8n NaOH məhlulundan neçə millilitr götürmək lazımdır?

- 45
 12
 19
 31
 90

345 1 litr 5%-li (sıxlıq 1,06) məhlul hazırlamaq üçün 8n NaOH məhlulundan neçə millilitr götürmək lazımdır?

- 145
 186
 124
 166
 390

346 Ammonium buferi mühitində Trilon B məhlulu nə rəngdə olur?

- Göy
 Qırmızı çaxır
 Açıq mavi
 Rəngsiz
 Açıq cəhrayı

347 Ammonium buferi mühitində qara erioxrom T-nin metal kationları ilə əmələ gətirdiyi komplekslər nə rəngdə olur?

- Rəngsiz
- Göy
- Açıq mavi
- Qırmızı çaxır
- Açıq çəhrayı

348 Ammonium buferi mühitində Trilon B-nin metal kationları ilə əmələ gətirdiyi komplekslərə rəngdə olur?

- Qırmızı çaxır
- Göy
- Açıq mavi
- Rəngsiz
- Açıq çəhrayı

349 Kompleksonometriyada qara erioxrom T-nin iştirakı ilə Trilon B ilə titrləmə nə vaxt başa çatmış hesab edilir?

- Məhlul rəngsizləşəndə
- Məhlulun qırmızı çaxır rəngi göy rəngə dəyişəndə
- Məhlulun göy rəngi qırmızı çaxır rəngə dəyişəndə
- Məhlulun açıq çəhrayı rəngi qırmızı çaxır rəngə dəyişəndə
- Məhlulun açıq çəhrayı rəngi açıq mavi rəngə dəyişəndə

350 .

BaSO₄ çöküntüsü aşağıdakı mehlullardan hansında həll olar?

- .
- CH₃COOH mehlulunda
- Trilon B mehlulunda
- HCl mehlulunda
- Xloroformda
- Suda

351 Trilon B metallarla neçə donör akseptor rabitəsi əmələ gətirir?

- 3
- 5
- 4
- 1
- 2

352 Həcm 0,001-0,1 ml, kütlə 0,001-0,01 q-larla ölçüldükdə hansı analiz üsulundan istifadə olunur?

- mikrometod makrometod
- yarimmakrometod
- ultramikrometod
- yarimmikrometod
- makrometod
- mikrometod

353 .

120q suda 80q SO₃ həll edilmişdir. Alınan mehlulda H₂SO₄ –ün payını hesablayın

- Həcm 10 ml-lərlə, kütlə 0,1 q-dan çox ölçüldükdə hansı analiz üsulundan istifadə olunur?
- 50

- 40
- 49
- mikrometod
- 98
- 20

354 0,4 mol.l qabıqlı 500ml məhlulda 9,2 q maddə olarsa maddələrin molyar kütləsini q/mol hesablanır.

- 92
- 184
- 23
- 46
- 69

355 200q 20%-li duz məhlulundan 40q bu buxarlandırılır. Alınan məhlulda hıll olan maddənin kütlə payını (%-lə) hesablayın

- 28
- 32
- 25
- 22
- 30

356 .

400ml mehlulda 4,9 q. H_2SO_4 hell edilmişdir. Mehlulun normal ve molyar qatılığını tapın

- 0,25n ; 0,125M
- 0,10n; 0,05M
- 0,50 n; 0,25M
- 1,25n; 2,50M
- 0,05n; 0,10M

357 Həcm 10 ml-lərlə, kütlə 0,1 q-dan çox ölçüldükdə hansı analiz üsulundan istifadə olunur?

- yarım makrometod
- ultramikrometod
- makrometod
- yarım mikrometod
- mikrometod

358 Bərk nümunə 10 mq-50 mq arasında ölçüldükdə hansı analiz üsulundan istifadə olunur?

- makrometod
- yarım makrometod
- ultramikrometod
- mikrometod
- yarım mikrometod

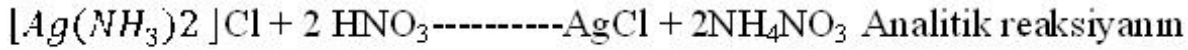
359 Mikrokristaloskopik analizdə nə müşahidə olunur?

- qazın ayrılması
- xarakter formalı kristallar
- rəngli çöküntülər
- kompleks birləşmələrin əmələ gəlməsi
- rəngli maddələr

360 Damcı analizində nə müşahidə olunur?

- rəngli çöküntülər
- qazın ayrılması
- çöküntülərin həll olması
- kompleksbirləşmələrin əmələ gəlməsi

361 .



novunu gosterin .

I oksidlesme reduksiya, cokme

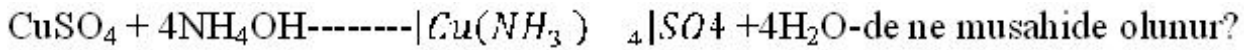
II ion – mubadile, hellolma

III -kompleks emelege time, neytrallasma

IV –oksidlesme-reduksiya, hellolma

- II,III,IV
- I,II
- II,III,IV
- I,II
- II,III
- III
- I,IV

362 .

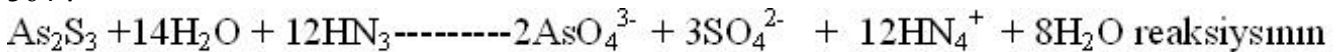


- kompleksmələgəlmə
- çökmə
- hidroliz
- həllolma
- oksidləşmə-reduksiya

363 Aşağıdakılardan hansı titrimetric analiz metodlarına aiddir?

- turşu-əsas metodu, oksidimetriya, çökmə və kompleksmələgəlmə metodları
- turşu əsas metodu, nefelometriya, fotometriya metodları

364 .



novunu gosterin .

- oksidləşmə-reduksiya, həllolma
- neytrallaşma, kompleksmələgəlmə
- oksidləşmə-reduksiya, çökmə
- ion-mübadilə,həllolma

365 Kalsium trilon-B ilə təyininə hansı indikatorlardan istifadə edilir?

- alizarin
- erixrom qara
- lakmus
- fenolftalein
- metiloranj

366 Fiksaldan məhlul hazırlamaq üçün hansı kimyəvi qabdan istifadə olunur?

- ölçü kolbası
- ölçü silindri
- kimyəvi stəkan
- buret
- sınaq şüşəsi

367 İşçi turşu məhlulun titrini müəyyənləşdirmək üçün ilkin maddə olaraq hansı maddədən istifadə olunur?

- sulfat turşusu
- boraks
- oksalat turşusu
- natrium-hidrooksid
- xlorid turşusu

368 Suyun codluq vahidini göstərin

- q - mol/l
- mq - ekv/l
- q - ekv/l
- mq - ekv/ml
- q - ekv/ml

369 Suyun codluğu 3,6 mq - ekv/ml isə onun 50 ml-nin titrlənməsinə sərf olan 0,1n trilon B-nin həcmi hesablayın:

- 7,6 ml
- 1,8 ml
- 2,6ml
- 3,6 ml
- 4,4 ml

370 Aminpolikarbon turşusunun törəmələri həcmi analizin hansı sahəsində daha çox tətbiq edilir?

- Oksidimetriya üsulunda
- Kompleksonometriya üsulunda
- Neytrallaşma üsulunda
- Çökdürmə üsulunda
- Qravimetriya üsulunda

371 Yalnız nəzəri cəhətdən əhəmiyyətli olan titrləmə əyrisi hansıdır?

- Göstərilənlərin heç biri
- Zəif əsasla zəif turşunun titrləmə əyrisi
- Zəif əsasla qüvvətli turşunun titrləmə əyrisi
- Zəif turşu ilə qüvvətli əsasın titrləmə əyrisi
- Qüvvətli turşunun qüvvətli əsasla titrləmə əyrisi

372 Zəif əsasla zəif turşunun titrləmə əyrisi nə üçün praktiki əhəmiyyətsiz hesab olunur?

- Artıq miqdar indikator tələb olunur
- Əyridə pH sıçrayışı müşahidə olunmur və reaksiyanın sonu aydın görünür

- Titrlemə əyrisinə əsasən indikator seçmək olur
- Zəif əsasın az miqdarını təyin etmək olmur
- Zəif turşunun az miqdarını təyin etmək olmur

373 Qarşılıqlı təsirdə olan maddələrin ekvivalent miqdarına uyğun gələn titrləmə momenti necə adlanır?

- Neytrallaşma nöqtəsi
- Ekvivalent nöqtə
- Titrlemənin sonu
- Titr göstəricisi
- İndikatorun rəngdəyişmə intervalı

374 0,2 n məhlul alınması üçün 1,2 litr 0,2120 n HCl məhluluna neçə ml su əlavə etmək lazımdır?

- 96 ml
- 72 ml
- 68 ml
- 54 ml
- 84ml

375 .

H_2SO_4 məhlulunun titrlənməsinə titri 0,004614q/ml olan 20 ml NaOH serf olunmuşdur. H_2SO_4 -un qramla miqdarını tapın:

- 0,0932 q
- 0,1132 q
- 0,2312 q
- 0,0323 q
- 0,0624 q

376 CaO-ə görə titri 0,005210 q/ml olan 12 ml HCl məhlulu ilə neçə qram CaO-i neytrallaşdırmaq olar?

- 0,0932 q
- 0,0624 q
- 0,2312 q
- 0,1132 q
- 0,0323 q

377 .

$AsO_4^{3-} + 2J + 2H^+ \rightleftharpoons AsO_3^{3-} + J_2 + H_2O$ reaksiyasının istiqamətini hansı amillərin hər ikisi ilə dəyişmək olar?

- Qatılığın və katalizatorun dəyişməsi ilə
- Qatılığın və pH-in dəyişməsi ilə
- Temperaturun və pH-in dəyişməsi ilə
- Qatılığın və temperaturun dəyişməsi ilə
- Katalizatorun və pH-in dəyişməsi ilə

378 .

$Mn_4^- + 8H^+ \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$ reaksiyasının istiqamətini hansı amillərin hər ikisi ilə dəyişmək olmaz?

- Qatılığın və katalizatorun dəyişməsi ilə

- Katalizatorun və temperaturun dəyişməsi ilə
- Temperaturun və pH-in dəyişməsi ilə
- Qatılığın və temperaturun dəyişməsi ilə
- Qatılığın və pH-in dəyişməsi ilə

379 .

Deqiq cekiyə esasən KMnO₄ mehlulunu ne ucun hazırlamaq olmaz?

- 1- Manqan (IV) oksidə cirkəndiyi ucun; 2- Hidrolizə uğradığı ucun;
- 3- Dissosiasiya etdiyi ucun; 4- Distillə suyunun tərkibində cuzi de olsa qeyri-üzvi maddələr - reduksiyaedicilər olur; 5- Distillə suyunun tərkibində cuzi de olsa üzvi maddələr-reduksiyaedicilər olur; 6- Kompleks emələ getirməyə meyli olur

- 1, 2, 3
- 1, 4, 5
- 2, 3, 5
- 3, 4, 5
- 2, 3, 4

380 .

5, 2q K₂Cr₂O₇ 1 litr mehlulda həll edilmişdir. Mehlulun titrini,

normal və molyar qatılığını tapın:

- 0,0204 mq/ml 0,456n 0,01862M
- 0,0052 mq/ml 0,106n 0,01769M
- 0,0026 mq/ml 0,214n 0,03542M
- 0,0076 mq/ml 0,122n 0,01432M
- 0,0114 mq/ml 0,324n 0,04286M

381 A + B-----C + D tənliyi üçün tarazlığın termodinamik sabiti ilə qatılıq sabiti arasında asılılığı göstərin:

-
- $K_C = K_T \frac{f_C f_D}{f_A f_B}$
- ..
- $K_T = K_C \frac{f_C f_D}{f_A f_B}$
- ..
- $K_C = K_T \frac{[A^a] [B^b]}{[C^c] [D^d]}$
- ...
- $K_T = K_C \frac{\alpha_C \alpha_D}{\alpha_A \alpha_B}$
-
- $K_T = K_C \cdot f_C f_D$

382 .

Kt_2A_n tipli quvvətli elektrolitin dissosiasiya tenliyi ucun kimyevi tarazlıq

tenliyinin formulu hansıdır?

.....

$$K = c_{kt} \cdot c_{An} / c_{kt_2An}$$

.

$$K = a_{kt}^2 + a_{An}^2 / a_{kt_2An}$$

..

$$K = a_{kt}^2 / a_{kt_2An}$$

...

$$K = a_{An^2} / a_{kt_2an}$$

.....

$$K = c_{kt}^2 \cdot c_{An} / c_{kt_2An}$$

383 .

$$K_1 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [OH^-]^2}{[Pb(OH)_2]}$$

.....

$$K = \frac{[Pb^{2+}]}{[Pb(OH)_2]}$$

.

$$K_1 = \frac{[PbOH^+] \cdot [OH^-]}{[Pb(OH)_2]}$$

..

$$K_1 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [2OH^-]}{Pb(OH)_2}$$

...

$$K_1 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [OH^-]}{[Pb(OH^+)]}$$

.....

$$K_1 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [OH^-]^2}{[Pb(OH)_2]}$$

384 .

$Pb(OH)_2$ II pille uzre dissosiasiya tenliyi ucun tarazlıq sabitinin formulu

hansıdır?

