

**TEST: 1330#01#Y15#01 YAY 500**

|                       |                                     |
|-----------------------|-------------------------------------|
| Test                  | 1330#01#Y15#01 yay 500              |
| Fənn                  | 1330 - Kimya III                    |
| Təsviri               | [Təsviri]                           |
| Müəllif               | Quliyeva Y.                         |
| Testlərin vaxtı       | 80 dəqiqə                           |
| Suala vaxt            | 0 Saniyə                            |
| Növ                   | İmtahan                             |
| Maksimal faiz         | 500                                 |
| Keçid balı            | 170 (34 %)                          |
| Suallardan            | 500                                 |
| Bölmələr              | 45                                  |
| Bölmələri qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Köçürməyə qadağa      | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Ancaq irəli           | <input type="checkbox"/>            |
| Son variant           | <input type="checkbox"/>            |

**BÖLMƏ: 0101**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0101                                |
| Suallardan           | 11                                  |
| Maksimal faiz        | 11                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Vəsfı kimyəvi analiz nəyə deyilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Vəsfı 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 (Çəki: 1)

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

---

Sual: Miqdarı analiz nəyi öyrənir? (Çəki: 1)

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

Sual: Analitik kimya qarşısında duran vəzifələr hansı üsullarla yerinə yetirilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Minimum qatılığa əks kəmiyyət hansıdır? (Çəki: 1)

- minimum tapıntı
  - durulaşdırma həddi
  - minimum həcm
  - maksimum tapıntı
  - maksimum həcmi
- 

Sual: Dururlaşma sərhəddi nədir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı qrup kationlarının qrup reaktivi yoxdur? (Çəki: 1)

- II
  - I
  - III
  - IV
  - V
- 

Sual: Vəfi analizin hansı metodları var? (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı reaksiyalar analitik reaksiyalara aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: Turşu qələvi metodu ilə analitik kationlar neçə qrupa bölünür? (Çəki: 1)

- 4  
 6  
 3  
 1  
 5

Sual: I analitik qrupa hansı kationlar daxildir? (Çəki: 1)

- K+, Na+, NH<sub>4</sub><sup>+</sup>  
 K+, Ca<sup>2+</sup>, NH<sub>4</sub><sup>+</sup>  
 Na+, Mg<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup>  
 K+, Ca<sup>2+</sup>, Al<sup>3+</sup>  
 Na+, Ca<sup>2+</sup>, Hg<sub>2</sub><sup>2+</sup>

**BÖLMƏ: 0102**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0102                                |
| Suallardan           | 13                                  |
| Maksimal faiz        | 13                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Ammonium ionunu hansı maddə ilə təyin edirlər? I. NaOH II. K<sub>2</sub>[HgJ<sub>4</sub>] III. KCl IV. (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>  
(Çəki: 1)

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

Sual: NH<sub>4</sub><sup>+</sup> kationu K<sup>+</sup> və Na<sup>+</sup> kationundan ayırmaq üçün nədən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- 2NHCl-ə təsir etməklə  
 yüksək temperatura qədər qızdırmaqla  
 K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> məhlulu ilə təsir etməklə  
 KmnO<sub>4</sub> məhlulu ilə təsir etməklə  
 2N NaOH məhlulu ilə təsir etməklə

Sual: Mikrokrystaloskopik analiz metodu hansı cihazın köməyi ilə yerinə yetirilir? (Çəki: 1)

- xromatoqraf  
 mikroskop  
 ultramikroskop  
 viskozimetr  
 kolorimetr

Sual: K<sup>+</sup> ionunun Na<sub>3</sub>[Co(NO<sub>2</sub>)<sub>6</sub>] reaktivi ilə təyini hansı mühitdə aparılır? (Çəki: 1)

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

Sual: K<sup>+</sup> ionunun uçucu duzları lampanın rəngsiz alovunu hansı rəngə boyayır? (Çəki: 1)

- sarı
  - göy
  - yaşıl
  - yaşılımtıl
  - bənövşəyi
- 

Sual: K<sup>+</sup> ionunun KHC<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>6</sub> reaktivlə təyini hansı mühitdə aparılır? (Çəki: 1)

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

Sual: Na<sup>+</sup> ionunun KH<sub>2</sub>SbO<sub>4</sub> reaktivini ilə əmələ gətirdiyi çöküntü hansı rəngdə olur? (Çəki: 1)

- göy
  - sarı
  - bənövşəyi
  - qırmızı qonur
  - ağ
- 

Sual: Na<sup>+</sup> ionunun uçucu duzları lampanın rəngsiz alovunu hansı rəngə boyayır? (Çəki: 1)

- göy
  - bənövşəyi
  - kərpici qırmızı
  - sarımtıl yaşıl
  - sarı
- 

Sual: Aşağıdakı ionlardan hansının xloridləri suda və duru turşularda həll olmur? (Çəki: 1)

- Ag<sup>+</sup>, Pb<sup>2+</sup>
  - K<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>
  - Fe<sup>2+</sup>, Al<sup>3+</sup>
  - NH<sub>4</sub><sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>
  - Ca<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup>
- 

Sual: Aşağıdakı maddələrdən hansıları K<sup>+</sup> ionu üçün analitik reaktivdir? I. H<sub>2</sub>C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>6</sub> II. Na<sub>3</sub>[Co(NO<sub>2</sub>)<sub>6</sub>] III. K[Sb(OH)<sub>6</sub>] (Çəki: 1)

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

Sual: K<sup>+</sup> ionunun təyini hansı maddələr ilə mikrokristalloskopik üsulla yerinə yetirilir? I. Na<sub>2</sub>PbCu(NO<sub>2</sub>)<sub>6</sub> II. Na<sub>3</sub>[Co(NO<sub>2</sub>)<sub>6</sub>] III. H<sub>2</sub>C<sub>4</sub>O<sub>6</sub> (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı reaktivlər qrup reaktivlərinə aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: Na<sup>+</sup> ionunun sinkuranilasetat reaktivlə təyini hansı mühitdə aparılır? (Çəki: 1)

- zəif əsasi mühitdə
- CH<sub>3</sub>COOH mühitində
- zəif əsası və neytral
- neytral
- qüvvətli turş

### **BÖLMƏ: 0103**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0103                                |
| Suallardan           | 19                                  |
| Maksimal faiz        | 19                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Hansı kationları duz məhlullarının alovunun rənginə görə müəyyən etmək olar? I. Na<sup>+</sup> II. K<sup>+</sup> III. NH<sub>4</sub><sup>+</sup> IV. Ba<sup>2+</sup> (Çəki: 1)

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

Sual: Verilmiş ionu digər ionların iştirakı ilə təyin etməyə imkan verən reaksiyalar necə adlanır? (Çəki: 1)

- seçici
- səciyyəvi
- xarakterik
- həssas
- seçici və xarakterik

Sual: Analitik reaksiyalar hansı reaksiyalara deyilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Quru analiz üsuluna hansı analiz üsulları aiddir? (Çəki: 1)

- pirotexniki və mikrokristalloskopik
- pirokimyevi və mikrokristalloskopik
- pirokimyevi və pirotexniki
- makrokimyevi və mikrokimyevi
- pirokimyevi və yarımikrokimyevi

Sual:  $\text{NH}_4^+$  ionu Nessler reaktivini ilə hansı mühitdə çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_3\text{COOH}$
  - KOH
  - zəif əsasi
  - neytral
  - qüvvətli turş
- 

Sual: Ammonium duzlarını qələvilərlə qızdırdıqda hansı qaz əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- $\text{SO}_2$
  - $\text{NO}_2$
  - $\text{N}_2$
  - $\text{CO}_2$
  - $\text{NH}_3$
- 

Sual: Analitik qrup reaktivlərinə verilən tələbat hansılardır? I. qrup reaktivini müəyyən şəraitdə bu və ya digər qrup maddələri (ionları) başqa maddələrdən tam çökdürməklə ayrılmalıdır II. qrup reaktivinin köməyi ilə ayrılan çöküntülər turşularda asanlıqla həll olub, məhlulda keçməlidir III. qrup reaktivinin artığı məhlulda qalan ionların ayrılmasına və təyin edilməsinə mane olmamalıdır IV. qrup reaktivini məhlulda olan bütün ionları tam çökdürməlidir V. qrup reaktivini bir analitik ionlarla rəngli birləşmə əmələ gətirməlidir (Çəki: 1)

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

Sual: Damcı analiz üsulu hansı şəraitdə yerinə yetirilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Analizin quru üsulunda rəngli muncuqların alınması üçün hansı duzlardan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- $\text{Na}_2\text{CO}_3$  və  $\text{K}_2\text{CO}_3$
  - $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  və  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
  - $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  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  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
  - $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  və  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- 

Sual: Rəngli muncuqların alınması aşağıdakılardan hansına aiddir? (Çəki: 1)

- fiziki analiz üsuluna
  - pirotexniki analiz üsuluna
  - "yaş" analiz üsuluna
  - fizi-kimyəvi analiz üsuluna
  - pirokimyəvi analiz üsuluna
- 

Sual: Hidrogen-sulfid təsnifatı ilk dəfə kim tərəfindən təklif olunmuşdur? (Çəki: 1)

- Bersellius
- Berqman
- Frezenius
- Roze
- Menşutkin

---

Sual: Reagentin təyin edilən maddə ilə yaxşı analitik əlamət əmələ gətirməsi nə ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Minimum qatılığın işarəsi və vahidi neçədir? (Çəki: 1)

- Cmin q/ml
  - Cmin mq/ml
  - Cmin mkq/ml
  - Vmin ml
  - Vmin mkq/ml
- 

Sual: Durulaşdırma həddinin işarəsi və vahidi neçədir? (Çəki: 1)

- Cmin q/ml
  - Vdur q/ml
  - Vmin mkq/ml
  - Vmin ml
  - Vdur ml/q
- 

Sual:  $Hg_2(NO_3)_2$  məhlulu ilə isladılmış süzgeç kağızı üzərində boz-qara hansı qazın təsirindən əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- $N_2$
  - $O_2$
  - $NH_3$
  - $SO_2$
  - $NO_2$
- 

Sual:  $NH_4^+$  ionunun duzları içərisində termiki parçalanma nəticəsində 3 ədəd qaz halında maddə ayrılan duz hansıdır? (Çəki: 1)

- $NH_4NO_3$
  - $NH_4NO_2$
  - $(NH_4)_2 SO_4$
  - $NH_4Cl$
  - $(NH_4)_2 CO_3$
- 

Sual: 400 qr. 30%-li məhlulun üzərinə 200 qr su əlavə etdikdə məhlulun qatılığını müəyyən edin (Çəki: 1)

- 10
  - 15
  - 20
  - 23
  - 25
- 

Sual: Aşağıdakı maddələrdən hansı  $NH_4^+$  ionu üçün analitik reaktivdir? (Çəki: 1)

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

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

(Çəki: 1)

- 900
- 180
- 1080
- 1200
- 1100

---

**Bölmə: 0201**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0201                                |
| Suallardan           | 49                                  |
| Maksimal faiz        | 49                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Reaksiya sürətinin qatılıqdan asılılığını ilk dəfə kim və nə vaxt irəli sürmüşdür? (Çəki: 1)

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

Sual: Elektrolitik dissosiasiya nəzəriyyəsini ilk dəfə kim və nə vaxt irəli sürmüşdür? (Çəki: 1)

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

Sual: Dissosiasiya sabiti nəyə deyilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Zəif elektrolitin dissosiasiya dərəcəsi hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

- $\alpha = \frac{C_{\text{ion}}}{C_{\text{m}}}$
- $\alpha = C_{\text{m}} \cdot C_{\text{ion}}$
- $\alpha = C_{\text{ion}} - C_{\text{m}}$
- $\alpha = C_{\text{m}} - C_{\text{ion}}$
- $\alpha = \frac{C_{\text{ion}}}{C_{\text{m}}}$

Sual: II analitik qrup kationları hansılardır? (Çəki: 1)