.....

$$K_2 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [OH^-]}{[PbOH^+]}$$

.

$$K = \frac{[Pb^{2+}] [OH]^-}{[Pb(OH^+)]}$$

..

$$K_2 = \frac{[PbOH^+] [OH^-]}{[Pb(OH)_2]}$$

...

$$K_2 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [2OH^-]}{[Pb(OH)_2]}$$

....

$$K_2 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [OH^-]^2}{[Pb(OH)_2]}$$

385 Suyun ion hasilı hansı formulla hesablanır?

.....

$$K_{su} = -lg |H^+| |OH^-|$$

.

$$K_{su} = |H^+| |OH^-|$$

..

$$K_{su} = |H^+|$$

...

$$K_1 = \frac{[Pb^{2+}] \cdot [OH^-]}{[Pb(OH^+)]}$$

.....

$$K_{su} = -lg |H^+|$$

386 Zəif turşu və onun qüvvətli əsasla əmələ gətirdiyi duzdan ibarət bufer məhlulun pH-ı hansı formulla hesablanır?

.....

$$pH = pK - lg \frac{c_{as}}{c_{duz}}$$

.

$$pH = pK_{tur} - lg \frac{c_{tur}}{c_{duz}}$$

..

$$pH = 14 - pK_{tur} + lg \frac{c_{tur}}{c_{duz}}$$

...

$$pH = lg \frac{c_{tur}}{c_{duz}}$$

.....

$$pH = 14 - pK_{es} + lg \frac{c_{duz}}{c_{tur}}$$

387 Zəif əsas və onun qüvvətli turşu ilə əmələ gətirdiyi duzdan ibarət bufer məhlulun pH-ı hansı formulla hesablanır?

.....

$$pH = lg \frac{c_{tur}}{c_{duz}}$$

.

$$\text{pH} = 14 - \text{p}K_{\text{es}} + \lg \frac{c_{\text{tur}}}{c_{\text{tur}}}$$

..

$$\text{pH} = 14 - \text{p}K_{\text{tur}} + \lg \frac{c_{\text{tur}}}{c_{\text{tur}}}$$

...

$$\text{pH} = \text{p}K_{\text{tur}} - \lg \frac{c_{\text{tur}}}{c_{\text{tur}}}$$

....

$$\text{pH} = 14 - \text{p}K_{\text{es}}$$

388 .

Turs mehlullar H^+ ionlarının hansı qatılığı ile xarakterize olunur?

.....

$$[\text{H}^+] \geq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

.

$$[\text{H}^+] > 10^{-7} \text{ mol/l}$$

..

$$[\text{H}^+] = 10^{-7} \text{ mol/l}$$

...

$$[\text{H}^+] < 10^{-7} \text{ mol/l}$$

.....

$$[\text{H}^+] \leq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

389 .

esası mehlullar H^+ ionlarının hansı qatılığı ile xarakterize olunur?

.....

$$[\text{H}^+] \leq 10^{-7}$$

.

$$[\text{H}^+] < 10^{-7}$$

..

$$[\text{H}^+] = 10^{-7}$$

...

$$[\text{H}^+] > 10^{-7}$$

.....

$$[\text{H}^+] \geq 10$$

390 .

Neytral mehlullar OH^- ionlarının hansı qatılığı ile xarakterize olunur?

.

$$[\text{OH}^-] = 10^{-7}$$

.....

$$[\text{OH}^-] \leq 10^{-7}$$

...

..
[OH] ≥ 10⁻⁷

..
[OH] < 10⁻⁷

..
[OH] > 10⁻⁷

391 .

Tursu mehlullar OH⁻ ionlarının hansı qatılığı ile xarakterize olunur?

..
[OH] = 10⁻⁷

..
[OH] = 10⁻⁷

..
[OH] ≥ 10⁻⁷

..
[OH] ≤ 10⁻⁷

..
[OH] < 10⁻⁷

392 .

Esası mehlullar OH⁻ ionlarının hansı qatılığı ile xarakterize olunur?

..
[OH] ≥ 10⁻⁷

..
[OH] > 10⁻⁷

..
[OH] < 10⁻⁷

..
[OH] = 10⁻⁷

..
[OH] ≤ 10⁻⁷

393 .

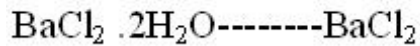
BaCl₂ · 2H₂O-----BaSO₄ -da Ba²⁺ -un qravimetrik teyini zamanı qızarmış

cokuntunun (q.c.) miqdarı nece hesablanır?

..
BaCl₂ · 2H₂O-----BaSO₄

n.c.-----q.c.

..



n. c. -----q. c.

...

$[\text{OH}^-] = 10^{-7}$

....



n. c. -----q. c.

.....



n. c. -----q. c.

394 .

$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ -da Ba^{2+} -un qravimetrik teyini zamanı qızarmış cöküntüdə

Ba miqdarı nece hesablanır?

.....



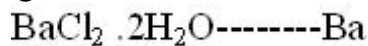
q. c. -----x. q.

.



q. c. -----x. q.

..



q. c. -----x. q.

...



q. c. -----x. q.

....



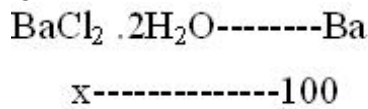
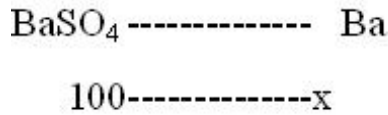
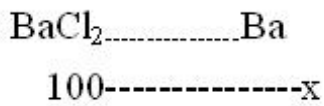
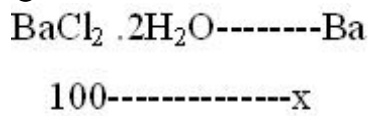
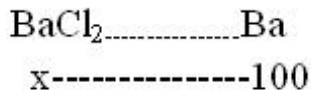
n. c. -----q. c.

395 .

$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ -da Ba^{2+} -un qravimetrik teyini zamanı bariumun faizlə (nezeri)

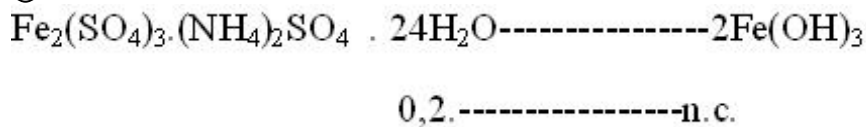
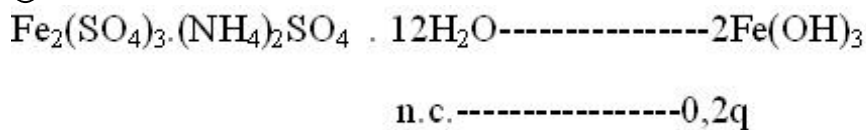
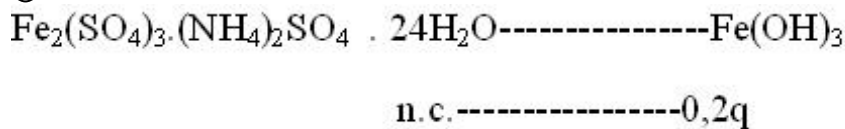
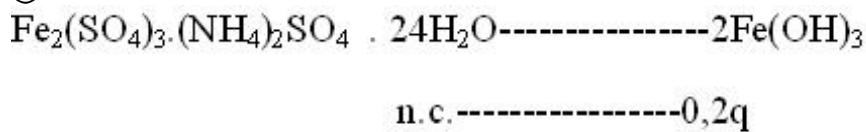
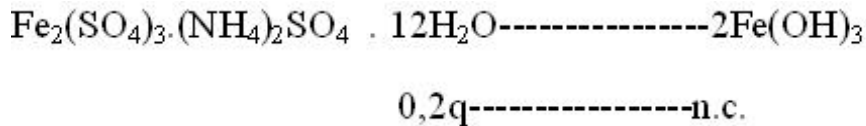
miqdarı nece hesablanır?

.....

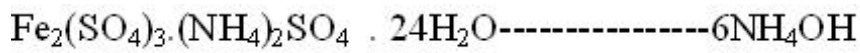


396 .

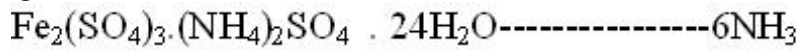
Demir-ammonium zeyinde demirin (III) qravimetrik teyini zamanı numune cekisi (n.c.) nece hesablanır?



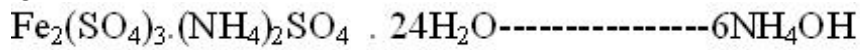
397 Dəmir-ammonium zeyində dəmirin (III) qravimetrik təyini zamanı çökdürücü maddə miqdarı necə hesablanır?



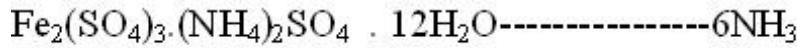
x. ----- n. c.



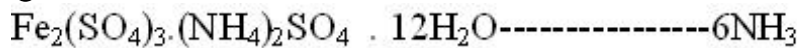
n. c. ----- x



n. c. ----- x



n. c. ----- x



x ----- n. c. e

398 Dəmir-ammonium zeyində dəmirin (III) qravimetrik təyini zamanı nitrat turşusuna sərf olunan ammoniyakın miqdarı necə hesablanır?



$x_2 \text{-----} V_{\text{HNO}_3} \cdot P_{\text{HNO}_3}$



$V_{\text{HNO}_3} \cdot P_{\text{HNO}_3} \text{-----} x_2$



$V_{\text{HNO}_3} \cdot P_{\text{HNO}_3} \text{-----} x_2$



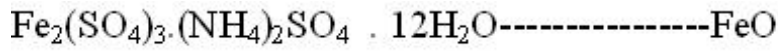
$V_{\text{HNO}_3} \cdot P_{\text{HNO}_3} \text{-----} x_2$



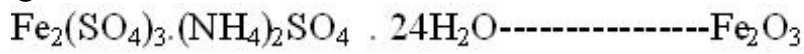
$V_{\text{HNO}_3} \cdot P_{\text{HNO}_3} \text{-----} x_2$

399 Dəmir-ammonium zeyində dəmirin (III) qravimetrik təyini zamanı çəki formasına əsasən hesablama hansı tənəsübə görə aparılır?

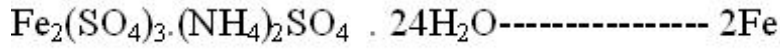




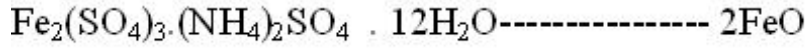
q. c. -----n. c.



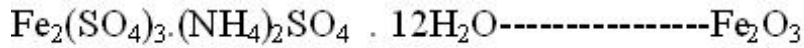
n. c. -----q. c.



n. c. -----q. c.



n. c. -----q. c.



n. c. -----q. c.

400 Neytrallaşma üsulunda işçi məhlul olaraq hansı maddələrin məhlullarından istifadə edilir? I. NaOH II. KCL III. HCL IV. KOH



I, V



I, III, IV



I, II



II, III



I, IV

401 Demir-ammonium zeyinde demirin (III) qravimetrik teyini zamanı Fe^{3+} -un miqdarı hansı tenasübe göre hesablanır?



n. c. -----x



q. c. -----x



n. c. -----x



n. c. -----q. c.





$$q \text{ c. -----} x$$

402 .

KOH:H₂O=0,5:4 mol nisbetinde olan mehlulda qeleevinin kütle payını tapın.

$$Mr(\text{KOH})=56q,$$

$$Mr(\text{H}_2\text{O})=18q,$$

$$Mr(\text{H}_2\text{O})=18q$$

- 34
- 28
- 14
- 7
- 32

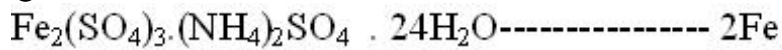
403 Dəmir-ammonium zeyində dəmirin (III) nəzəri faizlə miqdarı hansı tənəsüblə hesablanır?

-



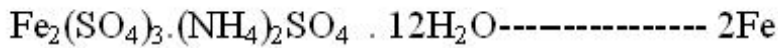
$$100 \text{-----} x$$

- .



$$100 \text{-----} x$$

- ..



$$100 \text{-----} x$$

- ...



$$100 \text{-----} x$$

-



$$100 \text{-----} x$$

404 Maddə miqdarının rəngin intesivliyinə görə təyininə əsaslanan metod necə adlanır?

- alkalimetriya
- kalorimetriya
- titrimetriya
- qravimetriya
- asidimetriya

405 Maddə miqdarının bulantısının intesivliyinə görə təyininə əsaslanan metod necə adlanır?

- alkalimetriya
- Nefelometriya
- kalorimetriya
- qravimetriya
- asidimetriya

406 .

Quvvətli esas quvvətli tursu ile titrlendikde titrlemeden evvel mehlulun pH-ı

hansı formulla hesablanır?

.....

$\text{pH} = 14 - \lg C_{\text{KOH}}$

.

$\text{pH} = 14 + \lg C_{\text{KOH}}$

..

$\text{pH} = 14 - \lg C_{\text{HAn}}$

...

$\text{pH} = 14 + \lg C_{\text{HAn}}$

.....

$\text{pH} = 14 - \lg C_{\text{HAn}}$

407 İndikatorun rənginin kəskin dəyişməsi baş verən pH – in qiyməti necə adlanır?

indikatorun rəngdəyişmə intervalı

ekvivalent nöqtəsi

titrləmə göstəricisi

neytrallaşma nöqtəsi

titrləmənin sonu

408 .

Quvvətli esas quvvətli tursu ile titrlendikde ekvivalent nöqtəsindən sonra

mehlulun pH-ı hansı formulla hesablanır?

.....

$\text{pH} = 14 - \lg C_{\text{HAn}}$

.

$\text{pH} = - \lg C_{\text{HAn}}$

..

$\text{pH} = 14 - \lg C_{\text{HAn}}$

...

$\text{pH} = 14 - \lg C_{\text{KOH}}$

.....

$\text{pH} = 14 + \lg C_{\text{KOH}}$

409 Mor metodu ilə xlorid ionun təyində işçi məhlul olaraq hansı maddədən istifadə olunur?

HCL

AgNO_3

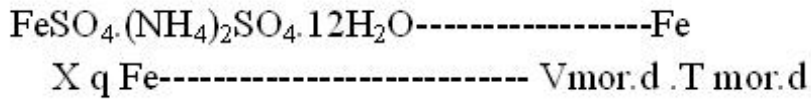
KCN

KSCN

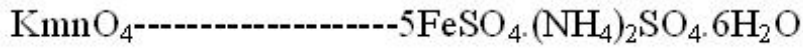
NaOH

410 Permanınatometrik üsulla Mor duzunda dəmirin (II) miqdarını tapmaq üçün hansı tənəsübdən istifadə olunur?

....

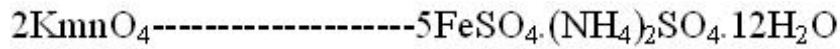


.



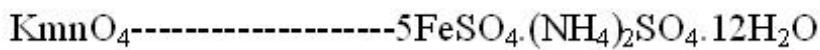
$$V_{\text{KMnO}_4} \cdot T_{\text{KMnO}_4} \text{-----} V_{\text{mor.d}} \cdot T_{\text{mor.d}}$$

..



$$V_{\text{KMnO}_4} \cdot T_{\text{KMnO}_4} \text{-----} V_{\text{mor.d}} \cdot T_{\text{mor.d}}$$

...



$$V_{\text{KMnO}_4} \cdot T_{\text{KMnO}_4} \text{-----} V_{\text{mor.d}} \cdot T_{\text{mor.d}}$$

411 İndikator rənginin dəyişməsinə uyğun gələn pH sahəsi necə adlanır?

- Titrlemənin son nöqtəsi
- İndikatorun rəngdəyişmə intervalı
- İndikator göstəricisi
- Titr göstəricisi
- Ekvivalent nöqtəsi

412 $\text{pH} = \text{pK} \pm 1$ formulu ilə hansı kəmiyyət hesablanır

- Titrlemənin son nöqtəsi
- İndikatorun rəngdəyişmə intervalı
- İndikator göstəricisi
- Titr göstəricisi
- Ekvivalent nöqtəsi

413 Permanınatometrik üsulla Mor duzunda dəmirin (II) miqdarını tapmaq üçün hansı formuldən istifadə olunur?

.....

$$X = \frac{5\text{Fe} \cdot V_{\text{mor.d}} \cdot T_{\text{mor.d}}}{\text{FeSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}}$$

.

$$X = \frac{\text{Fe} \cdot V_{\text{mor.d}} \cdot T_{\text{mor.d}}}{\text{FeSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}}$$

..

$$X = \frac{\text{Fe} \cdot V_{\text{mor.d}} \cdot T_{\text{mor.d}}}{\text{FeSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}}$$

...

$$X = \frac{\text{Fe} \cdot V_{\text{mor.d}} \cdot T_{\text{mor.d}}}{\text{FeSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 24\text{H}_2\text{O}}$$

.....

$$X = \frac{2Fe \cdot V_{m\ddot{o}r.d.} \cdot T_{m\ddot{o}r.d.}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O}$$

414 Reagent indikatorlar və adsorbsion indikatorlar hansı analiz üsulunda tətbiq edilir?

- Kompleksonometriyada
- Çökdürmə üsulunda
- Çəli analizində
- Neytrallaşma üsulunda
- Oksidimetriya üsulunda

415 Reagent indikatorları göstərin: 1- Kalium xromat; 2- Qara erioxrom T; 3- Mureksid; 4- Difenilamin; 5- Dəmir-ammonium zəyi; 6- Eozin; 7- Flüoressein

- 2,3
- 1,5
- 1,3,5
- 2, 4, 6, 7
- 1,3,4,6

416 İşçi məhlulu qələvi olan həcmi analiz üsulu necə adlanır ?

- tirimetriya
- asidimetriya
- alkolimetriya
- oksidimetriya
- kompleksometriya

417 İşçi məhlulu turşu olan həcmi analiz turşu necə adlanır?

- tirimetriya
- asidimetriya
- alkolimetriya
- oksidimetriya
- kompleksometriya

418 Xromatoqrafik metod nəyə əsaslanır?

- sublimasiyaya
- absorbsiyaya
- həllolma
- çökməyə
- qaynama temperaturuna

419 Titrimetrik analiz nəyə əsaslanır?

- reaksiyaya girən maddələrin kütlə və həcmələrinin ölçülməsi
- reaksiyaya sərf olunan işçi məhlulun həcmi ölçülməsinə
- reaksiya nəticəsində alınan maddə məhlulunun həcmi ölçülməsinə
- reaksiyaya girən maddələrin kütlələrinin ölçülməsi
- reaksiya nəticəsində alınan maddələrin kütlələrinin ölçülməsi

420 Titrimetrik analiz nəticələrinin hesablanması hansı qanuna əsaslanır?

- kütlələrin təsiri qanununa
- ekvivalentlər qanununa
- tərkibin sabitliyi qanununa
- maddə kütlələrinin itməsi qanununa

- həcmi nisbətlər qanununa

421 Əməliyyat zamanı havanın temperaturunun, nəmliyinin və nümunə çəkisinin miqdarının dəyişməsi nəticəsində ortaya çıxan səhvlər nəyə adlanır?

- sistematik səhvlər
 təsadüfi səhvlər
 metodik səhvlər
 kobud səhvlər
 fərdi səhvlər

422 Faizli qatılıq nəyə deyilir?

- 1000 ml məhlulda həll olmuş maddənin qramlarla miqdarına
 100q. məhlulda həll olmuş maddənin qramlarla miqdarına
 100 ml. məhlulda həll olmuş maddənin qramlarla miqdarına
 100q. məhlulda həll olmuş maddənin mol miqdarına
 100ml məhlulda həll olmuş maddənin qramlarla miqdarına

423 Argentometriya nədir?

- Gümüş-halogenid duzlarının təyininə əsaslanan oksidimetriya üsulu
 Gümüş-halogenid duzlarının çökdürülməsinə əsaslanan həcmi analiz üsulu
 Gümüş duzlarının çökdürülməsinə əsaslanan həcmi analiz üsulu
 Gümüş-halogenid duzlarının çökdürülməsinə əsaslanan çəki analiz üsulu
 Gümüş-halogenid duzlarının çökdürülməsinə əsaslanan çəki analiz üsulu

424 Aşağıdakı tələblərdən hansı standart maddələrə aiddir?

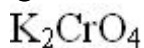
- titrlənən maddələrlə reaksiyaya girməməlidir
 hiqroskopik olmamalıdır
 məhlul davamlı olmamalıdır
 ekvivalent kütləsi kiçik olmalıdır
 suda həll olmamalıdır

425 Analitik hasil nədir?

- 1000qr çəki formasında olan təyin ediləcək komponentin mol miqdarı
 1 qram çəki formasında olan təyin ediləcək komponentin kütləsi
 nümunədə olan təyin ediləcək komponentin kütləsi
 1 mol çəki formasında olan təyin ediləcək komponentin mol miqdarı
 1 kq çəki formasında olan təyin ediləcək komponentin kütləsi

426 Mor metodu ilə xlorid ionun təyində işçi məhlul olaraq hansı maddədən istifadə olunur?

- qırmızıqan duzu
 Mor duzu
 KCN
 sarıqan duzu
 .



427 Molyar qatılıq nəyə deyilir?

- məhlulun 1 l-də həll olmuş maddənin qramla miqdarına
 məhlulun 100 ml-də həll olmuş maddə mollarının miqdarına
 məhlulun 100 ml-də həll olmuş maddənin mollarının miqdarına
 məhlulun 1l-də həll olmuş maddənin qram-ekvivalentinin miqdarına

məhlulun 1 l-də həll olmuş maddənin qram mollarının miqdarına

428 Yodometrik üsulla oksidləşdiricilərin təyininə hansı titrləmə üsulundan istifadə olunur?

- Birbaşa və əks titrləmə üsulları ilə
- Dolaylı titrləmə üsulu ilə
- ks titrləmə üsulu ilə
- Birbaşa titrləmə üsulu ilə
- Dolaylı və əks titrləmə üsulları ilə

429 Yodometriyada tətbiq edilən nişastanı oksidləşmə-reduksiya indikatoru hesab etmək olarmı?

- pH-indikatordur
- xeyr
- bəli
- oksidləşmə dərəcəsi artır
- oksidləşmə dərəcəsi azalır

430 Normal qatılıq nəyə deyilir?

- məhlulun 1 litrində həll olmuş maddənin qram mollarının miqdarına
- məhlulun 1 litrində həll olmuş maddənin qram-ekvivalentinin miqdarına
- məhlulun 1 l-də həll olmuş maddənin qramla miqdarına
- məhlulun 100 ml-də həll olmuş maddə mollarının miqdarına
- məhlulun 100 ml-də həll olmuş maddənin mollarının miqdarına

431 24%-li məhlulun ümumi kütləsi 300 q-dır. Məhlulda neçə qram maddə olub?

- 45 q.
- 72 q
- 36 q.
- 54 q.
- 63 q.

432 Natrium tiosulfatın kalium bixromatla titrlənməsində hansı titrləmə üsulundan istifadə olunur?

- Dolaylı və əks titrləmə üsullarından
- Dolaylı titrləmə üsulundan
- Birbaşa titrləmə üsulundan
- Əks titrləmə üsulundan
- Birbaşa və dolaylı titrləmə üsullarından

433 Nə üçün yodometrik titrləmə soyuq halda aparılır? 1- Nişasta oks-red indikatoru olmadığı üçün 2- Reaksiyanın sürəti artdığı üçün 3- Reaksiyanın sürəti azaldığı üçün 4- Yod uçuşu maddə olduğu üçün 5- Temperatur artdıqda nişastanın həssaslığı azaldığı üçün

- 1, 2, 3
- 4, 5
- 1, 2, 4
- 2, 5
- 1, 3

434 Titri 0,003512 q/ml olan 12 ml HCl məhlulu ilə neçə qram CaO-i neytrallaşdırmaq olar?

- 0,0932 q
- 0,0624 q
- 0,0323 q
- 0,1132 q
- 0,2312 q

435 Oksirləşdiricilərin yodometrik titrlənməsində reaksiyanın sona qədər getməsi üçün hansı şərtə əməl olunmalıdır

- Nişasta titrlənmənin sonunda əlavə olunmalıdır
- Reaksiya qarışığı 4-6 dəqiqə qaranlıqda saxlanmalıdır
- Reaksiya qarışığını qızdırmaq lazımdır
- Dərhal titrlənməlidir
- Dərhal nişasta əlavə olunmalıdır

436 Titri 0,005122 q/ml olan sulfat turşusu məhlulunun normal və molyar qatılıqlarını hesablayın:

- 0,2367 n; 0,1184 M
- 0,1044 n; 0,0522 M
- 0,1234 n; 0,0677 M
- 0,1122 n; 0,0551 M
- 0,3642 n; 0,1821 M

437 Təcrübədə çökdürücünün miqdarı nəzəri hesablanmışa görə nə qərdər artıq götürülməlidir?

- 3 dəfə çox
- 10,5 dəfə çox
- 10 dəfə çox
- 2 dəfə çox
- 4 dəfə çox

438 .

Turs mehlullar $[OH^-]$ ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterize olunur?

- ..
 $[OH^-] > 10^{-7} \text{ mol/l}$
-
-
-
- ..
 $[OH^-] = 10^{-7} \text{ mol/l}$
- ..
 $[OH^-] < 10^{-7} \text{ mol/l}$

439 Permanınometriya hansı analiz metoduna aiddir?

- qravimetriya
- oksidləşmə-reduksiya
- neytrallaşma
- kompleksmələgəlmə
- çökmə

440 .

Esasi mehlullar $[OH^-]$ ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterize olunur?

- ..
 $[OH^-] > 10^{-7} \text{ mol/l}$
-

$$[\text{OH}^-] \geq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

....

$$[\text{OH}^-] = 10^{-7} \text{ mol/l}$$

...

$$[\text{OH}^-] < 10^{-7} \text{ mol/l}$$

..

$$[\text{OH}^-] \leq 10^{-7} \text{ mol/l}$$

441 500q 5%-li NaOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol NaOH lazımdır?

0,8

0,625

0,6

0,7

0,72

442 .

32,5 q $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ nece moldur?

0,16

0,13

0,14

0,12

0,15

443 13,2 millimol NaCl neçə qramdır?

.....

$$5 \cdot 10^{-3}$$

.

$$7,722 \cdot 10^{-3}$$

..

$$7 \cdot 10^{-3}$$

...

$$6 \cdot 10^{-3}$$

.....

$$6,722 \cdot 10^{-3}$$

444 26 ml 0,25 m saxaroza (342) məhlulunun kütləsini mq-la hesablayın.

....

$$2224 \cdot 10^{-3}$$

.

$$2221 \cdot 10^{-3}$$

..

$$2221 \cdot 10^{-3}$$

...

$$2222 \cdot 10^{-3}$$

.....

$$2225 \cdot 10^{-3}$$

445 .

Oksalat turşusunun hidratından ($H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$) 0,3 m-mq 500 ml mehlul hazırlamaq ucun nece qram goturmek lazımdır?

- 18,9
- 3,78
- 63
- 6,3
- 37,8

446 Texniki məqsədlər üçün istifadə edilən HCl məhlulunun qatılığı 12,1 m-dur. Bu məhluldan qatılığı 0,5 m olan 250 ml hazırlamaq üçün neçə ml götürmək lazımdır?

- 12,330
- 8,330
- 9,330
- 11,330
- 10,330

447 .