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

Sual: II analitik qrup kationlarının reaktivi hansıdır? (Çəki: 1)

- 4N HCl
- 2N H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 1n HNO<sub>3</sub>
- 0,1N NaOH
- 2N HCl
- 

Sual: Ag<sup>+</sup> ionu HCl reaktivlə hansı rənglə çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- sarı
- yaşıl
- ağ
- sarımtıl yaşıl
- qonur-qırmızı
- 

Sual: AgCl çöküntüsü hansı reaktivdə həll olaraq, kompleks birləşmə əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- NH<sub>4</sub>OH
- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Zn(OH)<sub>2</sub>
- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- 

Sual: Ag<sup>+</sup> ionunun duzlarına qələvilər (KOH və NaOH) və ya NH<sub>4</sub>OH ilə təsir etdikdə hansı tərkibli çöküntü əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- AgCl
- Ag<sub>2</sub>O
- AgJ
- AgBr
- AgCN
- 

Sual: Ag<sup>+</sup> ionunun duzlarına qələvilər (KOH və NaOH) və ya NH<sub>4</sub>OH ilə təsir etdikdə hansı rəngdə çöküntü əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- qırmızı qonur
- qara
- ağ
- sarı
- göy
- 

Sual: Ag<sup>+</sup> ionu K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> ilə neytral və zəif əsasi mühitdə hansı rəngli çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- sarı
- qara
- sarımtıl qasıllı
- qırmızı-qonur
- kərpici qırmızı
-

Sual: Ag<sup>+</sup> ionu K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> reaktivi ilə neytral və zəif əsasi mühitdə hansı tərkibli çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- Ag<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
  - AgCrO<sub>2</sub>
  - Ag [Cr(OH)<sub>4</sub>]
  - Ag<sub>2</sub> [Cr(OH)<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>]
  - Ag<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>
- 

Sual: Damcı metodu ilə Ag<sup>+</sup> ionunun təyini üçün AgNO<sub>3</sub> məhlulu ilə isladılmış süzgəc kağızı üzərinə hansı reaktivdən bir damcı əlavə olunur? (Çəki: 1)

- 2NHCl
  - 2NH<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - H<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
  - Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
  - SnCl<sub>2</sub>
- 

Sual: Damcı metodu ilə Ag<sup>+</sup> ionunu təyin etmək üçün AgNO<sub>3</sub> məhlulu ilə isladılmış süzgəc kağızı üzərinə SnCl<sub>2</sub> məhlulundan bir damcı əlavə etdikdə hansı rəngdə çöküntü əmələ gəlir ? (Çəki: 1)

- qırmızı qonur
  - qara
  - yaşıl
  - sarı
  - ağ
- 

Sual: [Ag(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>] Cl diammin gümüş xlorid kompleks hansı turşunun iştirakı ilə AgCl-ə parçalanır? (Çəki: 1)

- HCl
  - H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>
  - H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - H<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
  - HNO<sub>3</sub>
- 

Sual: Ag<sup>+</sup> ionunu aşağıdakı duzlarından hansı daha az həll olandır? (Çəki: 1)

- AgCl[Ag<sup>+</sup>] = 1•10<sup>-5</sup>
  - AgBr [Ag<sup>+</sup>] = 6•10<sup>-7</sup>
  - AgJ[Ag<sup>+</sup>] [Ag<sup>+</sup>] = 9•10<sup>-3</sup>
  - [Ag(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sup>+</sup> [Ag<sup>+</sup>] = 9•10<sup>-9</sup>
  - [Ag(S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sup>3-</sup> [Ag<sup>+</sup>] = 4•10<sup>-15</sup>
- 

Sual: Pb<sup>2+</sup> ionu HCl və həll olan xloridlər hansı rəngdə çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- ağ
  - sarı
  - qonur
  - yaşılımtıl
  - çəhrayı
- 

Sual: PbCl<sub>2</sub> çöküntüsü hansı reaktivdə həll olub H<sub>2</sub>[PbCl<sub>4</sub>] kompleks birləşməsi əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - HCl
  - HNO<sub>3</sub>
  - NH<sub>4</sub>OH
  - H<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
-

Sual: Pb<sup>2+</sup> ionunun əmələ gətirdiyi hansı çöküntü qatı HCl və H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> turşularında 30%-li ammonium asetat məhlullarında həll olur? (Çəki: 1)

- PbCl<sub>2</sub>
  - PbCrO<sub>4</sub>
  - PbSO<sub>4</sub>
  - Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
  - Pb(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>
- 

Sual: PbSO<sub>4</sub> çöküntüsünün CH<sub>3</sub>COONH<sub>4</sub>-də həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin formolunu göstərin (Çəki: 1)

- Pb(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>
  - [Pb(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>·PbSO<sub>4</sub>]
  - PbSO<sub>4</sub> · CH<sub>3</sub>COONH<sub>4</sub>
  - Pb(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub> · (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub> [Pb(CH<sub>3</sub>COO)<sub>4</sub>]
- 

Sual: PbSO<sub>4</sub> çöküntüsü qatı HCl turşusunda həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin formulu hansıdır? (Çəki: 1)

- H<sub>2</sub>[PbCl<sub>4</sub>]
  - PbSO<sub>4</sub>·PbCl<sub>2</sub>
  - PbCl<sub>2</sub>
  - H<sub>2</sub>[Pb(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>]
  - (PbCl)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 

Sual: Pb<sup>2+</sup> ionu kalium xromat K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> reaktivlə hansı rəngdə çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

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

Sual: PbCrO<sub>4</sub> çöküntüsünün qələvilərdə həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin formulu hansıdır? (Çəki: 1)

- Na<sub>2</sub>PbO<sub>2</sub>
  - Na<sub>2</sub>PbO<sub>4</sub>
  - H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> + Na<sub>2</sub>PbO<sub>2</sub>
  - Na<sub>2</sub>[Pb(OH)<sub>4</sub>]
  - Na<sub>4</sub>[Pb(OH)<sub>6</sub>]
- 

Sual: Hg<sub>2</sub><sup>2+</sup> ionu KJ-in təsirindən hansı rəngdə çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- qara
  - qırmızı
  - sarımtıl
  - qonur
  - çəhrayı
- 

Sual: Hg<sub>2</sub><sup>2+</sup> ionuna KJ-in təsirindən əmələ gələn çöküntü hansıdır? (Çəki: 1)

- K<sub>2</sub> [HgJ<sub>4</sub>]
- HgCl<sub>2</sub>
- HgCl<sub>4</sub>
- KJ.Hg<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>
- Hg<sub>2</sub>J<sub>2</sub>

---

Sual: Hg+2 duzlarına NH3-in suda məhlulu ilə təsir etdikdə əmələ gələn çöküntü hansıdır? (Çəki: 1)

- NH<sub>4</sub>[HgCl<sub>2</sub>]
  - Hg
  - Hg<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>
  - K<sub>2</sub>HgJ<sub>4</sub>
  - NH<sub>3</sub> •HgCl<sub>2</sub>
- 

Sual: NH<sub>4</sub><sup>+</sup> ionu Nessler reaktivini K<sub>2</sub> [HgJ<sub>4</sub>] ilə əmələ gətirdiyi çöküntü hansı rəngdə olar? (Çəki: 1)

- qırmızı-qonur
  - çəhrayı
  - sarımtıl
  - çəhrayı
  - göy
- 

Sual: Hg<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> çöküntüsü AgCl çöküntüsündən fərqli olaraq hansı turşuda həll olur? (Çəki: 1)

- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - HNO<sub>3</sub>
  - HCN
  - HCl
  - H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- 

Sual: AgCl, Hg<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> və PbCl<sub>2</sub>-dən ibarət çöküntüdən PbCl<sub>2</sub> çöküntüsünü necə ayırırlar? (Çəki: 1)

- KJ
  - K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>
  - isti su ilə
  - HCl
  - NH<sub>4</sub>OH-lə təsir etməklə
- 

Sual: Pb<sup>2+</sup> ionu KJ-in təsiri ilə əmələ gətirdiyi çöküntü hansı rəngdə olur? (Çəki: 1)

- sarı
  - qara
  - yaşıl
  - qırmızı-qonur
  - qızılı sarı
- 

Sual: Pb<sup>2+</sup> ionuna H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-ün təsirindən əmələ gələn çöküntü hansı rəngdə olur? (Çəki: 1)

- ağ
  - sarı
  - qırmızı
  - qara
  - yaşılımtıl sarı
- 

Sual: Hg<sup>2+</sup> məhlulu içərisinə hansı metalı daxil etdikdə üzərində parlaq civə amalqaması əmələ gələr? (Çəki: 1)

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

Sual:  $K_2CrO_4$  analitik reaktiv kimi hansı ionları təyin edir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $a=Cf$  ifadəsi nəyi göstərir? (Çəki: 1)

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

Sual: Aşağıdakı qarışıqlardan hansı bufer təsirə malik deyil? (Çəki: 1)

- $CH_3COOH + CH_3COONa$
  - $NH_4Cl + NH_4OH$
  - $NaOH + NaCl$
  - $Na_2CO_3 + NaHCO_3$
  - $NaH_2PO_4 + Na_2HPO_4$
- 

Sual: Zəif elektrolitin dissosiasiya dərəcəsi hansı amillərdən asılıdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Zəif elektrolitlərin dissosiasiya sabiti hansı amillərdən asılıdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Qüvvətli elektrolitlərin dissosiasiyası necə baş verir? (Çəki: 1)

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

Sual: Qüvvətli elektrolitlər nə ilə xarakterizə olunurlar? (Çəki: 1)

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

Sual: İonların fəal qatılıqlarının onların ümumi analitik qatılığına olan nisbəti necə adlanır? (Çəki: 1)

- fəallıq əmsali

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

Sual: Məhluldakı bütün ionların qarşılıqlı elektrostatik təsiri hansı kəmiyyətlə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Məhlulun ion qüvvəsi hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

$\mu = \frac{1}{2} \sum cz^2$

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

$\mu = 2 \sum cz^2$

$\mu = \frac{1}{2} cz^2$

$\mu = -\frac{1}{2} cz^2$

---

Sual:  $-\lg[H^+]$  necə adlanır? (Çəki: 1)

- pH göstəricisi
  - hidrogen göstəricisi
  - hidrosil göstəricisi
  - məhlulda  $H^+$  ionlarının molyar qatılığı
  - məhlulda  $H^+$  ionlarının normal qatılığı
- 

Sual: Hidrogen ionlarının qatılığı  $10^{-3}$  mol/litr olduqda hidrogen göstəricisi nə qədər olar? (Çəki: 1)

- 3
  - 2
  - 6
  - 4
  - 7
- 

Sual: Məhlulların bufer təsiri miqdarı olaraq nə ilə müəyyən olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Ostvaldın duzlaşma qanunu hansı formulla ifadə olunur? (Çəki: 1)

$\alpha = \sqrt{\frac{f}{c}}$

-

$$\alpha = \sqrt{\frac{k}{c}}$$

$$k = \alpha \cdot c$$

$$\alpha = f \cdot c$$

$$c = k \cdot \alpha$$

Sual: Neytral məhlullar H<sup>+</sup> ionunun hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

- [H<sup>+</sup>] > 10<sup>-7</sup>  
 [H<sup>+</sup>] < 10<sup>-7</sup>  
 [H<sup>+</sup>] = 10<sup>-7</sup>  
 [H<sup>+</sup>] ≥ 10<sup>-7</sup>  
 [H<sup>+</sup>] ≤ 10<sup>-7</sup>

Sual: Hansı halda reaksiya əks istiqamətdə gedər (K<sub>1</sub> və K<sub>2</sub> düz və əks reaksiyaların sürət sabitləridir)? (Çəki: 1)

- K<sub>2</sub> ≥ K<sub>1</sub>  
 K<sub>1</sub> > K<sub>2</sub>  
 K<sub>2</sub> = K<sub>1</sub>  
 K<sub>2</sub> > K<sub>1</sub>  
 K<sub>1</sub> = K<sub>2</sub>