300 ml 0,12 m $CaCl_2$ ve 600 ml 0,20 m $AlCl_3$ mehlulları qarışdırılmışdır. Alınan mehlulda ionları molyar qatılıqlarının azalma sırası ile yazın.

- ..
- $C_{Ca^{2+}} < C_{Al^{3+}} < C_{Cl}$
- .
- $C_{Al^{3+}} < C_{Ca^{2+}} < C_{Cl}$
-
- $C_{Al^{3+}} < C_{Cl} < C_{Ca^{2+}}$
-
- $C_{Ca^{2+}} < C_{Cl} < C_{Al^{3+}}$
- ...
- $C_{Cl} < C_{Ca^{2+}} < C_{Al^{3+}}$

448 .

Mehlulların ion qüvvəsini müqayisə edin:

1. 0,2m KOH 2. 0,1m H_2SO_4 3. (0,1m NH_4NO_3 +0,02m K_2SO_4) qarışığı

- 2>3>1
- 3>2>1
- 1>3>2
- 1>2>3
- 2>1>3

449 .

25^0C -de $AgCl$ -nin suda həll olması $P_{AgCl}=1,92 \cdot 10^{-3}$ q/l-dir. Buna görə duzun hh -ni hesablayın (hh – həllolma hasilı).

-
- $1,8 \cdot 10^{-3}$

- ..
- $1,4 \cdot 10^{-12}$
- ..
- $1,8 \cdot 10^{-10}$
- ..
- $0,8 \cdot 10^{-9}$
- ..
- $0,8 \cdot 10^{-9}$

450 .

250 ml mehlulda $2,5 \cdot 10^{-3}$ mol NH_4Cl hell olmu?dur. Bu mehlulun pH-nı tapın.

$$pK_b=4,8.$$

- 4,8
- 5,6
- 1,4
- 2,8
- 3,2

451 .

$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ verilmiş reaksiya tenliyi ucun tarazlıq sabitini hesablayın.

$$K_a=5,7 \cdot 10^{-10}.$$

- ..
- $5,7 \cdot 10^{-4}$
- ..
- $1,75 \cdot 10^{-3}$
- ..
- $4,3 \cdot 10^{-3}$
- ..
- $4,3 \cdot 10^{-5}$
- ..
- $1,75 \cdot 10^{-5}$

452 200 ml 0,2m və 300 ml 0,5m NaOH məhlulları qarışdırılmışdır. Son məhlulun molyar qatılığını tapın.

- 0,39
- 0,38
- 0,35
- 0,36
- 0,37

453 .

Millilitrinde 0,46 millimol K_3PO_4 olan mehlulun bir litrinde nece qram duz vardır?

$$M_r(\text{K}_3\text{PO}_4)=134.$$

- 65,64
- 61,64
- 62,64
- 63,64
- 64,64

454 .

pH=2 olan 500 ml mehlulda nece qram HNO_3 hell olmalıdır? ($\text{HNO}_3 - 63$)

- 0,61
- 0,64
- 0,62
- 0,63
- 0,60

455 200 q 10%-li və 400 q 20%-li NaCl məhlulu qarışdırılmışdır. Alınan məhlulun faizlə qatılığını hesablayın

- 14,66
- 16,66
- 18,66
- 17,66
- 15,66

456 .

200 ml 1,64 m ($\rho=1,14$ q/ml) CaCl_2 mehluluna 60 ml su elave etdikde alınan mehlulda CaCl_2 kütle payını (%-le) tapın.

- 9,64
- 12,64
- 13,64
- 11,64
- 10,64

457 .

49%-li H_2SO_4 mehlulunun ($\rho=1,39$) molyar qatılığını hesablayın.

- 6,95
- 3,95
- 7,95
- 4,95
- 5,95

458 .

1 ml-de 54 mq Ag olan AgNO_3 mehlulunun normal qatılığını tapın.

- 0,4
- 0,5
- 0,1
- 0,2
- 0,3

459 .

42 ml HNO_3 mehlulunu neytrallaşdırmaq ucun 14 ml 0,3N NaOH mehlulu serf olundu. HNO_3 mehlulunun normal qatılığını tapın.

- 0,5
- 0,4
- 0,2
- 0,3
- 0,1

460 .

20 ml H_2SO_4 mehlulunu neytrallaşdırmaq ucun 12 ml 0,2N KOH mehlulu sərf olundu. H_2SO_4 mehlulunun normal qatılığını tapın.

- 0,13
- 0,12
- 0,09
- 0,10
- 0,11

461 40 ml 0,2N HCl mehlulunu neytrallaşdırmaq üçün 10 ml NaOH mehlulu sərf olundu. NaOH mehlulunun normal qatılığını tapın.

- 0,6
- 1,0
- 0,9
- 0,8
- 0,7

462 .

25 ml Na_2CO_3 mehlulunda 10 q Na_2CO_3 olan mehlulun titrini hesablayın.

- 0,3
- 0,4
- 0,5
- 0,1
- 0,2

463 .

16 ml $CaCl_2$ mehlulunda 4 q $CaCl_2$ olan mehlulun titrini hesablayın.

- 0,22
- 0,25
- 0,23
- 0,20
- 0,21

464 .

0,25N Na_2CO_3 mehlulunun titrini hesablayın

- 0,01224
- 0,01227
- 0,01226
- 0,01225
- 0,01228

465 0,1N NaOH mehlulunun titrini hesablayın.

- 0,003
- 0,004
- 0,005
- 0,001
- 0,002

466 .

Suda $a_{\text{H}^+} = 2 \cdot 10^{-4}$ q-ion/l. 20°C temperaturda a_{OH^-} hesablaym.

(20°C $K_{\text{H}_2\text{O}} = 0,69 \cdot 10^{-14}$).

-
- $3,45 \cdot 10^{-13}$
- ..
- $3,45 \cdot 10^{-7}$
- ...
- $3,45 \cdot 10^{-9}$
-
- $3,45 \cdot 10^{-15}$
- .
- $3,45 \cdot 10^{-11}$

467 .

. Suyu NaOH elave etdikde, mehlulda hidrosil ionları qatılığı (a_{OH^-}) $5 \cdot 10^{-2}$ q-ion/l olur. 40°C temperaturda mehlulun a_{H^+} kemyyətini hesablaym. (40°C $K_{\text{H}_2\text{O}} = 2,95 \cdot 10^{-14}$).

-
- $5,8 \cdot 10^{-13}$
- .
- $5,9 \cdot 10^{-13}$
- ..
- $5,6 \cdot 10^{-13}$
- ...
- $5,7 \cdot 10^{-13}$
-
- $5,5 \cdot 10^{-13}$

468 Suyu 18°C -dən 80°C -yə qədər qızdırdıqda hidrogen ionları qatılığı və fəallığı neçə dəfə artar?
 $K_{\text{H}_2\text{O}}(18^\circ\text{C}) = 0,6 \cdot 10^{-14}$ $K_{\text{H}_2\text{O}}(80^\circ\text{C}) = 2,5 \cdot 10^{-14}$

- 6,2
- 6,1
- 6,5
- 6,4
- 6,3

469 .

$a_{\text{H}^+} = 5 \cdot 10^{-2}$ q-ion/l-dir. Mehlulun PaH-nı hesablaym.

- 1,2
- 1,5
- 1,4
- 1,1
- 1,3

470 .

$a_{H^+} = 7,45 \cdot 10^{-4}$ q.ion/l-dir. PH-i hesablaym.

- 3,14
- 3,10
- 3,12
- 3,11
- 3,13

471 .

Mehlulda hidroksil ionları qatılığı $5,1 \cdot 10^{-5}$ q/l-dir. Mehlulun POH v? PH-ı hesablaym.

- 5,55; 8,51
- 5,54; 8,50
- 5,52; 8,48
- 5,56; 8,52
- 5,53; 8,49

472 .

Mehlulun PaH-ı 7,52-ye bərabərdir. a_{H^+} tapm.

- ..
 $3,01 \cdot 10^{-8}$
- ..
 $3,02 \cdot 10^{-8}$
-
 $3,05 \cdot 10^{-8}$
-
 $3,04 \cdot 10^{-8}$
- ...
 $3,01 \cdot 10^{-8}$

473 .

PaOH=4,7 olan mehlulda a_{OH^-} və a_{H^+} -i hesablaym. ($a_{OH^-} = 2 \cdot 10^{-5}$ q.ion/l).

-
 $2 \cdot 10^{-7}; 5 \cdot 10^{-12}$
-
 $2 \cdot 10^{-8}; 5 \cdot 10^{-13}$
- ..
 $2 \cdot 10^{-5}; 5 \cdot 10^{-10}$
- ..
 $2 \cdot 10^{-4}; 5 \cdot 10^{-9}$
- ...
 $2 \cdot 10^{-6}; 5 \cdot 10^{-11}$

474 Çökdürmə üsulunda tətbiq edilən kalium xromat hansı indikatorlara aiddir?

- pH-indikatorlara
- Reagent indikatorlara

- Oksidimetriya indikatorlarna
- Kompleksonometriya indikatorlarna
- Adsorbsion indikatorlara

475 Qravimetrik analiz hansı üsullarla yerinə yetirilir

- I,II
- III
- I,II, III
- I, III
- IV

476 Qravimetrik analiznin əməliyyatları hansı ardıcılıqla yerinə yetirilir I çöküntünün qurudulması və közərdilməsi II filtrləmə və çöküntünün yuyulması III şökdürmə

- II,III,I
- III,II,I
- II,I,III
- I,II,III
- III,I,II

477 .

Bariumun barium-sulfat seklində qravimetrik teyini ucun analitik hasili

hesablaym. $M_r(\text{BaSO}_4)=233,4$ $A_r(\text{Ba})=137$

- 1,1634
- 1,7036
- 0,8581
- 0,5869
- 0,2493

478 Qravimetrik analiznin əsasını hansı qanunlar təşkil edir?

- tərkibin sabitliyi, kütlələrin itməməsi, ekvivalentlər və kütlələrin təsiri qanunları
- tərkibin sabitliyi və ekvivalentlər qanunları
- tərkibin sabitliyi, kütlələrin itməməsi və kütlələrin təsiri qanunları
- ekvivalentlər və kütlələrin təsiri qanunları
- tərkibin sabitliyi və kütlələrin itməməsi qanunları

479 Analiznin mütləq xətası nəyə deyilir?

- nisbi xətanın təcrübi nəticəyə olan nisbətində
- analiznin təcrübi və nəzəri nəticələrinin fərqinə
- analiz nəticəsinin nəzəri qiymətinin təcrübi qiymətinə olan nisbətində
- analiznin nəzəri və təcrübi nəticələrinin fərqinə
- analiz nəticəsinin təcrübi qiymətinin nəzəri qiymətinə olan nisbətində

480 Analiznin nisbi xətası nəyə deyilir?

- təcrübi və nəzəri nəticələr nisbətində 100%-ə vurma hasilinə
- mütləq xətanın nəzəri nəticəyə nisbətində 100%-ə vurma hasilinə
- nəzəri və təcrübi nəticələr nisbətində 100%-ə vurma hasilinə
- analiznin təcrübi və nəzəri nəticələrinin hasilinə
- analiznin təcrübi və nəzəri nəticələrinin fərqinə

481 Üçvalentli dəmirin qravimetrik təyində çəki forması hansıdır?

- ..
Fe(OH)₃
 ..
Fe₂O₃

Fe₃O₄
 FeO
 ...
Fe(OH)₂

482 Dəmiri (III) qravimetrik təyininə çökmə formasını göstərin.

- ..
Fe₂O₃
 ..
Fe(OH)₃

Fe₃O₄

FeO
 ...
Fe(OH)₂

483 Qravimetrik analizdə kristal çöküntü alındıqda kütləsi nə qədər olmalıdır?

- 0,1-0,2 q
 0,5 q
 ≥0,5 q
 0,1-0,5 q
 0,2 – 0,3 q

484 .

AgCl₃-li mehlula AgNO₃ elave etdikdə onun hell olması nece deyisir?

- dəyişmir
 azalır
 artır
 artır, sonra azalır
 azalır, sonra artır

485 .

Al(OH)₃-li mehlula AlCl₃ elave etdikdə onun hell olması nece deyisir?

- azalır, sonra artır
 azalır
 dəyişmir
 artır
 artır, sonra azalır

486 .

AlCl₃-li mehlula KNO₃ elave etdikdə onun hell olması nece deyisir?

- dəyişmir
- artır
- azalır, sonra artır
- azalır
- artır, sonra azalır

487 Analitik əlamətə aid deyil:

- rəngli kompleks birləşmənin alınması
- turşu və əsasların alınması
- rəngli birləşmənin alınması
- xarakterik qoxuya malik qazın ayrılması
- müxtəlif rəngli çöküntünün alınması

488 Analitik əlamətə aiddir:

- kompleks birləşmənin alınması
- ağ rəngli çöküntünün alınması
- duzların alınması
- turşu və əsasların alınması
- oksidlərin alınması

489 .

BaSO₄ çöküntüsünün tam yuyulması ne ilə yoxlanılır?