Sual: Hansı halda reaksiya düz istiqamətdə gedər (K<sub>1</sub> və K<sub>2</sub> düz və əks reaksiyaların sürət sabitləridir)? (Çəki: 1)

- K<sub>2</sub> > K<sub>1</sub>  
 K<sub>1</sub> > K<sub>2</sub>  
 K<sub>2</sub> = K<sub>1</sub>  
 K<sub>2</sub> ≥ K<sub>1</sub>  
 K<sub>1</sub> ≤ K<sub>2</sub>

### **BÖLMƏ: 0202**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0202                                |
| Suallardan           | 24                                  |
| Maksimal faiz        | 24                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Tarazlıq sabitinin hansı qiymətində reaksiya tarazlıq halında olar? (Çəki: 1)

- $K_1 > K_2$   
  $K_1 = K_2$   
  $K_1 \geq K_2$   
  $K \leq K_2$   
  $K < K_2$

Sual: Hansı qrup kationların hidrosidləri qələvinin artıq miqdarında həll olur? (Çəki: 1)

- I,  
 II

- III
  - V
  - IV
- 

Sual: Zəif elektrolitlərin dissosiasiya dərəcəsi aşağıdakı kəmiyyətlərdən hansı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Dissosiasiya dərəcəsi  $\alpha < 3\%$  olan elektrolitlər necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Dissosiasiya dərəcəsi  $\alpha = 3-30\%$  olan elektrolitlər necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Dissosiasiya dərəcəsi  $\alpha > 30\%$  olan elektrolitlər necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Məhlul qızdırıldıqda dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Məhlul uzun müddət buxarlandırıldıqda dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Zəif elektrolit məhluluna eyni adlı ionlar əlavə edildikdə onun dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- artır
- azalır
- dəyişmir



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

Sual:  $\text{NH}_4\text{OH}$  məhlulu üzərinə  $\text{NaOH}$  əlavə etdikdə dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{H}_2\text{S}$  məhlulu üzərinə  $\text{HCl}$  əlavə etdikdə dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Məhlulu uzun müddət soyudulduqda onun dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{NH}_4\text{OH}$  məhlulu üzərinə  $\text{NH}_4\text{Cl}$  əlavə etdikdə dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{NH}_4\text{OH}$  məhlulu üzərinə  $\text{NH}_4\text{Cl}$  əlavə etdikdə hidroksil ionlarının qatılığı necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{NH}_4\text{OH}$  məhlulu üzərinə  $\text{NH}_4\text{Cl}$  əlavə etdikdə dissosiasiya dərəcəsi və hidroksil ionlarının qatılığı müvafiq olaraq necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Ostvaldın durulaşdırma qanunu hansı əlaqəni göstərir? (Çəki: 1)

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

- dissosiasiya sabiti ilə ionların fəallığı
- 

Sual: Dissosiasiya dərəcəsi ilə dissosiasiya sabiti arasındakı asılılıq hansı qanun və nəzəriyyə ilə ifadə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Ostvaldın durulaşdırma qanunu hansı formulla ifadə oluna bilməz? (Çəki: 1)

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

$K = \frac{C \cdot \alpha^2}{1 - \alpha}$

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

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

$K = \alpha^2 \cdot C$

---

Sual: Qüvvətli elektrolitlərin sonsuz duru məhlullarında həqiqi dissosiasiya dərəcəsi nə qədər olur? (Çəki: 1)

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

Sual: Qüvvətli elektrolit məhlulu durulaşdırıldıqda faktiki dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

$\alpha = C \cdot f_a$  ifadəsi neyi göstərir?

- dissosiasiya dərəcəsinə  
 ion qüvvəsini  
 ionların fəallığını  
 molyar qatılığı  
 hidroliz dərəcəsinə
- 

Sual: (Çəki: 1)

Hansı formulla ionların fəallığı hesablanır?

1.  $\alpha = C \cdot f_a$

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

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

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

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

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

Sual: İonların fəallığı hansı vahidlə ölçülür? 1) qram 2) mol 3) mol/l 4) qram/l (Çəki: 1)

- 4  
 3  
 2  
 1,2  
 3,4

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

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

### **BÖLMƏ: 0203**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0203                                |
| Suallardan           | 39                                  |
| Maksimal faiz        | 39                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Qüvvətli turşu məhlullarında pH hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Qüvvətli əsas məhlullarında pH hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

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

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

---

Sual: Zəif turşu məhlullarında pH hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Zəif əsas məhlullarında pH hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

- $pH = \frac{1}{2} (7 - pK_{\text{əs}} - \lg C_{\text{əs}})$   
  $pH = 14 - \frac{1}{2} pK_{\text{əs}} + \frac{1}{2} \lg C_{\text{əs}}$   
  $pH = \frac{1}{2} (7 + pK_{\text{əs}} + \lg C_{\text{əs}})$   
  $pH = \frac{1}{2} (7 + pK_{\text{əs}} - \lg C_{\text{əs}})$   
 E)  $pH = 14 + \frac{1}{2} (pK_{\text{əs}} + \lg C_{\text{əs}})$
- 

Sual:  $pH = -\lg C_{\text{tur}}$  formulu ilə hansı məhlulların pH-ı hesablanır? (Çəki: 1)

- Qüvvətli turşuların  
 Qüvvətli əsasların  
 Zəif turşuların  
 Zəif əsasların  
 E) Qüvvətli turşuların və qüvvətli əsasların
- 

Sual: Suyun ion hasilı 20%-də neçədir? (Çəki: 1)

- 14  
 10<sup>-7</sup>  
 107  
 10<sup>-14</sup>  
 7
- 

Sual: Temperatur artdıqda suyun ion hasilı necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: 0,01 mol/l KCl məhlulunun ion qüvvəsini hesablayın: (Çəki: 1)

- 0,02  
 0,01  
 0,04  
 0,03  
 0,05
- 

Sual: Zəif turşu və onun duzundan ibarət bufer məhlulların pH-ı hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

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

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

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

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

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

Sual: Zəif əsas və onun duzundan ibarət bufer məhlulların pH-ı hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

$$pH = 14 - pK + \frac{1}{2} \lg \frac{c_{K^+ OH^-}}{c_{\text{duz}}}$$

$$pH = 14 - pK - \lg \frac{c_{K^+ OH^-}}{c_{\text{duz}}}$$

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

$$pH = 14 - pK + \lg \frac{c_{K^+ OH^-}}{c_{\text{duz}}}$$

$$pH = 14 - pK - \frac{1}{2} \lg \frac{c_{K^+ OH^-}}{c_{\text{duz}}}$$

Sual: Kimyəvi tarazlıq sabitinin hansı qiymətində reaksiya düz istiqamətdə gedər? (Çəki: 1)

- K=1
- k<1
- k>1
- k≥0
- k≤1

Sual:  $aA + bB \leftrightarrow cC + dD$  tənliyi üçün qüvvətli elektrolitlərə tətbiq edilən kimyəvi tarazlıq sabitinin formulu hansıdır? (Çəki: 1)

$$K = \frac{a_A \cdot a_B}{a_C \cdot a_D}$$

$$K = \frac{a_A \cdot a_B}{a_C \cdot a_D}$$

$$K = \frac{a_A \cdot a_B}{a_C \cdot a_D}$$

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

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

Sual:  $aA + bB \leftrightarrow cC + dD$  tənliyi üçün formullardan hansı kimyəvi tarazlıq sabitini ifadə edir? (Çəki: 1)

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

$$K = \frac{a_C \cdot a_D}{a_A \cdot a_B}$$

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

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

$$K = \frac{[C] \cdot [D]}{[A] \cdot [B]} \cdot \frac{f_C \cdot f_D}{f_A \cdot f_B}$$

Sual:  $K_2A_n$  tipli qüvvətli elektrolitin dissosiasiya tənliyi üçün kimyəvi tarazlıq tənliyinin formulu hansıdır? (Çəki: 1)

- $K = \frac{a_{2kt} + a_{An2}}{akt^2 An}$
  - $K = \frac{a_{2kt}}{akt^2 An}$
  - $K = \frac{a_{An2}}{akt^2 an}$
  - $K = \frac{c_{2kt} \cdot c_{An}}{ckt^2 An}$
  - $K = \frac{ckt \cdot c_{An}}{ckt^2 An}$
- 

Sual:  $-\lg[OH^-]$  necə adlanır? (Çəki: 1)

- pOH göstəricisi
  - hidrogen göstəricisi
  - hidroksil göstəricisi
  - məhlulda  $OH^-$  ionlarının molyar qatılığı
  - məhlulda  $OH^-$  ionlarının normal qatılığı
- 

Sual: Hidrogen göstəricisi ilə hidroksil göstəricisi arasındakı əlaqə hansı asılılıqla ifadə olunur? (Çəki: 1)

- $pH + pOH = 10 - 14$
  - $pH + pOH = 14$
  - $pH + pOH = 10 \cdot 14$
  - $pH + pOH = 10 - 7$
  - $pH - pOH = 10 - 7$
- 

Sual: Məhlulun pH-ı 2-dən 0-a qədər azaldıqda  $H^+$  ionlarının qatılığı necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: 1l litr təmiz su üzərinə 0,001 mol/l HCl əlavə etdikdə pH necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Bufer məhlulların pH-nı sabit saxlamaq xassəsi nəyə əsaslanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Neytral məhlullar  $H^+$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Turş məhlullar  $H^+$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

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

Sual: Əsasi məhlullar  $H^+$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Neytral məhlullar  $[OH^-]$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Turş məhlullar  $[OH^-]$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: əsasi məhlullar  $[OH^-]$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Eyni molyar qatılığa malik hansı maddə məhlulunun pH-ı daha yüksəkdir? (Çəki: 1)

- $NH_4Cl$
  - $NH_4OH$
  - $NaCl$
  - $NaOH$
  - $KNO_3$
- 

Sual: Eyni molyar qatılığa malik hansı maddə məhlulunun pH-ı daha azdır? (Çəki: 1)

- $HNO_2$
  - $HNO_3$
  - $KNO_3$
  - $KNO_2$
  - $H_2S$
- 

Sual: Bufer təsirə malik olmayan məhlulları göstərin: 1.  $CH_3COOH + CH_3COONa$  2. Qatı  $HCl$  məhlulu 3.  $NaOH + NaCl$  4.  $NaOH + Na_2CO_3$  5.  $NH_4OH + NH_4Cl$  6.  $Na_2HPO_4 + NaH_2PO_4$  (Çəki: 1)

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

- 2,5,6  
 3,4
- 

Sual: Məhlulların bufer tutumu nə ilə müəyyən olunur? (Çəki: 1)

- A) Bufer qarışığındakı komponentlərdən birinin qatılığı ilə  
 B) Bufer qarışığındakı komponentlərdən hamısının qatılığı ilə  
 C) Bufer qarışığındakı komponentlərin dissosiasiya dərəcəsi ilə  
 D) Bufer qarışığındakı komponentlərin dissosiasiya sabiti ilə  
 E) Bufer qarışığındakı komponentlərin hidroliz dərəcəsi ilə
- 

Sual: Hansı məhlulda  $pH > 7$  olur? 1.  $NH_4Cl$  2.  $CH_3COOH$  3.  $NH_4Cl + NH_4OH$  4.  $Na_2HPO_4 + NaH_2PO_4$  5.  $Na_2CO_3 + NaHCO_3$  6.  $CH_3COOH + CH_3COONa$  (Çəki: 1)

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

Sual: Bufer qarışığını su ilə durulaşdırdıqda bufer tutumu necə dəyişir? (Çəki: 1)

- A) Bufer tutumu dəyişmir  
 B) Bufer tutumu artır  
 C) Bufer tutumu azlır  
 D) Bufer tutumu azalır sonra əvvəlki vəziyyətinə qaydır  
 E) Bufer tutumu coxalır sonra əvvəlki vəziyyətinə qaydır
- 

Sual: Bufer qarışığını su ilə durulaşdırdıqda göstəricilər necə dəyişir? (Çəki: 1)