- ..
- 0,1n HCl ilə
- .
- 0,1n H₂SO₄ ilə
-
- 0,1n K₂Cr₂O₇ ilə
-
- 0,1n HNO₃ ilə
- ...
- 0,1n KNO₃ ilə

490 ,

100ml H₂SO₄ 320 ml suda həll edilir. H₂SO₄ -un qatılığı (%-l?) hesablayın
(H₂SO₄) = 1,8q/l

-
- KNO₂
- .
- HNO₃
- ..
- HNO₂
- ...
- KNO₃
-
- H₂S

491 Hansı analiz üsulları saat şüşəsində yerinə yetirilə bilər? I Mikrokristalloskopik II Damcı III katalitik IV

Yarımmikrokimyəvi

- I
- I,II
- II,III
- III,IV
- IV

492 Hansı analiz üsulları sınaq şüşəsində yerinə yetirilə bilər? I Mikrokristalloskopik II Damc III katalitik IV Yarımmikrokimyəvi

- IV
- II, III
- III, IV
- I, II
- I

493 Hansı maddələrin alınması ilə məhlulda kimyəvi reaksiyalar axıra qədər gedir? I zəif elektrodlar II davamlı komplekslər III çətin həll olan çöküntülər IV qazlar

- I,III,IV
- I,II,III
- I,II
- III
- II

494 Hidrogen göstəricisi ilə hidrosil göstəricisi arasındakı əlaqə hansı asılılıqla ifadə olunur?

- ..
- $pH + pOH = 10^{-7}$
- $pH + pOH = 14$
- $pH + pOH = 10$
- $pH + pOH = 7$
- ..
- $pH + pOH = 10^{-14}$

495 Hidrogen ionlarının qatılığı 10 dəfə azaldıqda pH necə dəyişər?

- 10 vahid artıq
- 2 vahid artar
- 1 vahid artar
- 1 vahid azalar
- 10 vahid azalar

496 Asetat bufer məhlulunun pH-ı hansı formulla hesablanır?

-
- $pH = pK + \lg \frac{C_{tur}}{C_{duz}}$
- ..
- $pH = pK - \lg \frac{C_{tur}}{C_{duz}}$
- ..
- $pH = 14 - pK + \lg \frac{C_{tur}}{C_{duz}}$
- ...
- $pH = pK + \lg \frac{C_{duz}}{C_{tur}}$

....

$$\text{pH} = \text{pK} - \lg \frac{c_{\text{duz}}}{c_{\text{as}}}$$

497 Ammonium bufer məhlulunun pH-ı hansı formulla hesablanır?

-
- $$\text{pH} = 14 - \text{pK} - \lg \frac{c_{\text{K}^+ \text{OH}}}{c_{\text{duz}}}$$
- .
- $$\text{pH} = 14 - \text{pK} + \lg \frac{c_{\text{K}^+ \text{OH}}}{c_{\text{duz}}}$$
- ..
- $$\text{pH} = 14 - \text{pK} + ? \lg \frac{c_{\text{K}^+ \text{OH}}}{c_{\text{duz}}}$$
- ...
- $$\text{pH} = 14 - \text{pK} - 1/2 \lg \frac{c_{\text{K}^+ \text{OH}}}{c_{\text{duz}}}$$
-
- $$\text{pH} = \text{pK} - \lg \frac{c_{\text{duz}}}{c_{\text{as}}}$$

498 $\text{pH} = \text{pK} - \lg \frac{c_{\text{as}}}{c_{\text{K}^+ \text{OH}}}$ tənliyi ilə hansı bufer məhlulun pH-ı hesablanır?

- Qüvvətli əsas məhlulları
- Zəif turşu və onun duzundan ibarət məhlullar
- Zəif əsas və onun duzundan ibarət məhlullar
- Zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət məhlullar
- Qüvvətli turşu məhlulları

499 .

Bufer myhlulları gııstyrin: 1. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$ 2. Qatı HCl mehlulu

3. $\text{NaOH} + \text{NaCl}$ 4. $\text{NaOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$ 5. $\text{NH}_4\text{OH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$

- 1,3,4,5
- 1,2,5
- 1,4,5
- 1,3,5
- 1,2,3,4,5

500 Bufer tutumunun ədədi qiyməti hansı formulla hesablanır?

- $P = \pm \Delta C / \text{pH}$
- $P = \Delta C / \Delta \text{pH}$
- $P = \pm \Delta C / \Delta \text{pH}$
- $P = \pm \Delta C / \Delta \text{pH}$
- $P = \pm C / \Delta \text{pH}$

501 Komponentlərin hansı qatılıqlar nisbətində bufer tutumu maksimum qiymət alır?

- 5:1
- 1:1
- 1:5
- 1:2
- 2:1

502 Bufer məhlulların pH-nı sabit saxlamaq xassəsi nəyə əsaslanır?

- Zəif əsasın dissosiasiya dərəcəsinin artırılmasına
- Məhlulun bufer tutumunun dəyişməsinə
- Bufer qarşısındakı komponentlərdən birinin diisosiasiya dərəcəsinin azaldılmasına
- Bufer qarşısındakı komponentlərdən birinin dissosiasiya dərəcəsinin artırılmasına
- Zəif turşunun dissosiasiya dərəcəsinin artırılmasına

503 Bufer təsirə malik olmayan məhlulları göstərin 1. $\text{CH}_3\text{COOH}+\text{CH}_3\text{COONa}$ 2. Qatı HCl məhlulu 3. $\text{NaOH}+\text{NaCl}$ 4. $\text{NaOH}+\text{Na}_2\text{CO}_3$ 5. $\text{NH}_4\text{OH}+\text{NH}_4\text{Cl}$ 6. $\text{Na}_2\text{HPO}_4+\text{NaH}_2\text{PO}_4$

- 3,4,5
- 3,4
- 2,5,6
- 1,2,6
- 1,6

504 $\text{pH}=14-\text{pKK}+\text{OH}+\lg \frac{\text{CK}+\text{OH}}{\text{CK}+\text{An}}$ formulu ilə hansı bufer məhlulun pH -ı hesablanır?

- Qüvvətli əsas məhlulları
- Zəif əsas və onun duzundan ibarət məhlullar
- Zəif turşu və onun duzundan ibarət məhlullar
- Zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət məhlullar
- Qüvvətli turşu məhlulları

505 Bufer tutumu nəyə deyilir?

- Məhlulun pH -ı bir vahid azalmaq üçün əlavə edilən qüvvətli turşu və ya qələvinin miqdarı ilə
- Məhlulun pH -ı bir vahid dəyişmək üçün əlavə edilən qüvvətli turşu və ya qələvinin miqdarı ilə
- Məhlulun pH -ı bir vahid dəyişmək üçün əlavə edilən qüvvətli turşunun miqdarı ilə
- Məhlulun pH -ı bir vahid dəyişmək üçün əlavə edilən qələvinin miqdarı ilə
- Məhlulun pH -ı dəyişmək üçün əlavə edilən qüvvətli turşunun miqdarı ilə

506 Tərkibində 4q NaOH olan 200 ml məhlulun molyar qatılığı (mol/lə hesablayın)

- 1
- 0,5
- 0,1
- 0,2
- 0,4
- 1
- 0,5
- 0,1
- 0,2
- 0,4

507 Çətin həll olan maddə ionlarının molyar qatılıqları hasili həlölma hasilindən böyük olduqda hansı proses baş verir?

- məhlul ifrat doyub, dinamik tarazlıqdadır
- məhlul ifrat doyub, çökmə baş verir
- məhlul doyub, dinamik tarazlıqdadır
- məhlul doymayıb, dinamik tarazlıqdadır
- məhlul doymayıb, həlölma gedir

508 Çökməyə hansı amillər təsir göstərir? I məhlulun qatılığı II çökdürücünün miqdarı III eyniadlı ionun təsiri IV temperaturun təsiri

- III,IV
- I,II,III,IV

- I, II, III
- I, II
- II, III, IV

509 Çöküntü həll etmək üçün hansı mülahizə səhvdir?

- çöküntünü qızdırmaq lazımdır
- eyni adlı ion əlavə etmək
- çöküntü üzərinə qələvi əlavə etmək lazımdır
- çöküntü üzərinə turşu əlavə etmək lazımdır
- çöküntünü əmələ gətirən ionlardan birini zəif elektrolit tərkibinə keçirmək lazımdır

510 Çətin həll olan maddə ionlarının molyar qatılıqları hasili həllolma hasilindən kiçik olduqda, hansı proses baş verir?

- məhlul doymayıb, dinamik tarazlıqdır
- məhlul doymayıb, həllolma gedir
- məhlul doyub, həllolma gedir
- məhlul doyub, dinamik tarazlıqdır
- məhlul doyub, çökmə baş verir

511 Çöküntünün məhlula verdiyi ionlardan biri zəif dissosiasiya edən birləşmə əmələ gətirdikdə nə baş verir?

- kolloid hala keçir
- çöküntü həll olur
- yeni çökmə baş verir
- doymuş hala keçir
- çöküntü parçalanır

512 Çətin həll olan birləşmənin həllolma hasili hansı amillərdən asılıdır?

- yalnız maddənin təbiətindən
- yalnız temperaturdan
- maddənin təbiətindən və qatılığından
- qatılıqdan və temperaturdan
- maddənin təbiətindən və temperaturdan

513 Eyni adlı ionların təsiri ilə çətin həll olan maddənin çökməsi və həllolması necə dəyişir? Çökmə Həllolma

- dəyişmir, dəyişmir
- artır, azalır
- azalır, azalır
- azalır, artır
- artır, artır

514 Duz effekti nəticəsində çökmə və həllolma necə dəyişir? Çökmə, Həllolma

- dəyişmir, dəyişmir
- azalır, artır
- azalır, azalır
- artır, azalır
- artır, artır

515 Hansı məhlullara bufer məhlullar deyilir?

- Reaksiyanın sona qədər getməsini təmin etsin
- Üzərinə müəyyən miqdar turşu və ya qələvi əlavə edildikdə pH dəyişməsin

- Üzərinə müəyyən miqdar turşu əlavə edildikdə pH-ı azalsın
- Üzərinə müəyyən miqdar əsas əlavə edildikdə pH-ı artsın
- Reaksiya zamanı hidrolizin qarşısını alsın

516 Hidrogen ionlarının qatılığı 10 dəfə azaldıqda pH necə dəyişir?

- 10 vahid azalır
- 1 vahid artır
- 1 vahid azalır
- 2 vahid azalır
- 2 vahid artır

517 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 60q. suda neçə qram duz həll etmək lazımdır?

- 40
- 15
- 25
- 18
- 30

518 200q. 20%-li, 200q. 60%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul əmələ gələr?

- 66
- 40
- 45
- 55
- 15

519 Hidrogen-sulfid məhlulu 100 dəfə durulaşdırıldıqda onun dissosiasiya dərəcəsi neçə dəfə artacaq?

- 7
- 10
- 11
- 9
- 8

520 .

0,5m CH_3COOH məhlulunda asetat tursusunun neçə faizi dissosiasiya etməmiş qalacaqdır?

- 99,39
- 99,41
- 99,42
- 99,43
- 99,40

521 Formiat turşusunun 0,1N məhlulunda dissosiasiya dərəcəsi 4,2% olduqda, dissosiasiya sabiti neçə olar?

- ..
- $1,73 \cdot 10^{-4}$
- $1,76 \cdot 10^{-4}$
-
- $1,77 \cdot 10^{-4}$
-

$1,75 \cdot 10^{-4}$

...

$1,74 \cdot 10^{-4}$

522 18%-li xlorid turşusunun pH-ni hesablayın.

1,12

1,11

1,09

1,10

1,13

523 0,06 m ammonium əsası məhlulunun pH-ı hesablayın
($K=1,8 \cdot 10^{-5}$)

10,8

11,02

11,01

11,0

10,9

524 .

25°C temperaturda AgJ -in həll olması $2,865 \cdot 10^{-6}$ q/l-dir. Gümüş-yodidin həllolma hasilini hesablayın.

.....

$1,1 \cdot 10^{-16}$

.

$1,5 \cdot 10^{-16}$

..

$1,4 \cdot 10^{-16}$

...

$1,3 \cdot 10^{-16}$

.....

$1,2 \cdot 10^{-16}$

525 .

Ag_3PO_4 -un həllolma hasilı $1,8 \cdot 10^{-18}$ -e bərabərdir. Gümüş fosfatın həll olmasını mol/l ilə hesablayın.

..

$1,60 \cdot 10^{-5}$

.....

$1,64 \cdot 10^{-5}$

.....

$1,63 \cdot 10^{-5}$

.....

$1,62 \cdot 10^{-5}$

..

$1,61 \cdot 10^{-5}$

- ..
- $1,60 \cdot 10^{-5}$
-
- $1,64 \cdot 10^{-5}$
-
- $1,63 \cdot 10^{-5}$
-
- $1,62 \cdot 10^{-5}$
-
- $1,61 \cdot 10^{-5}$

526 .

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ -in həllolma hasilı $1,2 \cdot 10^{-14}$ olduğunu nəzərə alaraq onun həllolmasını hesablayın.

- ..
- $6,5 \cdot 10^{-4}$
-
- $6,1 \cdot 10^{-4}$
-
- $6,2 \cdot 10^{-4}$
-
- $6,3 \cdot 10^{-4}$
- ..
- $6,4 \cdot 10^{-4}$

527 .

CaCO_3 -un həllolması $0,0069$ q/l olduqda onun həllolma hasilini hesablayın.

- ..
- $4,9 \cdot 10^{-9}$
-
- $4,5 \cdot 10^{-9}$
-
- $4,6 \cdot 10^{-9}$
-
- $4,7 \cdot 10^{-9}$
- ..
- $4,8 \cdot 10^{-9}$

528 .

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ -un həllolması $2 \cdot 10^{-3}$ q/l olduqda onun həllolma hasilini hesablayın

-
- $3,6 \cdot 10^{-38}$
-
- $3,7 \cdot 10^{-38}$
-
- $3,9 \cdot 10^{-38}$
- ..
- $3,8 \cdot 10^{-38}$
-

$$3,5 \cdot 10^{-38}$$

529 .

0,01N NaCl məhlulunda gümüş-xloridin həll olması (hə $K_{sp}(\text{AgCl})=1,56 \cdot 10^{-10}$) saf suya nisbətən neçə dəfə az olmasını hesablayın.

- 1000
 -800
 -900
 -700
 -600

530 0,1m HCOONa məhlulunun pH və hidroliz dərəcəsi nəyə bərabərdir?

0,1m HCOONa məhlulunun pH və hidroliz dərəcəsi neyə bərabərdir?

- 0,001%; 8,3
 0,001%; 8,3
 0,002%; 8,4
 0,003%; 8,5
 0,004%; 8,6
 0,005%; 8,7
 0,004%; 8,6
 0,003%; 8,5
 0,002%; 8,4
 0,005%; 8,7

531 0,1m NH₄Cl məhlulunun pH və hidroliz dərəcəsi nəyə bərabərdir?

- 0,0087%; 5,7
 0,0085%; 5,5
 0,0083%; 5,3
 0,0084%; 5,4
 0,0086%; 5,6

532 Amfoter oksidləri müəyyən edin: I. FeO II. ZnO III. BeO IV. CaO

- II, IV
 I, IV
 III, IV
 I, II
 II, III

533 .

Turs duzları müəyyən edin:

I. KH₂PO₄

II. Na₂CO₃

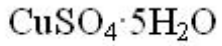
III. CH₃COONa

IV. KH₂PO₂

- II, IV
 I, IV
 II, III
 yalnız I
 I, III

534 .

200 q 16%-li H_2SO_4 mehlulu hazırlamaq ucun nece q $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ kristalhidratı ve su goturmek lazımdır?



- 32 150
- 16 184
- 50 150
- 50 168
- 32 168

535 400 q 20%-li duz məhlulundan 80 q su buxarlandırılır və 80 q duz əlavə edilir. Alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 25
- 40
- 80
- 50
- 30

536 .

660 q suya 224 l H_2S əlavə etdikdə nece faizli turşu mehlulu alınar?

- 20
- 25
- 34
- 30
- 17

537 Həcmi 200 ml sıxlığı 0,8 q/ml olan 40%-li NaOH məhlulu hazırlamaq üçün lazım olan qələvinin kütləsini hesablayın.

- 46
- 64
- 40
- 20
- 60

538 . İkiəsaslı turşunun 400 ml 0,1 mol/l-lik məhlulunu tam neytrallaşdırmaq üçün neçə qram NaOH lazımdır?

- 0,6
- 6,8
- 3,2
- 1,6
- 4

539 9,8 qram sulfat turşusundan neçə ml 0,2 mol/l qatılıqlı məhlul almaq olar?

- 100
- 500
- 1000
- 250
- 200

540 Qatılığı 0,2 mol/l olan 200 ml kalsium-bromid məhlulunda neçə mol duz həll olmuşdur?

- 0,2
- 0,04
- 0,4
- 0,6
- 0,02

541 Kütləsi 46 qram olan Na metalını 56 qram suda həll etdikdə neçə faizli qələvi məhlulu alınar?

- 56
- 23
- 80
- 54
- 46

542 .

44,8 l NH₃ qazını nece qram suda həll etmək lazımdır ki, 34%-li məhlul alınsın?

- 86
- 66
- 44
- 55
- 100

543 10 mol suda həllolma əmsalı 600 q/l olan duzdan neçə qram həll edilməlidir ki, doymuş məhlul alınsın?

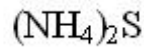
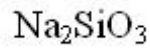
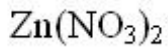
- 180
- 61
- 80
- 108
- 150

544 x-maddəsinin 0,5 molunu 80 q suda hədd etdikdə 20%-li məhlul alınır. x-in nisbi molekulyar kütləsini müəyyən edin.

- 63
- 65
- 40
- 56
- 24

545 .

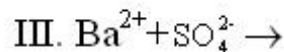
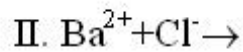
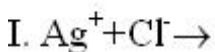
Hansı duzların hidrolizi zamanı yaranan mühit doğru göstərilmişdir?



- turş neytral qələvi
- turş qələvi neytral
- qələvi turş neytral
- qələvi neytral turş
- neytral qələvi turş

546 .

Hansı ionlar arasında reaksiya baş verir?



- 1-2-3
- 1-3-2
- 3-2-1
- 2-3-1
- 3-1-2

552 Hansı maddənin dissosiasiyasınca H⁺ ionları əmələ gəlir?

I. H₂SiO₃ II. NaHSO₄ III. NH₄Cl IV. H₃PO₄

- I, III
- I, IV
- II, III
- yalnız IV
- II, IV

553 2CO+O₂→2CO₂ reaksiyasında tarazlıq 30 saniyə sonra yaranmışdır. CO-nun başlanğıc qatılığı 6 mol/l, CO₂-nin tarazlıq qatılığı isə 3 mol/l olarsa, reaksiyanın oksigenə görə sürətini hesablayın (qabın həcmi 1 litrdir).

- 0,02
- 0,05
- 0,3
- 0,25
- 0,2

554 .

$N_2 + 3H_2 \leftrightarrow 2NH_3 - Q$ Hansı ifadələr doğrudur?

- I. Teziq artırıldıqda tarazlıq sağa yonəlir
- II. 22,4 l N₂ reaksiyaya daxil olduqda 34 q NH₃ alınar
- III. Temperatur artırılması tarazlığa tesir gosternek

- yalnız I
- I, II
- yalnız III
- I, II, III
- yalnız II

555 .

2 litrlik qapalı qabda 8 mol CO ve 10 mol O₂ qarşılıqlı tesirde olur. CO-dan 4 mol serf olunduqda tarazlıq yaranır. Reaksiyanın tarazlıq sabitini müeyyen edin.

- 4
- 0,25
- 0,5
- 2
- 1

556 .

2 litrlik qabda 0,4 mol CO ile 0,5 mol H₂O CO+H₂O? CO₂+H₂ tenliyi uzre reaksiyaya daxil olur v? 0,2 mol CO₂ emele geldikde tarazliq yaranir. Reaksiyanin tarazliq sabitinin qiymetini mueyyen edin.

- 2
 .
 $\frac{2}{3}$
 ..
 $\frac{1}{2}$
 ...
 $\frac{3}{5}$
 1

557 .

2CO+O₂> 2CO₂ reaksiyası ucun dogru olan ifadeleri mueyyen edin.

- I. CO-nun serf olunma sureti CO₂-in emel?gelme suretine beraberdir
 II. O₂-nin serf olunma sureti CO-nun serf olunma suretinden boyukdur
 III. Reaksiyanin suret dusturu $v=k[CO]^2 \cdot [O_2]$ kimidir

- yalnız I
 I, III
 I, II, III
 yalnız III
 yalnız II

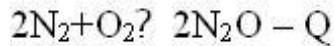
558 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürəti temperatur hər 300C artdıqda neçə dəfə artar?

- 4
 8
 2
 6
 9

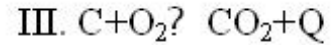
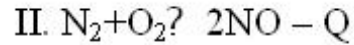
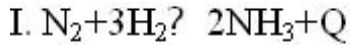
559 Hansı reaksiyada təzyiq və temperaturun artması tarazlığın eyni istiqamətdə dəyişməsinə səbəb olur?

-
 2SO₃? 2SO₂+O₂ – Q
 .
 COCl₂? CO+Cl₂ – Q
 ..
 2H₂+O₂? 2H₂O_(buxar)+Q
 ...
 2N₂+O₂? 2N₂O – Q

....



560 Hansı reaksiyada: - temperaturu artırıqda tarazlıq başlanğıc maddələrin alınması istiqamətində yönəlir
- təzyiqi artırıqda tarazlıq reaksiya məhsulları istiqamətinə yönəlir



II, III

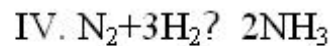
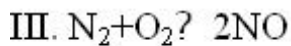
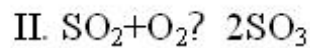
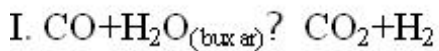
yalnız I

yalnız II

yalnız III

I, III

561 Təzyiqin artırılması hansı reaksiyalarda tarazlığı məhsulların alınması istiqamətinə yönəldər?



I, II, III

II, IV

I, III

III, IV

II, III

562 .

$2SO_2+O_2? 2SO_3$ reaksiyasının SO_2 -ye göre sürəti 0,4 mol/l san-dirse, hemin reaksiyanın oksigene göre sürətini (mol/l-san ile) müəyyən edin.

0,1

0,2

0,3

0,4

0,5

563 .

$CO_2+C? 2CO: \Delta H>0$ reaksiyada təzyiq və temperaturu necə dəyişmək lazımdır ki, tarazlıq məhsulun alınması istiqamətinə yerini dəyişsin?

Tezyiq

Temperatur

azaltmaq azaltmaq

azaltmaq artırmaq

dəyişməmək artırmaq

artırmaq azaltmaq

dəyişməmək azaltmaq

564 Temperatur əmsalı 3 olan reaksiyanın 800C sürəti 0,05 mol/l•san-dir. 1100C-də bu reaksiyanın sürətini hesablayın

- 0,25
- 1,35
- 4,05
- 0,15
- 0,625

565 .

60⁰C-de reaksiyanın sureti 0,01 mol/l-san-dir. Reaksiyanın 110⁰C-de suretini hesablayın. Temperatur her 10⁰C artanda reaksiyanın sureti 2 defe artanda reaksiyanın sureti 2 defe artır.

- 0,24
- 0,32
- 0,64
- 0,128
- 0,16

566 .

Temperatur emsalı 2 olan reaksiyanın suretini 64 defe azaltmaq ucun temperaturu 100⁰C-den nece dereceye endirmek lazımdır?

- 60
- 50
- 20
- 80
- 40

567 Hansı birləşmədə kükürd həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici ola bilər?

I. SO₂ II. H₂SO₃ III. SO₃ IV. H₂S

- yalnız I
- I, II
- yalnız III
- yalnız IV
- II, III

568 Hansı ion yalnız reduksiyaedicidir?

- N⁵⁺
- N⁻³ .
- N²⁺ ..
- N³⁺ ..
- N⁴⁺

569 .

$\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyası ucun hansı ifade doğrudur?

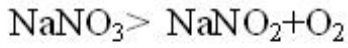
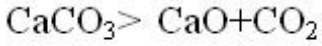
I. Cu reduksiyaedicidir

II. SO_2 oksidlesme mehsuludur

III. Butun kukurd atomları oksidlesme derecesini deyisir

- II, III
 I, III
 yalnız I
 yalnız II
 yalnız III

570 .



$\text{HNO}_3 + \text{NO}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyalar u?un eyni olan ifadeni mueyyen edin:

I. Parcalanma reaksiyasıdır

II. Oksidlesme-reduksiya reaksiyasıdır

III. Qaz halında madde emele gelir

- yalnız III
 I, III
 yalnız I
 yalnız II
 I, II

571 .

$4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun nece faizi reduksiya olunmusdur?

- 75
 20
 25
 50
 80

572 Hansı ion yalnız oksidlşdiricidir?

- Cr^{2+}
 Al^{3+}
 Cl^-
 Fe^{2+}



573 .

$\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiya tenliyinə əsasən (n.s.-də) 8,96 l qaz alınarsa, neçə mrl oksidləşdirici reduksiya olunur?

- 0,2
 0,4
 4
 2
 1

574 .

$2\text{KNO}_3 + \text{S} + 3\text{C} \rightarrow \text{K}_2\text{S} + 3\text{CO}_2 + \text{N}_2$ reaksiyada neçə element oksidləşmə dərəcəsinə dəyişir?

- 1
 3
 4
 5
 2

575 .

$\text{Cl}_2 + \text{NaOH} \xrightarrow{t} \text{NaCl} + \text{NaClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ tenliyində NaOH-ın əmsalını müəyyən edin.

- 10
 6
 4
 8
 5

576 .

$\text{H}_2\text{S} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HCl}$ reaksiyada oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

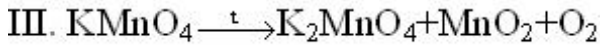
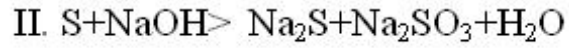
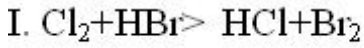
- 3
 2
 1
 4
 5

577 .

$\text{Na} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında reduksiya olunan azot atomlarının sayı n olarsa, düzün alınmasına sərf olunan azot atomlarının sayını müəyyən edin.

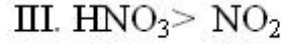
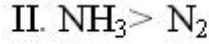
- 2n
 4n
 n+2
 1,5n
 3n

578 Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında məhsulların əmsalları cəmini müəyyən edin.



- 2
 1
 5
 4
 3

579 .



Hansı çevrilməyə azot elektron verir?

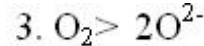
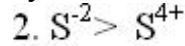
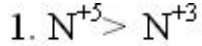
- I, II
 yalnız I
 yalnız II
 yalnız III
 I, III

580 .

$\text{X}_2 \text{O}_7^{2-} + 6\text{q}^- + 14\text{H}^+ \rightarrow 2\text{X}^n + 3\text{O}_2 + 7\text{H}_2\text{O}$ oksidləşmə-reduksiya reaksiyasına əsasən n-i müəyyən edin.

- 2
 +6
 +3
 +5
 +2

581 Prosesləri keçən elektron sayının artma ardıcılığı ilə düzün:



- 3, 2, 1
 3, 1, 2
 1, 3, 2
 2, 1, 3
 1, 2, 3

582 .