- A) Bufer tutumu azalır, pH artır  
 B) Bufer tutumu artır, pH dəyişir  
 C) Bufer tutumu artır, pH azalır  
 D) Bufer tutumu azalır pH dəyişmir  
 E) Heç biri dəyişmir
- 

Sual: Bufer komponentlərinin qatılıqları eyni artırıldıqda göstəricilər necə dəyişir? (Çəki: 1)

- A) Bufer tutumu artır pH dəyişmir  
 B) Bufer tutumu azalır pH dəyişmir  
 C) Bufer tutumu azalır pH dəyişmir  
 D) Bufer tutumu azlır pH artır  
 E) Heç biri dəyişmir
- 

Sual: 0,1 mol/l  $NH_4Cl$  + 0,1 mol/l  $NH_4OH$ -dan ibarət bufer məhlulunu su ilə durulaşdırdıqda pH necə dəyişir? (Çəki: 1)

- A) Artır  
 B) Azalır  
 C) Dəyişmir  
 D) Azalır sonra əvvəlki qiymətinə qaydır  
 E) Artır sonra əvvəlki qiymətinə qaydır
- 

Sual: 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? (Çəki: 1)

- A) Azalır sonra əvvəlki qiymətinə qaydır  
 B) 2 vahid azalır  
 C) 3 vahid artır



- Praktiki olaraq dəyişmir
- Artır sonra əvvəlki qiymətinə qaydır

Sual: Təmiz su üzərinə 0,0001 mol NaOH məhlulu əlavə etdikdə ph necə dəyişər? (Çəki: 1)

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

Sual: bu birləşmələrdən hansı kompleks turşudur? (Çəki: 1)

- $[Ag(NH_3)_2]OH$
- $Na[Fe(CNS)_4]$
- $H[AuCl_4]$
- $Na_3[Co(NO_2)_6]$
- $K_3[Fe(CN)_6]$

Sual: Aşağıdakı birləşmələrdən hansı kompleks əsasdır? (Çəki: 1)

- $K_2[PtCl_6]$
- $[Pt(NH_3)_2Cl_4]$
- $Cu(NH_3)_4SO_4$
- $H_2[PtCl_6]$
- $[Ag(NH_3)_2]OH$

Sual: Verilmiş kompleks birləşməni necə adlandırmaq olar?  $H_2[PtCl_6]$  (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 0301**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0301                                |
| Suallardan           | 17                                  |
| Maksimal faiz        | 17                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: III analitik qrup kationlarının qrup reaktivini hansıdır? (Çəki: 1)

- 2N  $H_2SO_4$
- 2N HCl
- 2N  $NH_4OH$
- $NH_3$  məhlulu
- NaOH məhlulu

Sual: III analitik qrup kationları hansıdır? (Çəki: 1)

- $Al^{3+}$ ,  $Jn^{2+}$ ,  $Cr^{2+}$
- $Cu^{2+}$ ,  $Hg^{2+}$ ,  $Pb^{2+}$
- $K^+$ ,  $Na^+$ ,  $NH_4^+$

- Fe<sup>2+</sup>, Fe<sup>3+</sup>, Mg<sup>2+</sup>
  - Ba<sup>2+</sup>, Sr<sup>2+</sup>, Ca<sup>2+</sup>
- 

Sual: BaSO<sub>4</sub> çöküntüsünü H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ilə qaynatdıqda həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin kimyəvi formulu hansıdır? (Çəki: 1)

- BaSO<sub>4</sub> • PbSO<sub>4</sub>
  - Ba(HSO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
  - H<sub>2</sub>[Ba(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>]
  - H<sub>4</sub>[Ba(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>]
  - (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>[Ba(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>]
- 

Sual: Ba<sup>2+</sup> ionu K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> reaktivini ilə əmələ gətirdiyi çöküntü hansı rəngdə olur? (Çəki: 1)

- qara
  - sarı
  - göy
  - yaşılımtıl sarı
  - çəhrayı
- 

Sual: Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- Ag<sup>+</sup> və Cl<sup>-</sup>
  - Ag<sup>+</sup> və J<sup>-</sup>
  - Ba<sup>2+</sup> və CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>
  - Ca<sup>2+</sup> və CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>
  - Na<sup>+</sup> və CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>
- 

Sual: Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin (Çəki: 1)

- H<sub>2</sub>O, HCl
  - b) K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCl
  - H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>
  - H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCl
  - NaOH, Cu(OH)<sub>2</sub>
- 

Sual: Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır? (Çəki: 1)

- KNO<sub>3</sub>, KClO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
  - CH<sub>4</sub>, N<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>
  - SO<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
  - FeCl<sub>3</sub>, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>
  - C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>, NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub>
- 

Sual: 40 q. Xörək duzunu 160 q. suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını % tapın: (Çəki: 1)

- 5
  - 10
  - 15
  - 20
  - 25
- 

Sual: 200 q. 60%-li məhlulun üzərinə 200 q. su əlavə etdikdə məhlulun qatılığı neçə olar? (Çəki: 1)

- 20
- 50
- 45

- 25  
 30
- 

Sual: 50 q. 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q. 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını % tapın: (Çəki: 1)

- 10  
 15  
 20  
 25  
 30
- 

Sual: Müəyyən temperaturda 550q. doymuş məhlulda 50q. duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın: (Çəki: 1)

- 50  
 100  
 150  
 250  
 300
- 

Sual: 20 C temperaturda 200 q. doymuş məhlulda 120 q.  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın (Çəki: 1)

- 1500  
 600  
 375  
 60  
 150
- 

Sual: 800 q. 20%-li  $\text{NaOH}$ -ı neytrallaşdırmaq üçün neçə qram  $\text{H}_2\text{SO}_4$  lazımdır? (Çəki: 1)

- 98  
 196  
 49  
 9,6  
 19,6
- 

Sual: 10%-li və 40%-li məhlulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın: (Çəki: 1)

- 15  
 20  
 25  
 30  
 18
- 

Sual: 60 q. 40%-li  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  məhlulunu 200ml su ilə qarışdırdıqda  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ -ün kütlə payını müəyyən edin: (Çəki: 1)

- 20  
 40  
 30  
 25  
 10
- 

Sual:  $\text{Ba}^{2+}$  duzları lampanın alovunu hansı rəngə boyayır? (Çəki: 1)

- göy

- b) sarı
- kərpici qırmızı
- bənövşəyi
- yaşıl

Sual:  $\text{Ca}^{2+}$  ionu  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ilə hansı rəngdə çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- qonur
- sarı
- bənövşəyi
- sarımtıl yaşıl
- ağ

### **BÖLMƏ: 0302**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0302                                |
| Suallardan           | 11                                  |
| Maksimal faiz        | 11                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Həllolma hasili nəyə deyilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Az həll olan maddənin çökməsi üçün əsas şərt hansıdır? (Çəki: 1)

- a) məhlul doymuşdur; dinamik tarazlıqdır
- b) ionların qatılıqları hasilini həllolma hasilinə bərabərdir
- c) ionların qatılıqları hasilini həllolma hasilindən kiçikdir
- d) ionların qatılıqları hasilini həllolma hasilindən böyükdür
- e) məhlul doymamışdır, həllolma gedir

Sual: Çətin həll olan maddə ionlarının molyar qatılıqları hasilini həllolma hasilindən böyük olduqda hansı proses baş verir? (Çəki: 1)

- a) məhlul ifrat doyub, dinamik tarazlıqdır
- b) məhlul doyub, dinamik tarazlıqdır
- c) məhlul ifrat doyub, çökmə gedir
- d) məhlul doymayıb, dinamik tarazlıqdır
- e) məhlul doymayıb, həllolma gedir

Sual:  $\text{PbSO}_4$ -in həllolma hasili  $2,2 \cdot 10^{-8}$ -dir. Onun həllolmasını mol/l-lə hesablayın: (Çəki: 1)

- $3,30 \cdot 10^{-4}$
- $1,50 \cdot 10^{-4}$
- məhlul doymayıb, həllolma gedir
- məhlul doyub, çökmə gedir
- məhlul doyub, həllolma gedir

Sual:  $\text{CaCO}_3$ -in həllolması 0,0069 q/l-dir. Həllolma hasilini hesablayın: (Çəki: 1)

- 4,76•10-9
  - 4,76•10-7
  - 2, 20•10-4
  - 1,84•10-4
  - 1,84•10-3
- 

Sual: 300 q. doymuş məhlulda 50 q. duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin: (Çəki: 1)

- 50
  - 100
  - 150
  - 200
  - 250
- 

Sual:  $\text{CaSO}_4$  çöküntüsü  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  məhlulunda həll olaraq əmələ gətirdiyi birləşmənin formulu hansıdır? (Çəki: 1)

- $2\text{CaSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
  - $(\text{NH}_4)_2[\text{Ca}(\text{SO}_4)_2]$
  - $(\text{NH}_4)_2\text{Ca}_2(\text{SO}_4)_2$
  - $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
  - $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$
- 

Sual:  $\text{Ca}^{2+}$  ionu  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$  reaktivi ilə hansı rəngdə çöküntü əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- ağ
  - qonur qırmızı
  - sarı
  - göy
  - çəhrayı
- 

Sual:  $\text{Ca}^{2+}$  ionu  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$  reaktivi ilə əmələ gətirdiyi çöküntünün formulu hansıdır? (Çəki: 1)

- $\text{Ca}(\text{HC}_2\text{O}_4)_2$
  - $\text{Ca}(\text{C}_2\text{O}_4)_2$
  - $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$
  - $\text{Ca}(\text{HC}_2\text{O}_4)_2 \cdot \text{NH}_4\text{HC}_2\text{O}_4$
  - $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot (\text{NH}_4)\text{HC}_2\text{O}_4$
  - $\text{CaC}_2\text{O}_4$
- 

Sual:  $\text{Ca}^{2+}$  ionunun uçucu duzları lampanın rəngsiz alovunu hansı rəngdə boyayır? (Çəki: 1)

- sarı
  - göy
  - sarımtıl yaşıl
  - kərpici qırmızı
  - tünd qırmızı
- 

Sual:  $\text{BaCO}_3$  çöküntüsü hansı halda əmələ gələr? (Çəki: 1)

- $[\text{Ba}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}] = \text{HHBaCO}_3$
  - $[\text{Ba}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}] \geq \text{HHBaCO}_3$
  - $[\text{Ba}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}] > \text{HHBaCO}_3$
  - $[\text{Ba}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}] < \text{HHBaCO}_3$
  - $[\text{Ba}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}] \leq \text{HHBaCO}_3$
-

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0303                                |
| Suallardan           | 7                                   |
| Maksimal faiz        | 7                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Kolloid hissəciklərin bir – biri ilə birləşib iri hissəciklər əmələ gətirməsi necə adlanır? (Çəki: 1)

- a) polimerizasiya
- peptizasiya
- sedimentasiya
- kondensasiya
- koagulyasiya

Sual: Kolloid hissəciklərin nəticəsində çökmə prosesi necə adlanır? (Çəki: 1)

- peptizasiya
- koagulyasiya
- sedimentasiya
- kondensasiya
- polimerizasiya

Sual: Çöküntüləri yuduqda kolloid məhlulların əmələ gəlməsi necə adlanır? (Çəki: 1)

- peptizasiya
- koagulyasiya
- sedimentasiya
- kondensasiya
- polimerizasiya

Sual: 6,2 q. Na<sub>2</sub>O-ın 43,8q. suda həll olmasından alınan məhlulda NaOH-ın kütlə payını tapın (Çəki: 1)

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

Sual: 135 q. suda 15 q. duz həll edilmişdir. Məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapmalı: (Çəki: 1)

- 5
- 10
- 12
- 15
- 20

Sual: Turşu və əsasların proton nəzəriyyəsi nə vaxt və kim tərəfindən irəli sürülmüşdür? (Çəki: 1)

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

Sual: Proton nəzəriyyəsinə görə proton verə bilən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid

edilirler? (Çəki: 1)

- əsaslara
- turşulara
- duzlara
- oksidlərə
- kompleks birləşmələrə

---

**Bölmə: 0401**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0401                                |
| Suallardan           | 12                                  |
| Maksimal faiz        | 12                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Hansı duzlar hidrolizə uğramır? I. KCl II. NH<sub>4</sub>Cl III. Al<sub>2</sub>S IV. CH<sub>3</sub>COOK V. NaNO<sub>3</sub> VI. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (Çəki: 1)

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

Sual: CH<sub>3</sub>COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur? (Çəki: 1)

- NaOH
- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- H<sub>2</sub>O
- HNO<sub>3</sub>
- HCl

Sual: Hansı duzların hidrolizindən turş mühit yaranır? I. CuCl<sub>2</sub> II. Na<sub>2</sub>S III. FeCl<sub>3</sub> IV. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

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

I. FeCl<sub>2</sub>      II. Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>      III. BaCl<sub>2</sub>      IV. (CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>Mg

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

Sual: Hansı duzların hidrolizindən eyni vühit yaranır? I. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> II. NaCl III. FeCl<sub>3</sub> IV. AgNO<sub>3</sub> (Çəki: 1)

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

I, II

---

Sual: 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 (Çəki: 1)

- NH<sub>4</sub>Cl, NaCl, NaNO<sub>2</sub>
  - NaCl, NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>, NaCl
  - KF, NaBr, NH<sub>4</sub>Cl
  - NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>, CH<sub>3</sub>COONa, CuCl<sub>2</sub>
  - CuCl<sub>2</sub>, CH<sub>3</sub>COOK, KNO<sub>2</sub>
- 

Sual: (Çəki: 1)

$Cu^{2+} + 2OH^- \rightarrow Cu(OH)_2$  reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələri götürülməlidir?