60°C -də sürəti 1 mol/l·sən olan reaksiyanın 100°C -də sürətini müəyyən edin ($\rho=2$)

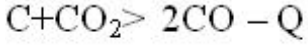
- 8
 16
 32
 6
 12

583 Axıra qədər gedən reaksiyanın sürətinə təsir etməyən amili müəyyən edin. I. reaksiya gedən qabın temperaturu II. reaksiya məhsullarının qatılığı III. reaksiyaya girən maddələrin təbiəti

- I, III

- yalnız I
- yalnız III
- II, III
- yalnız II

584 .



$C + H_2O_{(buxar)} > CO + H_2 - Q$ reaksiyaları ucun hansı ifadələr doğrudur?

1. Temperatur artdıqca tarazlıq sola doğru yonəlir
2. CO-nun qatılığını azaltdıqda tarazlıq sağa doğru yonəlir
3. Təzyiqin deyisməsi tarazlığa təsir etmir

- yalnız 2
- yalnız 1
- 1, 3
- 2, 3
- yalnız 3

585 Kimyəvi tarazlığa təsir edən amili müəyyən edin: I. təzyiq II. katalizator III. reaksiya məhlulunun qatılığı

- I, III
- yalnız I
- I, II
- yalnız III
- yalnız II

586 Çöküntünün həll olmasını necə azaltmaq olar?

- Kənar ionlar daxil etməklə
- Artıq çökdürücünün təsiri
- Məhlulu durulaşdırmaqla
- Məhlulu qızdırmaqla
- Qüvvətli elektrolit məhlulu əlavə etməklə

587 Tam çökməyə hansı amillər təsir edir?

- ..
- Çökdürücünün miqdarı və məhlulun pH-ı**
- Çökdürücünün miqdarı, məhlulun pH-ı, çökdürülən maddənin həll olması
- Çökdürücünün miqdarı
- Çökdürülən maddənin həll olması
- ..
- Məhlulun pH-ı**

588 Am Bn elektrolit üçün həllolma hasili necə ifadə olunur?

- ..
- $hh = [A]^n [B]^m$**
- ..

$$hh=[A+n]m \cdot [B-m]n$$

.....

$$hh=m[A+n] \cdot n \cdot [B-m]n$$

.....

$$hh=[A+m]m \cdot [B-n]n$$

.....

$$hh=[A] [B]$$

589 .

$Ca_3(PO_4)_2$ cöküntüsü üçün həllolma hasilinin formülünü göstərin:

.....

$$HH Ca_3(PO_4)_2 = 3[Ca^{2+}]_3 \cdot 2[PO_4^{3-}]_2$$

.....

$$HH Ca_3(PO_4)_2 = [Ca^{2+}]_3 \cdot [PO_4^{3-}]_2$$

.....

$$HH Ca_3(PO_4)_2 = 3[Ca^{2+}] \cdot [PO_4^{3-}]$$

.....

$$HH Ca_3(PO_4)_2 = [Ca^{2+}]_2 \cdot [PO_4^{3-}]_3$$

.....

$$HH Ca_3(PO_4)_2 = 2[Ca^{2+}]_2 \cdot 3[PO_4^{3-}]_3$$

590 Tam çökmə əldə etmək üçün çökdürücü maddə məhlulunun həcmi nə qədər olmalıdır?

Nəzəri hesablanmış miqdardan 2 ml artıq

Nəzəri hesablanmış miqdarda

Nəzəri hesablanmış miqdardan 2 dəfə artıq

Nəzəri hesablanmış miqdardan 1,5 dəfə artıq

Nəzəri hesablanmış miqdardan 1,5 ml artıq

591 Hansı məhlullar bufer təsirə malikdirlər? 1. Qüvvətli turşu və qüvvətli əsas məhlulları 2. Zəif əsas və onun duzundan ibarət məhlullar 3. Zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət məhlullar 4. Zəif turşu və onun duzundan ibarət məhlullar 5. Digər bəndlərdə göstərilənlərin hamısı

1,2,3

1,2,4

1,3,4

2,3,4

592 300q. 20%-li məhlulun üzərinə 20q. duz əlavə etdikdə neçə faizli məhlul alınar?

50

45

40

35

25

593 500q. 20%-li, 300q. 30%-li və 400q. 40%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul alınar?

- 45
- 29
- 18
- 35
- 50

594 50q. 10%-li və 60q. 20%-li məhlulu qarışdırıldıqda alınan məhlulun faizlə qatılığı nə qədər olar?

- 19
- 15
- 12
- 14
- 18

595 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleinin rəngi dəyişir?

-
 NH_4Cl
- ..
 CaCl_2
- .
 CH_3COONa
- ...
 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
-
 NH_4Cl

596 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsası duz alınır?

ZnCl_2

- NaCl
- .
 ZnCl_2
- ..
 NaNO_3
- ...
 Na_2SO_4
-
 NH_4NO_3

597 Məhlulun normal qatılığını ifadə edən müddəanı göstərin:

- həlledicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- Məhlulun bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı
- məhlulun 1ml-də həll olan maddənin qramlarla miqdarı
- məhlulun bir həll olan maddənin mollarının sayı
- məhlulun 1000 qramında həll olan maddənin

598 Çətin həll olan birləşmənin həllolma hasili hansı amillərdən asılıdır?

- qatılıqdan və temperaturdan maddənin təbiətindən və temperaturundan

- yalnız temperaturdan
- yalnız maddənin təbiətindən
- qatılıqdan və temperaturdan
- maddənin təbiətindən və qatılıqdan

599 .

2 mol 1,2 l Na_2SO_4 məhlulunda olan Na^+ və SO_4^{2-} ionlarının cəmisini hesablayın

- 100,4; 220,4
- 130,4; 250,4
- 110,4; 230,4
- 120,4; 240,4
- 140,4; 260,4

600 .

360 q CO_3^{2-} ionunda neçə q-ion CO_3^{2-} vardır?

- 6
- 4
- 5
- 7
- 3

601 .

5 q-ion Cu^{2+} neçə qramdır?

- 300
- 330
- 320
- 340
- 310

602 .

K_2SO_4 -in tamamilə dissosiasiyaya uğradığını qəbul edərək, onun 0,1N məhlulunda olan K^+ və SO_4^{2-} ionlarının qatılıqlarını təyin edin.

- 0,5; 0,40
- 0,1; 0,05
- 4444
- 0,4; 0,30
- 0,2; 0,10
- 0,3; 0,20

603 .

Qarışıq turşusunun $\text{HCOOH} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HCOO}^-$ tənliyi üzrə dissosiasiya sabiti $2,1 \cdot 10^{-4}$ -dür. 0,3 mol belə turşunun dissosiasiya dərəcəsini və hidrogen ionlarının qatılığını hesablayın

- $7,9 \cdot 10^{-3}$
-
- $7,9 \cdot 10^{-3}$
-
- $7,9 \cdot 10^{-4}$
- ...
- $7,9 \cdot 10^{-2}$
- ..

$$7,9 \cdot 10^{-1}$$

604 .

Mehlulda $[\text{OH}^-]$ ionlarının qatılığı 10^{-8} q.ion/l-e beraberdır. $[\text{H}^+]$ ionlarının qatılığını hesablayın.

-
 10^{-7}

 10^{-6}

 10^{-5}

 10^{-4}

 10^{-3}

605 .

Mehlulda $[\text{OH}^-]$ ionlarının qatılığı 10^{-5} q.ion/l-e beraberdır. $[\text{H}^+]$ ionlarının qatılığını hesablayın.

-
 10^{-9}

 10^{-3}

 10^{-6}

 10^{-7}

 10^{-8}

606 .

pH-ı 2,43 olan mehlulda $[\text{H}^+]$ ionlarının qatılığını teyin edin

-
 $1,7 \cdot 10^{-3}$

 $5,7 \cdot 10^{-3}$

 $4,7 \cdot 10^{-3}$

 $2,7 \cdot 10^{-3}$

 $3,7 \cdot 10^{-3}$

607 .

pH-ı 10,8 olan mehlulda hidroksil ionlarının qatılığını müeyyenlesdirin.

-
 $7,25 \cdot 10^{-4}$

 $6,25 \cdot 10^{-4}$

 $4,25 \cdot 10^{-4}$

...
 $3,25 \cdot 10^{-4}$

...
 $5,25 \cdot 10^{-4}$

608 15 ml sulfat turşusunun titrlənməsi üçün 13,2 ml 0,14N qələvi məhlulu sərf edilmişdir. Turşu məhlulunun normallığını və titrini təyin edin.

- NT 0,123 0,006075
 NT 0,124 0,006076
 NT 0,120 0,006071
 NT 0,121 0,006072
 NT 0,122 0,006074

609 Xüsusi çəkisi 1,33 olan 49%-li fosfat turşusunun molyarlığı nə qədərdir?

- 6,62
 6,65
 6,64
 6,63
 6,61

610 Xüsusi çəkisi 1,18 olan 36,5%-li xlorid turşusunun normallığı nə qədərdir?

- 11,5
 11,4
 11,8
 11,7
 11,6

611 Xüsusi çəkisi 1,29 olan 5 molyar sulfat turşusunun faizlə qatılığını hesablayın.

- 35
 34
 38
 37
 36

612 0,6 və 0,3N məhlullardan 0,2N məhlul almaq üçün onları hansı həcm nisbətində qarışdırmaq lazımdır?

- 0,2; 0,5
 0,5; 0,8
 0,4; 0,7
 0,3; 0,6
 0,1; 0,4

613 500 ml 0,5N sulfat turşusu məhlulu hazırlamaq üçün neçə millilitr 2N sulfat turşusu lazımdır?

- 135
 140
 125
 120
 130

614 . 0,05N məhlul hazırlamaq üçün 100 ml 1N məhlula nə qədər su əlavə edilməlidir?

- 2200
 1800

- 1900
 2000
 2100

615 40 ml 0,1N NaOH məhlulunu neytrallaşdırmaq üçün neçə millilitr 0,5N HCl turşusu məhlulu lazımdır?

- 8
 5
 6
 7
 9

616 1 litr 0,2N məhlul hazırlamaq üçün xüsusi çəkisi 1,373 olan 60%-li nitrat turşusundan neçə millilitr götürülməlidir?

- 15,0
 15,3
 15,2
 15,4
 15,1

617 .

2 litr 0,5N natrium-karbonat kristalhidratı məhlulu hazırlamaq üçün ne qədər $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ götürmək lazımdır?

- 144
 143
 140
 141
 142

618 100 ml məhlulda 24,5 q sulfat turşusu vardır. Məhlulun normal qatılığını hesablayın.

- 5
 2
 1
 3
 4

619 0,3 molyar məhlul hazırlamaq üçün 100 q suda neçə qram etil spirti həll edilməlidir?

- 1,38
 1,37
 1,36
 1,35
 1,34

620 750 q suda 34,5 q maddə həll etməklə məhlulun qatılığı 0,5 molyar olmuşdur. Həll olan maddənin molekulyar çəkisini hesablayın.

- 92
 91
 93
 94
 90

621 .

200 q suda 6,37 q MgCl_2 həll edilmişdir. məhlulun molyar qatılığını təyin edin.

- 0,33
- 0,34
- 0,32
- 0,31
- 0,30

622 80 q NaOH-ı suda həll etməklə 400 ml məhlul almışlar, məhlulun molyar qatılığını təyin edin.

- 5
- 1
- 2
- 4
- 3

623 1 litr 0,1 molyar məhlul hazırlamaq üçün xüsusi çəkisi 1,152 olan 30%-li xlorid turşusu məhlulundan neçə millilitr götürmək lazımdır?

- 10,6
- 10,7
- 10,3
- 10,4
- 10,5

624 25 ml 2 molyar məhlulu hansı həcmə qədər durulaşdırmaq lazımdır ki, 0,1 molyar məhlul alınsın?

- 200
- 400
- 600
- 500
- 300

625 .

2 litr 0,2 molyar məhlul hazırlamaq üçün ne qədər $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ götürmək lazımdır?

- 114,4
- 114,1
- 114,2
- 114,3
- 114,5

626 0,4 M və 0,1 M məhlullardan 0,3 M məhlul hazırlamaq üçün məhlulları hansı həcm nisbətində qarışdırmaq lazımdır?

- 0,2:0,1
- 0,6:0,5
- 0,4:0,3
- 0,4:0,5
- 0,3:0,2

627 .

40 ml 2 M AlCl_3 -ə 200 ml 1 N NaOH-la təsir etmişlər. Reaksiya üçün qələvinin ne qədər az götürüldüyünü müəyyənləsdirin.

- 70
- 50
- 30
- 40

60

628 80 ml suda 67,2 l ammonyak həll etmişlər. Məhlulda ammonyak və ammonium-hidroksidin faizlə qatılığını hesablayın.

- 38,9:80,15
 38,8:80,00
 50:38,8
 38,6:81
 38,7:80,20

629 80 və 30%-li hər hansı turşu məhluluqda 40%-li məhlulun hazırlanması üçün turşuları hansı çəki nisbətində qarışdırmaq lazımdır?

- 20:50
 10:40
 10:20
 15:45
 25:50

630 70%-li hər hansı turşu məhlulunu durulaşdırmaqla 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram turşu məhlulu və su götürülmüşdür?

- 30; 60
 20; 50
 25; 40
 30; 40
 25; 50

631 200 q 30%-li məhluldan 10%-li məhlul hazırlamaq üçün məhlula neçə qram su əlavə edilməlidir?

- 200
 400
 500
 250
 300

632 800 kq 15%-li məhluldan 60%-li məhlul hazırlamaq üçün məhlulu buxarlandırmaqla hansı çəkiyə gətirmək lazımdır?

- 100
 150
 300
 200
 250

633 500 q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 90%-li məhlul götürmək lazımdır?