- Cu, NaOH
  - CuO, NaOH
  - CuSO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - CuO, H<sub>2</sub>O
  - Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, KOH
- 

Sual: Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir? (Çəki: 1)

- $Ca(OH)_2 + 2HNO_3 \rightarrow$
  - $FeCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
  - $2Al(OH)_3 + 3H_2SO_4 \rightarrow$
  - $Fe(OH)_3 + 3HCl \rightarrow$
  - $CuCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
- 

Sual: Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olmasından turş mühit yaranır? (Çəki: 1)

- CH<sub>3</sub>COOH+NaOH---
  - K<sub>2</sub>O+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>---
  - NaOH+HNO<sub>3</sub>---
  - Al(OH)<sub>3</sub>+HCl---
  - NaOH+H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>----
- 

Sual: Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır? (Çəki: 1)

- KCl, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
  - NaNO<sub>3</sub>, NaCl, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, CH<sub>3</sub>COONa, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - NaNO<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>S
  - Al<sub>2</sub>S, AlCl<sub>3</sub>, Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>
- 

Sual: NH<sub>4</sub>Cl duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə etmək lazımdır? (Çəki: 1)

- a) NaOH
  - HCl
  - H<sub>2</sub>O
  - HOH
  - Ca(OH)<sub>2</sub>
- 

Sual: Müəyyən temperaturda 200q. suda 60% duz həll edilmişdir. Duzun həllolma əmsalı nə qədərdir? (Çəki: 1)

- 200



- 300
- 500
- 120
- 250

---

**BÖLMƏ: 0402**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0402                                |
| Suallardan           | 11                                  |
| Maksimal faiz        | 11                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

---

Sual: 100q. 2%-li və 100q. 30%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- 5
- 10
- 20
- 25
- 16

---

Sual: 200q. 20%-li və 200q. 30%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul alınar? (Çəki: 1)

- 25
- 40
- 15
- 60
- 35

---

Sual:  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$  duzunun hidroliz prosesi necə adlanır? (Çəki: 1)

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

---

Sual: Duz məhlullarını durulaşdırdıqda, buxarlandırdıqda, qızdırdıqda və soyutduqda hidroliz dərəcəsi uyğun olaraq necə dəyişir? (Çəki: 1)

- a) azalır, artır, azalır, artır
- azalır, artır, artır, azalır
- artır, azalır, azalır, artır
- artır, azalır, artır, azalır
- bütün hallarda dəyişmir

---

Sual:  $\text{NH}_4\text{Cl}$  duzunu durulaşdırdıqda və buxarlandırdıqda hidroliz dərəcəsi uyğun olaraq necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{NH}_4\text{Cl}$  duzunu qızdırdıqda və soyutduqda hidroliz dərəcəsi uyğun olaraq necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{CH}_3\text{COONa}$  duzunu qızdırdıqda və soyutduqda hidroliz dərəcəsi uyğun olaraq necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{CuCl}_2$ ,  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$  kimi duz məhlullarına qələvi əlavə etdikdə hidroliz necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{KCN}$ ,  $\text{Na}_2\text{S}$ ,  $\text{CH}_3\text{COONa}$  kimi duz məhlullarına turşu əlavə etdikdə hidroliz necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Hidroksidlərin amfoterlik əlamətləri hansılardır? (Çəki: 1)

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

Sual: Hər hansı bir əsasın turşu və ya əsas kimi dissosiasiya etməsinin hidroksidi əmələ gətirən ionun yükündən və radiusundan asılılığı hansı qanunla ifadə olunur? (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 0701**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0701                                |
| Suallardan           | 22                                  |
| Maksimal faiz        | 22                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Müəyyən temperaturda maddənin həllolması həllolma hasilindən artıq olduqda necə məhlul alınır? (Çəki: 1)

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

Sual: Bərk maddələrin əksəriyyətinin həllolması temperatur artmasından necə asılıdır? (Çəki: 1)

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

Sual: 0,1n NaOH məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 0,1n H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 0,5n NaOH məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 0,5n H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 2n KOH məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 2n HCl məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 2n NH<sub>4</sub>OH məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 250 ml 0,1n NaOH məhlulu verilmişdir. Bu məhlulun titrini tapmalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 250 ml 0,1n H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> məhlulu verilmişdir. Bu məhlulun titrini tapmalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 200ml 0,4n KOH məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

- 0,0089
  - 0,0425
  - 0,0425
  - 0,0180
  - 0,0224
- 

Sual: 400ml 2n NaOH məhlulunun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: 250ml məhlulunda 0,04q NaOH həll edilmişdir. Məhlulun titrini hesablamalı: (Çəki: 1)

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

Sual: NaOH məhlulunun titri T<sub>NaOH</sub>=0,00124 q/ml-dir. Məhlulun normal qatılığı nə qədərdir? (Çəki: 1)

- 0,5

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

Sual: (Çəki: 1)

**HCl mehlulunun titri  $T_{\text{HCl}}=0,00365$  q/ml-dir. Mehlulun normal qatılığını hesablamalı:**

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

Sual: H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> mehlulunun titri 0,00049 q/ml-dir. Mehlulun normal qatılığı nə qədərdir? (Çəki: 1)

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

Sual: K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> mehlulunun titri 0,000294 q/ml-dir. Mehlulun molyar qatılığı nə qədərdir? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

**CuSO<sub>4</sub> mehlulunun titri  $T_{\text{CuSO}_4}=0,00320$  q/ml-dir. Bu mehlulun molyar qatılığı ne qederdir?**

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

Sual: CH<sub>3</sub>COONa duzunun hidrolizi necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: CH<sub>3</sub>COONH<sub>4</sub> duzunun hidrolizi necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{CuCl}_2$ ,  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{NH}_2\text{Cl}$ , duz məhlullarına xlorid turşusu əlavə etdikdə hidroliz necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

---

**Bölmə: 0703**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0703                                |
| Suallardan           | 14                                  |
| Maksimal faiz        | 14                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: I qrup kationlarının qrup reaktivini göstərin: (Çəki: 1)

- qrup reaktiv yoxdur
- NaOH
- $\text{H}_2\text{S}$
- HCl
- $\text{NH}_4\text{Cl}$

Sual: I qrup anionlarının qrup reaktivini göstərin: (Çəki: 1)

- $\text{BaCl}_2$
- $\text{AgNO}_3$
- qrup reaktiv yoxdur
- NaOH
- HCl

Sual: II qrup anionlarının qrup reaktivini göstərin: (Çəki: 1)

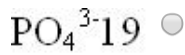
- $\text{AgNO}_3$
- $\text{BaCl}_2$
- qrup reaktiv yoxdur
- NaOH
- HCl

Sual: III qrup anionlarının qrup reaktivini göstərin: (Çəki: 1)

- qrup reaktiv yoxdur
- $\text{AgNO}_3$
- $\text{BaCl}_2$
- NaOH
- HCl

Sual: I qrup anionlarından hansı anionlar rənglidir? (Çəki: 1)

- $\text{CrO}_4^{2-}$ ,  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
- $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$
- $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$
- $\text{SO}_4^{2-}$



Sual: Hansı maddələrin alınması ilə məhlulda kimyəvi reaksiyalar axıra qədər gedir? I zəif elektrodlər II davamlı komplekslər III çətin həll olan çöküntülər IV qazlar (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

**$\text{H}_2\text{S}$  məhsuluna  $\text{K}_2\text{S}$  əlavə etdikdə dissosiasiya dərəcəsi necə dəyişir?**

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

Sual: Molyar qatılığı 0,001 mol/litr olan birəsaslı turşu məhlulun hidrogen göstəricisini hesablayın: (Çəki: 1)

- 3
  - 2
  - 6
  - 4
  - 9
- 

Sual: Molyar qatılığı 0,001 mol/litr olan birəsaslı turşu məhlulun hidrogen göstəricisini hesablayın: (Çəki: 1)

- NaOH
  - $\text{NH}_4^+\text{OH}$
  - Cl
  - $\text{KNO}_3$
  - NaCl
- 

Sual: Eyni molyar qatılığa malik hansı maddə məhlulunun pH-ı azdır? (Çəki: 1)

- $\text{HNO}_3$
  - $\text{HNO}_2$
  - $\text{KNO}_3$
  - $\text{KNO}_2$
  - $\text{H}_2\text{S}$
- 

Sual: (Çəki: 1)

**$\text{pH} = \text{p}K_{\text{tur}} - \lg \frac{C_{\text{tur}}}{C_{\text{duz}}}$  tenliyi ilə hansı bufer məhlulun pH-ı hesablanır?**

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

Sual: (Çəki: 1)

$\text{pH} = 14 - \text{p}K_s + \lg \frac{C_{\text{os}}}{C_{\text{duz}}}$  tenliyi ilə hansı bufer mehlulun pH-ı hesablanır?

- zəif əsas və onun duzundan ibarət bufer mehlulun
- zəif turşu və onun duzundan ibarət bufer mehlulun
- zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət bufer mehlulun
- qüvvətli turşu və qüvvətli əsasdən ibarət bufer mehlulun
- zəif əsas və zəif turşudan ibarət bufer mehlulun

Sual: (Çəki: 1)

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

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

Sual: (Çəki: 1)

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

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

**BÖLMƏ: 0801**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0801                                |
| Suallardan           | 30                                  |
| Maksimal faiz        | 30                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

Sual: Proton nəzəriyyəsinə görə proton verə bilən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilir? (Çəki: 1)

- əsas
- turşu
- duz
- oksid
- omfoter hidroksid

Sual: Proton nəzəriyyəsinə görə proton verə bilən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilir? (Çəki: 1)

- əsas
- turşu
- duz
- oksid



omfoter hidroksid

---

Sual: Aprotan nəzəriyyəsinə görə elektron cütünü birləşdirən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilir? (Çəki: 1)

- turşu
  - əsas
  - duz
  - oksid
  - omfoter hidroksid
- 

Sual: Aprotan nəzəriyyəsinə görə elektron cütünü verə bilən bütün maddələr və ionlar hansı birləşmələrə aid edilir? (Çəki: 1)

- əsas
  - turşu
  - duz
  - oksid
  - omfoter hidroksid
- 

Sual: Çətin həll olan birləşmənin həllolma hasilini hansı amillərdən asılıdır? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{NH}_4\text{Cl}$  duzunun hidrolizi necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Natrium-heksanitrokobalt(III) kompleksində koordinasiya ədədi nəqədirdir? (Çəki: 1)

- 6
  - 3
  - 4
  - 0
  - 1
- 

Sual: Liqandları neytral su molekullarından ibarət komplekslər necə adlanır? (Çəki: 1)

- akvokomplekslər
  - asidokomplekslər
  - ammiaklar
  - ikili komplekslər
  - neytral komplekslər
- 

Sual:  $\text{Na}_3 [\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$  kompleksini adlandırın: (Çəki: 1)

- natrium- heksasianonitrokobalt(III)
- natrium heksasianonitrokobalt(II)
- heksanitro –kobalt(III)
- heksanitrokobalt -natrium
- natrium heksasianonitrokobalt

---

Sual: Alizarin qələvi mühitdə  $Al^{3+}$  ionu ilə hansı rəngdə kompleks əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- qırmızı
  - sarı
  - qonur
  - moruğu
  - bənövşəyi
- 

Sual: Nessler reaktivi  $NH_4^+$  ionu ilə hansı rəngdə kompleks əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- qırmızı-qonur
  - sarı
  - qonur
  - moruğu
  - bənövşəyi
- 

Sual: Qırmızı qan duzu turş mühitdə  $Fe^{2+}$  ionu ilə hansı rəngdə kompleks əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- tünd göy
  - bənövşəyi
  - açıq çəhrayı
  - mavi
  - yaşıl
- 

Sual: Natrium ionun Natrium-heksahidroksostibiati (V) reaksiyasında analitik əlaməti görsədin: (Çəki: 1)

- ağ
  - sarı
  - mavi
  - tünd göy
  - qırmızı
- 

Sual: Kalium ionunun heksanitrokobaltat (V) reaksiyasında analitik əlaməti görsədin: (Çəki: 1)

- sarı
  - ağ
  - mavi
  - tünd göy
  - qırmızı
- 

Sual: Hansı maddələr kompleks birləşmələrə aiddir? I normal duzlar II turş duzlar III ikiqat duzlar IV kristalhidratlar (Çəki: 1)

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

Sual: Aşağıdakılardan hansı kompleks birləşmələrin analitik kimyada tətbiqinə aiddir? I ionların təyində II ionların pərdələşməsində III çöküntülərin əmələ gəlməsində (Çəki: 1)

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

Sual: Kompleksonometriya üsulu ilə suyun codluğunu təyin zamanı hansı maddələrdən istifadə olunur? I trilon-B II ammonium buferi III xromogen -qara (Çəki: 1)

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

Sual: Reaksiyanın həssaslığı hansı kəmiyyətlə ifadə olunur? I minimum tapıntı II minimum qatılıq III maksimum tapıntı (Çəki: 1)

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

Sual: Hər bir ionu təyin etmək üçün təyinatı hansı ardıcılıqla aparmaq lazımdır? I analitik signal qeyd olunmalıdır II məxsusi reaksiya şəraiti yaradılmalıdır III kənar ionların maneəsi qaldırılmalıdır (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

**Xlorid turşusu  $Ag^+$ ,  $Pb^{+2}$  üçün hansı reaktivdir?**

I selektiv reaktiv

II qrup reaktivi

III spesifik reaktiv

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

Sual: Yarım-mikrokimyəvi analiz hansı şəraitdə aparılır? (Çəki: 1)

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

Sual: Turşu-qələvi təsnifatına görə qrup reaktivi olaraq hansı maddələrdən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaOH, NH<sub>4</sub>OH
  - HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>S, NaOH
  - (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>S, NaOH
  - (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>S, NaOH
  - (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>S, HCl
- 

Sual: Hansı qrup anionlarının qrup reaktivi yoxdur? (Çəki: 1)

- III
- II

- I
  - I,II
  - I,II
- 

Sual: Oksigensiz anionlar hansı qrup reaktivini ilə təyin olunur? (Çəki: 1)

- AgNO<sub>3</sub>
  - BaCl<sub>2</sub>
  - NaOH
  - NaOH
  - NH<sub>4</sub>OH
- 

Sual: Miqdarı analiz nəyi öyrənir? (Çəki: 1)

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

Sual: Miqdarı analiz metodlarını görsədin: I kimyəvi II fiziki-kimyəvi III fiziki (Çəki: 1)

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

Sual: Kimyəvi analiz üsulları olan sıranı gösrərin: (Çəki: 1)

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

Sual: Miqdarı analiz hansı üsullarla yerinə yetirilir? I makro üsul II yarımmikro üsul III yarımmakro üsul (Çəki: 1)

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

Sual: Makroanalizdə təyin ediləcək bərk nümunə nə qədər götürülür? (Çəki: 1)

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

Sual: Yarımmikroanalizdə təyin ediləcək bərk nümunə nə qədər götürülür? (Çəki: 1)

- 10 mq-50 mq
- 0,1 q-dan çox
- 10 mq-dan az

- 50 mq-100 mq
- 20 mq=30 mq

---

**Bölmə: 0802**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0802                                |
| Suallardan           | 19                                  |
| Maksimal faiz        | 19                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 2 %                                 |

---

Sual: Titrli qatılıq nəyə deyilir? (Çəki: 1)

- a) 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-la miqdarına
- 1litr məhlulda həll olan maddənin q-mol miqdarına
- 1litr məhlulda həll olan maddənin q-ekv miqdarına

---

Sual: Analitik tərəzidə maddənin çəkilə bilən ən az miqdarı nə qədərdir? (Çəki: 1)

- $10^{-4}q$
- $10^{-3}q$
- $10^{-2}q$
- 10 q
- $10^{-5}q$

---

Sual: Çökmə forması nəyə deyilir? (Çəki: 1)

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

---

Sual: Çəki forması nəyə deyilir? (Çəki: 1)

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

---

Sual: 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 taçm və asanlıqla keçməlidir IV çöküntünün tərkibi onun kimyəvi formuluna tam uyğun olmalıdır (Çəki: 1)

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

Sual: Qoşa çökmənin əsas səbəbi nədir? (Çəki: 1)

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

Sual: Çöküntünü yumaqla hansı qoşa çökmə növünü aradan qaldırmaq olar? (Çəki: 1)

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

Sual: Analiz olunan nümunədə maddə miqdarı hansı düsturla hesablanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Titrimetrik analiz nəyə əsaslanır? (Çəki: 1)

- reaksiyaya sərf olunan işçi məhlulun həvminin ölçülməsinə
  - reaksiyanın nəticəsində alınan maddə məhlulunun həcmnin ölçülməsinə
  - reaksiyanın nəticəsində alınan maddə məhlulunun həcmnin ölçülməsinə
  - reaksiya nəticəsində alınan maddələrin kütlələrinin ölçülməsinə
  - reaksiyaya giren maddələrin kütlə və həcmələrinin ölçülməsinə
- 

Sual: Titrimetrik analiz nəticələrinin hesablanması hansı qanuna əsaslanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Qarşılıqlı təsirdə olan maddələrin ekvivalent miqdarına uyğun gələn titrləmə anı necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Titrləmə üsullarını göstərin: I birbaşa titrləmə II əksinə titrləmə III dolayı titrləmə (Çəki: 1)

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

Sual: Məhlulun qatılığı normal qatılıqla ifadə olunarsa, titrləmədə hansı düsturdan istifadə olunur? (Çəki: 1)

$$V_1N_1 = V_2N_2$$

$$K = N/N_0$$

$$P = VN$$

$$P = VN$$

$$V_1 = V_2N_2$$

Sual: Aşağıdakı tələblərdən hansı standart maddələrə aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: İşçi qələvi məhlulun titrini müəyyənlədülmək üçün ilkin maddə olaraq hansı maddədən istifadə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Fenolftaleinin titrləmə göstəricinin qiymətini göstərin (Çəki: 1)

- 9
- 3
- 2
- 1
- 4

Sual: 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 (Çəki: 1)

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

Sual: Turşu - əsas metodunda işçi məhlul olaraq hansı maddələrdən istifadə olunur? I. qüvvətli turşular II zəif əsaslar III qüvvətli əsaslar IV zəif turşular (Çəki: 1)

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

Sual: Titrimetrik analizdə istifadə olunan çökmə reaksiyaları hansı tələbləri ödəməlidir? I. çöküntü həll olmamalıdır II. çökmə yavaş olmalıdır III. kənar reaksiyalar getməməlidir (Çəki: 1)

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

**BÖLMƏ: 0803**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0803                                |
| Suallardan           | 14                                  |
| Maksimal faiz        | 14                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

Sual: Titri 0,0540 q/ml-ə bərabər olan 93 ml məhlulda neçə qram maddə həll edilib? (Çəki: 1)

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

Sual: Turşu mühitdə oksidləşmə reaksiyası üçün nəzərdə tutulan 0,1n 1 litr məhlulun hazırlanması üçün neçə qram  $Kmno_4$  tələb olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Sıxlığı 1,29 olan 10n məhlulunun faizlə qatılığını tapın: (Çəki: 1)

- 19
- 38
- 76
- 24
- 46

Sual: Sıxlığı 1,20 olan məhlulunun titrini tapın: (Çəki: 1)

- 0,00246 q/ml
- 0,00358 q/ml
- 0,01236 q/ml
- 0,00748 q/ml
- 0,08660 q/ml

Sual: (Çəki: 1)

**Titri  $T_{NaOH}=0,02$  q/ml olan NaOH məhlulunun normal və molyar qatılığını tapmalı:**

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

Sual:  $NO_3$  məhlulunun titri 0,0054 q/ml-dir. Məhlulun normal və molyar qatılıqlarını tapmalı: (Çəki: 1)



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

Sual: (Çəki: 1)

**20%-li  $\text{HNO}_3$  mehlulunun normal qatılığını hesablamalı: ( $d=1,119 \text{ q/sm}^3$ )**

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

Sual: (Çəki: 1)

**20%-li  $\text{HNO}_3$  mehlulunun molyar qatılığını hesablamalı: ( $d=1,119 \text{ q/sm}^3$ )**

- 1,92
  - 2,74
  - 3,55
  - 4,64
  - 3,09
- 

Sual: (Çəki: 1)

**100 ml  $\text{HNO}_3$  mehlulunda 0,024q  $\text{HNO}_3$  hell edilmişdir. Mehlulun titrini hesablamalı:**

- 0,0018
  - 0,00314
  - 0,00096
  - 0,00024
  - 0,00516
- 

Sual: (Çəki: 1)

**100ml  $\text{NaOH}$  mehlulunda 0,062q  $\text{NaOH}$  hell edilmişdir. Mehlulun titrini hesablamalı:**

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

Sual: (Çəki: 1)

**50ml  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  mehlulunda 0,18q  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  duzu hell edilmişdir. Mehlulun titrini hesablamalı:**

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

Sual: Hansı maddələrə praktiki həll olmayan deyilir? (Çəki: 1)

Həll olması  $10^{-6}$  q - ion/1-dən artıq olmayan

- Həll olması 10-4q - ion/1-dən artıq olmayan
- Həll olması 10-6q - ion/1-dən artıq olan
- Həll olması 10-6q - ion/1-dən artıq olan
- Həll olması 10-4q - ekv/1-dən dən artıq olan

Sual: Çöküntü hansı halda sabit çəkiyə gətirilmiş hesab olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Çətin həll olan elektrolitin həllolma hasili hansı amillərdən asılıdır? (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 0901**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0901                                |
| Suallardan           | 15                                  |
| Maksimal faiz        | 15                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

Sual: Halogenid ionların gümüş – nitratla çökdürülməsi məsaslanan həcmi analiz üsulu necə adlanır? (Çəki: 1)

- argentometriya
- yodometriya
- rodanometriya
- merkurimetriya
- merkurometriya

Sual: Kalium – xromatin tətbiqinə əsaslanan çökdürmə üsulu necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Dəmir-ammonium zəyinin tətbiqinə əsaslanan çökdürmə üsulu necə adlanır? (Çəki: 1)