- 555
 111
 444
 333
 222

634 100 kq suda 25 kq maddə həll edilmişdir. alınan məhlulun xüsusi çəkisi 1,143 q/ml olmuşdur. Məhlulun faizlə qatılığını və həcmi hesablayın.

- 20:109,3
 20:109,6

- 25:109,4
- 25:109,5
- 20:109,5

635 Xüsusi çəkisi 1,10 olan 600 ml 12%-li məhlulda neçə qram KOH vardır?

- 79,1
- 79,2
- 79,5
- 79,4
- 79,3

636 500 ml 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram su lazımdır?

- 440,8
- 460,8
- 480,8
- 470,8
- 450,8

637 5 kq 10%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə kq 60%-li məhlul və su lazımdır?

- 0,833; 4,167
- 0,834; 4,166
- 0,835; 4,165
- 0,836; 4,164
- 0,837;4,163

638 .

3 kq 10%-li Na_2SO_4 məhlulunu tədricən buxarlandırdıqda neçə qram $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ alınar?

- 680,3
- 680,4
- 680,5
- 680,2
- 680,1

639 .

370 q suda 30 q $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ kristalhidratı həll edilmişdir. Məhlulda kristalhidratın və susuz duzun faizlə miqdarını hesablayın.

- 7,6; 4,9
- 7,5; 4,8
- 7,3; 5,1
- 7,4; 5,0
- 7,7; 4,7

640 200 q 30%-li KCl məhlul hazırlamaq üçün tərkibində 4,5% qarışığı olan KCl mineralından neçə qram götürmək lazımdır?

- 62,3
- 62,7
- 62,6
- 62,5
- 62,4

641 .

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ birlesmesinde fosforun oksidlesme derecesini tapın.

- +7
 +5
 +4
 +3
 +6

642 .

CS_2 birlesmesinde karbonun oksidlesme derecesini tapın.

- 0
 -4
 -2
 +4
 +2

643 .

P_2O_5 birlesmesinde fosforun oksidlesme derecesini tapın.

- 5
 +5
 +4
 +3
 +2

644 .

$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ birlesmesinde karbonun oksidlesme derecesini tapın.

- 0
 +4
 +2
 -2
 -4

645 .

Mn^{+7} hansı muhitde Mn^{+2} -ye reduksiya olunur?

- neytral
 turş
 qələvi
 ..
 CCl_4
 ..
 NH_3

646 .

Mn^{+7} hansı muhitde Mn^{+4} -e reduksiya olunur?

- ..
 NH_3
 neytral
 qələvi
 turş
 ..



647 .

Mn^{+7} hansı mühitdə Mn^{+0} -ya reduksiya olunur?

qələvi

.

CCl_4

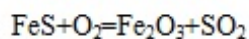
..

NH_3

neytral

turş

648 Piritin oksigenlə oksidləşməsi reaksiyasında oksidləşdiricinin və reduksiyaedicinin əmsallarını tapın.



10; 5

11; 5

11; 4

9; 4

10; 3

649 .

$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında oksidlesdiricinin ve reduksiyaedicinin əmsallarını tapın.

2; 1

3; 2

2; 2

3; 3

4; 2

650 .

$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CO}_2 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında oksidlesdiricinin ve reduksiyaedicinin əmsallarını tapın.

6; 25

3; 26

4; 25

5; 24

5; 25

651 .

$\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{duru}) = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında suyun əmsalını tapın.

4

3

2

1

5

652 .

$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{N}_2 + \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$ molekuldaxili oksidlesme-reduksiya reaksiyasında suyun əmsalını hesablayın.

4

- 2
- 3
- 5
- 6

653 .

K^+ ionu natrium-hidrotartarat $NaHC_4H_4O_6$ reaktivile neytral ve zeif esasi muhitde ne rengde cokuntu emele getirir?

- qara
- ağ
- sarı
- yaşıl
- kırmızı

654 .

Na^+ ionu sinkuranilasetat reaktivile ne rengde çokuntu emele getirir?

- qara
- yaşımtil-sarı
- sarı
- cəhrayı
- ağ

655 .

Ba^{2+} ionunun varlığını təyin etmək ucun hansı birləşmədən istifadə edilir?

- H_2SO_4
- NaOH
- HCl
- ...
- $CuSO_4$
- ..
- $CuCl_2$

656 Karbonat ionunun varlığını təyin etmək üçün hansı birləşmədən istifadə edilir?

- ...
- H_2SO_4
- HCl
- NaOH
- .
- NH_3
- ..
- H_3PO_4

657 Açılış minimumu nə ilə ölçülür?

- mm
- mkq
- q
- mq
- kq

658 I-grup kationlarının reaktivini göstərin

- yoxdur
- 4N NaOH
- ...
- 25% NH₄OH
- ..
- 2N H₂SO₄
- .
- AgNO₃

659 II-qrup kationlarının reaktivini göstərin.

- .
- 2N H₂SO₄
- yoxdur
- 4N NaOH
- ..
- 25% NH₄OH
- 2N HCl

660 III-qrup kationlarının reaktivini göstərin.

- ..
- 5% NH₄OH
- .
- 2N H₂SO₄
- yoxdur
- 4N NaOH
- 2N HCl

661 IV-qrup kationlarının reaktivini göstərin.

- 4N KOH
- yoxdur
- ..
- 2N H₂SO₄
- .
- 25% NH₄OH
- 2N HCl

662 V qrup kationlarının reaktivini göstərin.

- 4N NaOH
- .
- 25% NH₄OH
- ..
- 2N H₂SO₄
- ...
- 5% NH₄OH
- 2N HCl

663 VI qrup kationlarının reaktivini göstərin.

- ..
- 2N H₂SO₄
- yoxdur

- 2N HCl
 4N NaOH
 .
25% NH₄OH

664 Kationlar neçə analitik qruplara bölünür?

- 2
 3
 6
 5
 4

665 .

Na⁺ ionu kalium-dihidrostibiat KH₂SbO₄ reaktivile neytral ve zeif esasi muhitde ne rengli kristallik cokuntu emele getirir?

- qırmızı
 ağ
 yaşıl
 sarı
 qara

666 .

Na⁺ ionunun ucucu duzları lampanın rengsiz alovunu ne rengine boyayır?

- sarı
 yaşıl
 qırmızı
 qara
 ağ

667 Ammomiium duzlarını qələvilərlə birlikdə qızdırdıqda hansı qaz ayrılır?

- ..
N₂O₄
 .
NH₃
 NO

NO₂
 ...
NO₂

668 .

NH₄⁺ ionu Nessler reaktivile KOH muhitinde reaksiyada ne rengde cokuntu alınır?

- sarı
 qonur-qırmızı
 qırmızı
 qara
 ağ

669 .

K⁺ ionunun Na₃[CO(NO₂)₆] ile reaksiyasında ne rengli cokuntu emele gelir?

- sarı

- qonur-qırmızı
- qırmızı
- ağ
- qara

670 .

Ag^+ ionu HCl ve hell xloridlerle ne rengli cokuntu emele getirir?

- qırmızı
- sarı
- qara
- ağ
- göy

671 .

Ag^+ ionu kalium-xromat K_2CrO_4 reaktivi ile neytral ve zeif esasi muhitde ne rengli cokuntu verir?

- yaşıl
- kərpici-qırmızı
- ağ
- qara
- sarı

672 .

Pb^{2+} ionu xlorid tursusu HCl ve hell olan xloridlerle reaksiyada nece cokuntu emele getirir?

- qırmızı
- sarı
- qara
- ağ
- göy

673 .

Pb^{2+} ionu sulfat tursusu H_2SO_4 ve hell olan sulfatlarla ne rengli kristallik cokuntu $PbSO_4$ emele getirir?

- ağ
- qırmızı
- sarı
- qara
- göy

674 .

Pb^{2+} ionu kalium xromat K_2CrO_4 reaktivi ile ne rengde kristallik cokuntu emele getirir?

- ağ
- sarı
- kərpici-qırmızı
- yaşıl
- qara

675 .

Ba^{2+} ionu kalium bixromat $K_2Cr_2O_7$ reaktivi ile ne rengli $BaCrO_4$ terkibli cokuntu emele getirir?

- sarı
- göy
- kırmızı
- kara
- ağ

676 .

Ca^{2+} iyonu sulfat tursusu ile ve hell olan sulfatların qatı mehlulları ile ne rengde kristallik cokuntu emele getirir?

- ağ
- göy
- kara
- yaşımtıl sarı
- sarı

677 .

Ca^{2+} iyonu ammonium oksalat $(NH_4)_2C_2O_4$ reaktivi ile reaksiyada ne rengli cokuntu verir?

- yaşıl
- göy
- sarı
- kara
- ağ

678 .

Al^{3+} iyonu qelevilerde ne rengde cokuntu verir?

- kara
- ağ
- göy
- kırmızı
- sarı

679 .

Al^{3+} iyonu ammonium hidroksid NH_4OH ile ne rengde cokuntu emele getirir?

- sarı
- ağ
- kırmızı
- kara
- yaşıl

680 .

Cr^{3+} ionuna qelevilerde tesir etdikde ne rengli cokuntu emele gelir?

- kara
- yaşıl
- boz-yaşıl
- ağ
- sarı

681 .

Cr^{3+} ionuna esasi muhitde xlorlu ve bromlu su ile ve hidrogen peroksid H_2O_2 ile tesir etdikde mehlulun yaşıl rengi ne renge cevrilir?

- kırmızı
- sarı

- ağ
 qara
 göy

682 .

CrO_4^{2-} ionuna H_2SO_4 tursusu muhitinde H_2O_2 ile tesir etdikde mehlulun narıncı rengi ne rengine cevnilir?

- yaşıl
 qırmızı
 göy
 ağ
 qara

683 .

Zn^{2+} ionuna qelevilerle tesir etdikde ne rengli cokuntu alınır?

- sarı
 ağ
 qara
 göy
 yaşıl

684 .

Zn^{2+} ionu ammonium hidroksid ile reaksiyada ne rengli cokuntu alınır?

- qırmızı
 ağ
 narıncı
 qara
 sarı

685 .

Zn^{2+} ionu qelevi metalları ve NH_4^+ ionunun karbonatları ile ne rengde esasi sink karbonat $(\text{ZnOH})_2\text{CO}_3$ duzu emele getirir?

- göy
 ağ
 qara
 sarı
 yaşıl

686 .

Fe^{3+} ionu ammonium-hidroksid NH_4OH ve qeleviler ile reaksiyada ne rengde $\text{Fe}(\text{OH})_3$ cokuntusu verir?

- ağ
 qonur-qırmızı
 qırmızı
 qonur
 qara

687 .

Fe^{3+} ionu $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ reaktivi ile ne rengde Berlin abısı adlanan cokuntu emele getirir?

- qırmızı

- göy
 ağ
 yaşıl
 qara

688 .

Fe^{3+} ionu ammonium rodanid NH_4CNS reaktivi ile ne rengli $Fe(CNS)_3$ terkibli cokuntu emele getirir?

- göy
 kırmızı-qan
 qara
 ağ
 kırmızı

689 .

Mn^{2+} ionu ammonium hidroksid NH_4OH reaktivi ile ne rengli $Mn(OH)_2$ cokuntusu emele getirir?

- kırmızı
 ağ
 sarı
 qara
 göy

690 .

Mg^{2+} ionu ammonium hidroksid NH_4OH ve qelevilerle ne rengli amorf cokuntu emele getirir?

- göy
 ağ
 yaşıl
 qara
 sarı

691 .

Mg^{2+} ionu natrium hidrosulfat Na_2HPO_4 reaktivi ile ammonium hidroksid NH_4OH ve NH_4Cl muhitinde ne rengli ikiqat duz $MgNH_4PO_4$ emele getirir?

- kırmızı
 ağ
 qara
 sarı
 yaşıl

692 .

Cu^{2+} ionu qeleviler ile ne rengli cokuntu verir?

- kırmızı
 göy-yaşıl
 qara
 ağ
 sarı

693 .

Cu^{2+} ionu turs muhitde $Na_2S_2O_3$ reaktivi ile qız dınlıdıda ne rengde Cu_2S cokuntusu verir?

- ağ
 qonur-qara

- kırmızı
- sarı
- göy

694 .

Co^{2+} ionu olan mehlulun üzerine tedricen NH_4OH mehlulu elave etdikde ne rengli cokuntu alınır?

- yaşıl
- göy
- ağ
- qara
- kırmızı

695 .

Co^{2+} ionunun üzerine ehtiyatla qelevi mehlulu elave etdikde ve sonradan cokuntunun qelevi artığında hell olmasından ne rengde cokuntu alınır?

- ağ
- çəhrayı
- narıncı
- yaşıl
- qara

696 .

Co^{2+} ionu NH_4CNS reaktivi ile ne rengde cokuntu emele getirir?

- yaşıl
- göy
- kırmızı
- ağ
- qara

697 .

Ni^{2+} duzlarının NH_4OH reaktivinin artığında reaksiyasından ne rengde $(\text{NiOH})_2\text{SO}_4$ kompleksi alınır?

- yaşıl
- göy
- qara
- ağ
- sarı

698 .

Ni^{2+} ionu qelevilerle ne rengde cokuntu verir?

- qara
- açıq yaşıl
- sarı
- göy
- ağ

699 .

Ni^{2+} ionu Çuqayev reaktivi $\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$ ile NH_4OH muhitinde ne rengde kompleks-duz emele getirir?

- qara
- al-kırmızı
- kırmızı

- ağ
- sarı

700 I qrup anionların qrup reaktivini göstərin.

- HCl
-
- H₂SO₄
- ...
- AgNO₃
- ..
- NaNO₃
- .
- BaCl₂