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

GeyLyussak üsulu

---

Sual: Kompleksnometriyada tətbiq edilən üzvi maddələr necə adlanır? (Çəki: 1)

- kompleksonlar
  - kompleksəmələgəiricilər
  - kompleksəmələgəiricilər
  - daxili kompleks birləşmələr
  - koordinasiya birləşmələr
- 

Sual: Kompleksonların analizdə tətbiqini kim irəli sürmüşdür? (Çəki: 1)

- Şvarsenbax
  - Verner
  - Çuqayev
  - Kossel
  - İlinsky
- 

Sual: Kompleksnometriyada ekvivalent nöqtəsinin təyini üçün hansı indikatorlardan istifadə edilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Çöküntü hissəciklərinin əmələ gəlmə prosesi necə adlanır? (Çəki: 1)

- Aqreqasiya
  - Orientasiya
  - Sedimentasiya
  - Peptizasiya
  - Koaqulyasiya
- 

Sual: Aqreqasiya prosesində çöküntü hissəciklərinin müəyyən qaydada yerləşməsi adlanır? (Çəki: 1)

- Orientasiya
  - Solvatsiya
  - Sedimentasiya
  - Peptizasiya
  - Koaqulyasiya
- 

Sual: pH-indikatorlar hansı təbiətlidir? (Çəki: 1)

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

Sual: Neytrallaşma üsulunda hansı indikatorlardan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- pH-indikatorlardan
  - Adsorbsion indikatorlardan
  - Red-oks indikatorlardan
  - İndikator - reagentlərdən
  - Adsorbsion və red-oks indikatorlardan
-

Sual: Turş mühitdə oksidləşmə reaksiyası üçün nəzərdə tutulan 0,1 n 1 litr məhlulun hazırlanması üçün neçə qram  $KMnO_4$  tələb olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: 2%-li məhlul almaq üçün 500 ml suya neçə ml 10n HCl məhlulu əlavə etmək lazımdır? (Çəki: 1)

- 29 ml
- 38ml
- 17 ml
- 45 ml
- 58 ml

Sual: Qatılığı 2n olan məhlul almaq üçün 300 ml 5n NaOH məhlulu üzərinə neçə ml su əlavə etmək lazımdır? (Çəki: 1)

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

Sual: 2 %-li məhlul almaq üçün 2 litr 1,5%-li HCl məhlulu üzərinə neçə ml 10%-li HCl məhlulu əlavə etmək lazımdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Çökdürmə üsulunda hansı indikatorlar tətbiq olunur? (Çəki: 1)

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

### **Bölmə: 0902**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0902                                |
| Suallardan           | 19                                  |
| Maksimal faiz        | 19                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

Sual: Laboratoriyada butalardan nə məqsədlə istifadə olunur? (Çəki: 1)

- çöküntülərin közərdilməsi üçün
- çöküntülərin yuyulması üçün
- çöküntülərin ayrılması üçün

- çöküntülərin həll edilməsi üçün
  - çöküntülərin filtrlənməsi üçün
- 

Sual:  $Al(OH)_3$  kimi çökdürülən alüminiumun qravimetrik təyində çəki formasını göstərin. (Çəki: 1)

- $Al_2O_3$
  - $Al(OH)_3$
  - $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$
  - Al
  - $AlO_2$
- 

Sual: Turşu-əsas titrlənməsində istifadə olunan indikatorlar hansılardır? I. fenolftalein II. Metiloranj III. erioxrom qara (Çəki: 1)

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

Sual: Kalium xromatın tətbiqinə əsaslanan çökdürmə üsulu necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Mor üsulu hansı indikatorun tətbiqinə əsaslanır? (Çəki: 1)

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

Sual: İndikatorsuz çökdürmə üsulu hansıdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Çökdürmə üsulunda ekvivalent nöqtəsi necə müəyyən edilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Mor üsulunda ekvivalent nöqtəsi necə müəyyən edilir? (Çəki: 1)

- Kalium xromat vasitəsilə
- Dəmir-ammonium zəyi vasitəsilə
- Flüoressein vasitəsilə
- Eozin vasitəsilə

- Qara erioxrom T vasitəsilə
- 

Sual: Mor üsulu ilə ekvivalent nöqtəsini müəyyən etdikdə hansı analitik əlamət müşahidə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: 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 (Çəki: 1)

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

Sual: Kompleksonların analizdə tətbiqini kim və nə vaxt irəli sürmüşdür? (Çəki: 1)

- Şvarsenbax, 1945  
 Çuqayev, 1904  
 İlinski, 1884  
 Verner  
 Kossel, 1936
- 

Sual: Trilon B-nin tərkibindəki -COOH və ya - COONa qrupları metal kationları ilə hansı tip kimyəvi rabitə əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- İon rabitəsi  
 Kovalent rabitə  
 Koordinasion rabitə  
 Hidrogen rabitəsi  
 Metallik rabitə
- 

Sual: Trilon B-nin hansı atomlar qrupu kationlarla koordinasion rabitə əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- Yalnız -N =  
 Yalnız -COOH  
 Yalnız -COONa  
 -COONa və ya -CH2
- 

Sual: Ammonium buferi mühitində qara erioxrom T məhlulu nə rəngdə olur? (Çəki: 1)

- Göy  
 Açıq mavi  
 Qırmızı çaxırı  
 Açıq çəhrayı  
 Rəngsiz
- 

Sual: Ammonium buferi mühitində Trilon B məhlulu nə rəngdə olur? (Çəki: 1)

- Rəngsiz  
 Açıq mavi  
 Qırmızı çaxırı  
 Açıq çəhrayı

Göy

---

Sual: Ammonium buferi mühitində qara erioxrom T-nin metal kationları ilə əmələ gətirdiyi komplekslər nə rəngdə olur? (Çəki: 1)

- Qırmızı çaxırı  
 Açıq mavi  
 Göy  
 Açıq çəhrayı  
 Rəngsiz
- 

Sual: Ammonium buferi mühitində Trilon B-nin metal kationları ilə əmələ gətirdiyi komplekslər nə rəngdə olur? (Çəki: 1)

- Rəngsiz  
 Açıq mavi  
 Göy  
 Açıq çəhrayı  
 Qırmızı çaxırı
- 

Sual: Kompleksonometriyada qara erioxrom T-nin iştirakı ilə Trilon B ilə titrləmə nə vaxt başa çatmış hesab edilir? (Çəki: 1)

- 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  
 Məhlul rəngsizləşəndə
- 

Sual: BaSO<sub>4</sub> çöküntüsü aşağıdakı məhlullardan hansında həll olar? (Çəki: 1)

- Trilon B məhlulunda  
 HCl məhlulunda  
 Xloroformda  
 Suda  
 CH<sub>3</sub>COOH məhlulunda
- 

### **BÖLMƏ: 0903**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0903                                |
| Suallardan           | 24                                  |
| Maksimal faiz        | 24                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

---

Sual: Trilon B metallarla neçə donor akseptor rabitəsi əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- 2  
 3  
 1  
 4  
 5
- 

Sual: Həcm 0,001-0,1 ml, kütlə 0,001-0,01 q-larla ölçüldükdə hansı analiz üsulundan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- mikromeod
  - makrometod
  - yarimmikrometod
  - ultramikrometod
  - yarimmakrometod
- 

Sual: Həcm 10 ml-lərlə, kütlə 0,1 q-dan çox ölçüldükdə hansı analiz üsulundan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- makrometod
  - mikrometod
  - yarimmikrometod
  - ultramikrometod
  - yarimmakrometod
- 

Sual: Bərk nümunə 10mq-50 mq arasında ölçüldükdə hansı analiz üsulundan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- yarimmikrometod
  - makrometod
  - mikrometod
  - ultramikrometod
  - yarimmikrometod
- 

Sual: Mikrokristaloskopik analizdə nə müşahidə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

$CuSO_4 + 4NH_4OH \rightarrow [Cu(NH_3)_4]SO_4 + 4H_2O$  Analitik reaksiyanın növünü göstərin:

- kompleksəmələgəlmə
  - çökmə
  - oksidləşmə-reduksiya
  - həllolma
  - [yeni cavab]
- 

Sual: Damcı analizində nə müşahidə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

$[Ag(NH_3)_2]Cl + 2HNO_3 \rightarrow AgCl + 2NH_4NO_3$  Analitik reaksiyanın növünü göstərin:

I çökmə      II ion mübadilə      III oksidləşmə-reduksiya      IV neytrallaşma



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

Sual: (Çəki: 1)



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

Sual: Kalsium trilon-B ilə təyininə hansı indikatorlardan istifadə edilir? (Çəki: 1)

- erixrom qara
  - metiloranj
  - fenolftalein
  - lakmus
  - alizarin
- 

Sual: Fiksionaldan məhlul hazırlamaq üçün hansı kimyəvi qabdan istifadə olunur? (Çəki: 1)

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

Sual: Suyun codluq vahidini göstərin: (Çəki: 1)

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

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

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

Sual: Aminpolikarbon turşusunun törəmələri həcmi analizin hansı sahəsində daha çox tətbiq edilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Yalnız nəzəri cəhətdən əhəmiyyətli olan titrləmə əyrisi hansıdır? (Çəki: 1)

- 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
  - Göstərilənlərin heç biri
- 

Sual: Zəif əsasla zəif turşunun titrləmə əyrisi nə üçün praktiki əhəmiyyətsiz hesab olunur? (Çəki: 1)

- Əyridə pH sıçrayışı müşahidə olunmur və reaksiyanın sonu aydın görünür
  - Titrləmə əyrisinə əsasən indikator seçmək olur
  - Zəif əsasın az miqdarını təyin etmək olmur
  - Zəif turşunun az miqdarını təyin etmək olmur
  - Artıq miqdar indikator tələb olunur
- 

Sual: Qarşılıqlı təsirdə olan maddələrin ekvivalent miqdarına uyğun gələn titrləmə momenti necə adlanır? (Çəki: 1)

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

Sual: 0,2n məhlul alınması üçün 1,2 litr 0,2120n HCl məhluluna neçə ml su əlavə etmək lazımdır? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

**H<sub>2</sub>S<sub>0</sub><sub>4</sub> məhlulunun titrlənməsinə titri 0,004614 q/ml olan 20 ml NaOH serf olunmuşdur. H<sub>2</sub>S<sub>0</sub><sub>4</sub>-ün qramla miqdarını tapın:**

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

Sual: CaO-ə görə titri 0,005210 q/ml olan 12 ml HCl məhlulu ilə neçə qram CaO-i neytrallaşdırmaq olar? (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)



**reaksiyanın istiqamətini hansı amillərin hər ikisi ilə dəyişmək olar?**

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

Sual: (Çəki: 1)

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

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

Sual: Dəqiq çəkiyə əsasən  $KMnO_4$  məhlulunu nə üçün hazırlamaq olmaz? 1- Manqan (IV) oksidlə çirkləndiyi üçün; 2- Hidrolizə uğradığı üçün; 3- Dissosiasiya etdiyi üçün; 4- Distillə suyunun tərkibində cüzi də olsa qeyri-üzvi maddələr - reduksiyaedicilər olur; 5- Distillə suyunun tərkibində cüzi də olsa üzvi maddələr- reduksiyaedicilər olur; 6- Kompleks əmələ gətirməyə meyilli olur (Çəki: 1)

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

Sual: (Çəki: 1)

**5,2q  $K_2Cr_2O_7$  1 litr mehlulda həll edilmişdir. Mehlulun titrini, normal və molyar qatılığını tapın:**

- 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
- 0,0204 mq/ml 0,456n 0,01862M

### **Bölmə: 1001**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1001                                |
| Suallardan           | 8                                   |
| Maksimal faiz        | 8                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

Sual: (Çəki: 1)

**A+ B $\rightleftharpoons$ C+D** tenliyi üçün tarazlığın termodinamik sabiti ilə qatılıq sabiti arasında asılılığı göstərin:

-

$$K_T = K_C \frac{f_C f_D}{f_A f_B}$$

$$K_C = K_T \left[ \frac{A^a B^b}{C^c D^d} \right]$$

$$K_T = K_C \frac{a_C a_D}{a_A a_B}$$

$$K_T = K_C \cdot f_C f_D$$

$$K_C = K_T \frac{f_C f_D}{f_A f_B}$$

---

Sual: (Çəki: 1)

**Kt<sub>2</sub>An tipli elektrolitin dissosiasiya tenliyi üçün tarazlıq sabitinin formulu hansıdır?**

$$K = \frac{a_{Kt}^2 + a_{An}^{2-}}{a_{Kt,An}}$$

$$K = \frac{a_{Kt,An}}{a_{Kt}^2 + a_{An}^{2-}}$$

$$K = \frac{a_{Kt}^2 + a_{An}^{2-}}{a_{Kt,An}}$$

$$K = \frac{a_{Kt,An} a_{An}^{2-}}{a_{Kt}^2}$$

$$K = \frac{a_{An}^{-a}}{a_{Kt,An}}$$

---

Sual: (Çəki: 1)

**Kt<sub>2</sub>An tipli elektrolitin dissosiasiya tenliyi üçün tarazlıq sabitinin formulu hansıdır?**

$$K = \frac{a_{Kt}^2 + a_{An}^{-2}}{a_{Kt,An}}$$

$$K = \frac{a_{Kt}^2}{a_{Kt,An}}$$

$$K = \frac{a_{Kt}^2 \cdot a_{An}^{2-}}{a_{Kt,An}}$$

$$K = \frac{a_{An}^{-2}}{a_{Kt,An}}$$

---

$$K = \frac{a_{\text{KtAn}_2}}{a_{\text{Kt}^{2+}} \cdot a_{\text{An}^-}^2}$$

---

Sual: (Çəki: 1)

**Pb(OH)<sub>2</sub> I pille üzre dissosiasiya tenliyi üçün tarazlıq sabitinin formulu hansıdır?**

$$K = \frac{[\text{PbOH}^+][\text{OH}^-]}{[\text{Pb(OH)}_2]} \quad \bullet$$

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

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

$$K = \frac{[\text{PbOH}^+]}{[\text{Pb(OH)}]} \quad \bullet$$

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

---

Sual: Pb(OH)<sub>2</sub> II pille üzre dissosiasiya tenliyi üçün tarazlıq sabitinin formulu hansıdır? (Çəki: 1)

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

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

$$K = \frac{[\text{PbOH}^+][\text{OH}^-]}{[\text{Pb(OH)}_2]} \quad \bullet$$

$$K = \frac{[\text{PbOH}^+]}{[\text{Pb(OH)}]} \quad \bullet$$

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

---

Sual: Suyun ion hasili hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

$$K_{\text{su}} = [\text{H}^+][\text{OH}^-] \quad \bullet$$

$$K_{\text{su}} = [\text{H}^+] \quad \bullet$$

$$K_{\text{su}} = K[\text{H}^+] \quad \bullet$$

$$K_{\text{su}} = -\lg[\text{H}^+] \quad \bullet$$

$$K_{\text{su}} = \lg[\text{H}^+][\text{OH}^-] \quad \bullet$$

---

Sual: Zəif turşu və onun qüvvətli əsasla əmələ gətirdiyi duzdan ibarət bufer məhlulun pH-ı hansı formulla

hnsablanır? (Çəki: 1)

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

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

$$\text{pH} = \lg \frac{C_{\text{tur}}}{C_{\text{duz}}}$$

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

Sual: Zəif əsas və onun qüvvətli turşu ilə əmələ gətirdiyi duzdan ibarət bufer məhlulun pH-ı hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

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

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

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

$$\text{pH} = 14 - \text{pK}_{\text{es}}$$

$$\text{pH} = \lg \frac{C_{\text{tur}}}{C_{\text{duz}}}$$

### **BÖLMƏ: 1002**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1002                                |
| Suallardan           | 14                                  |
| Maksimal faiz        | 14                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

Sual: (Çəki: 1)

**Turşu məhlullar  $\text{H}^+$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur?**

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

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

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

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

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

Sual: Əsas məhlullar  $\text{H}^+$  ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

- $[H^+] < 10^{-7}$   
  $[H^+] = 10^{-7}$   
  $[H^+] > 10^{-7}$   
  $[H^+] ? 10^{-7}$   
  $[H^+] ? 10^{-7}$
- 

Sual: Neytral məhlullar OH<sup>-</sup> ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

- $[OH^-] = 10^{-7}$   
  $[OH^-] > 10^{-7}$   
  $[OH^-] < 10^{-7}$   
  $[OH^-] < 10^{-7}$   
  $[OH^-] < 10^{-7}$
- 

Sual: Turşu məhlullar OH<sup>-</sup> ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

- $[OH^-] < 10^{-7}$   
  $[OH^-] > 10^{-7}$   
  $[OH^-] = 10^{-7}$   
  $[OH^-] ? 10^{-7}$   
  $[OH^-] ? 10^{-7}$
- 

Sual: Əsaslı məhlullar OH<sup>-</sup> ionlarının hansı qatılığı ilə xarakterizə olunur? (Çəki: 1)

- $[OH^-] < 10^{-7}$   
  $[OH^-] < 10^{-7}$   
  $[OH^-] > 10^{-7}$   
  $[OH^-] = 10^{-7}$   
  $[OH^-] ? 10^{-7}$
- 

Sual: (Çəki: 1)

$BaCl_2 \cdot 2H_2O$  – da  $Ba^{2+}$  - un qravimetrik təyini zamanı qızarmış çöküntünün (q.ç.) miqdarı nece hesablanır?

- $BaCl_2 \cdot 2H_2O \dots \dots \dots BaSO_4$    
n.ç.  $\dots \dots \dots$  q.ç.  
 $BaCl_2 \cdot 2H_2O \dots \dots \dots BaCl_2$    
n.ç.  $\dots \dots \dots$  q.ç.  
 $BaCl_2 \cdot 2H_2O \dots \dots \dots Ba$    
n.ç.  $\dots \dots \dots$  q.ç.  
 $BaSO_4 \dots \dots \dots BaCl_2 \cdot 2H_2O$    
n.ç.  $\dots \dots \dots$  q.ç.

$BaSO_4$ ..... $BaCl_2$   
n.ç.....q.ç

---

Sual: (Çəki: 1)

$BaCl_2 \cdot 2H_2O$  – da  $Ba^{2+}$  un qravimetrik teyini zamanı qızarmış çöküntüdə Ba miqdarı nece hesablanır?

$BaSO_4$ ..... $Ba$    
q.ç.....X.q

$BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ..... $Ba$    
q.ç.....X.q

$BaCl_2$ ..... $Ba$    
q.ç.....X.q

$BaCl_2$ ..... $Ba$    
n.ç.....q.ç

$BaCl_2$ ..... $Ba$    
n.ç.....q.ç

---

Sual: (Çəki: 1)

$BaCl_2 \cdot 2H_2O$  – da  $Ba^{2+}$  un qravimetrik teyini zamanı bariumun faizlə (nezeri) miqdarı nece hesablanır?

$BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ..... $Ba$    
100.....X

$BaCl_2$ ..... $Ba$    
100.....X

$BaSO_4$ ..... $Ba$    
100.....X

$BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ..... $Ba$    
X.....100

$BaCl_2$ ..... $Ba$    
X.....100

---

Sual: (Çəki: 1)

**Demir - ammonium zeyinde demirin(III) qravimetrik teyini zamanı nümunə çəkisi (n.ç.) nece hesablanır?**

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ..... $2Fe(OH)_3$    
n.ç.....0,2q



|  |       |             |                       |
|--|-------|-------------|-----------------------|
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ | ..... | $Fe(OH)_3$  |                       |
| n.ç  | ..... | 0,2q        |                       |
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ | ..... | $2Fe(OH)_3$ | <input type="radio"/> |
| n.ç  | ..... | 0,2q        |                       |
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ | ..... | $2Fe(OH)_3$ | <input type="radio"/> |
| 0,2  | ..... | n.ç         |                       |
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ | ..... | $2Fe(OH)_3$ | <input type="radio"/> |
| 0,2  | ..... | n.ç         |                       |

Sual: (Çəki: 1)

**Demir-ammonium zeyinde demirin (III) qravimetrik teyini zamanı çökdürücü maddə miqdarı nece hesablanır ?**

|  |       |           |                                  |
|--|-------|-----------|----------------------------------|
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ | ..... | $6NH_3$   | <input checked="" type="radio"/> |
| n.ç  | ..... | X         |                                  |
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ | ..... | $6NH_4OH$ | <input type="radio"/>            |
| n.ç  | ..... | X         |                                  |
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ | ..... | $6NH_3$   | <input type="radio"/>            |
| n.ç  | ..... | X         |                                  |
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ | ..... | $6NH_3$   | <input type="radio"/>            |
| X  | ..... | n.ç.e     |                                  |
| $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ | ..... | $6NH_4OH$ | <input type="radio"/>            |
| n.ç  | ..... | X         |                                  |

Sual: (Çəki: 1)

**Demir-ammonium zeyinde demirin (III) qravimetrik teyini zamanı nitrat turşusuna serf olunan ammonyakın miqdarı nece hesablanır ?**

|                             |       |                             |                                  |
|-----------------------------|-------|-----------------------------|----------------------------------|
| $HNO_3$                     | ..... | $NH_3$                      | <input checked="" type="radio"/> |
| $V_{HNO_3} \cdot P_{HNO_3}$ | ..... | $x_2$                       |                                  |
| $HNO_3$                     | ..... | $NH_4OH$                    | <input type="radio"/>            |
| $V_{HNO_3} \cdot P_{HNO_3}$ | ..... | $x_2$                       |                                  |
| $HNO_3$                     | ..... | $2NH_3$                     | <input type="radio"/>            |
| $V_{HNO_3} \cdot P_{HNO_3}$ | ..... | $x_2$                       |                                  |
| $HNO_3$                     | ..... | $2NH_4OH$                   | <input type="radio"/>            |
| $V_{HNO_3} \cdot P_{HNO_3}$ | ..... | $x_2$                       |                                  |
| $HNO_3$                     | ..... | $NH_3$                      | <input type="radio"/>            |
| $x_2$                       | ..... | $V_{HNO_3} \cdot P_{HNO_3}$ |                                  |

Sual: (Çəki: 1)

**Demir - ammonium zeyinde demirin(III) qravimetrik teyini zamanı çeki formasına esasən hesablamə hansı tenasübe göre aparılır?**

- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ..... $Fe_2OH_3$
- n.ç.....q.ç
- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ..... $2Fe$
- n.ç.....q.ç
- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ..... $2FeO$
- n.ç.....q.ç
- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ..... $Fe_2O_3$
- n.ç.....q.ç
- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ..... $FeO$
- q.ç.....n.ç
- 

Sual: (Çəki: 1)

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

- $Fe_2O_3$ ..... $2Fe$
- q.ç.....X
- $Fe_2O_3$ ..... $2Fe$
- n.ç.....X
- $Fe_2O_3$ ..... $2Fe$
- q.ç.....X
- $Fe_2(SO_4)_3$ ..... $2Fe$
- q.ç.....X
- $Fe_2(SO_4)_3$ ..... $Fe$
- n.ç.....X
- 

Sual: (Çəki: 1)

**Demir - ammonium zeyinde demirin (III) nezeri faizle miqdarı hansı tenasübe hesablanır?**

- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ..... $2Fe$
- 100.....x
- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ..... $2Fe$
- 100.....x
- $Fe_2(SO_4)_3$ ..... $2Fe$
- 100.....x
- $Fe_2(OH)_3$ ..... $2Fe$
- 100.....x



**BÖLMƏ: 1003**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1003                                |
| Suallardan           | 6                                   |
| Maksimal faiz        | 6                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

Sual: Qüvvətli əsas qüvvətli turşu ilə titrəndikdə titrəmədən əvvəl məhlulun pH-ı hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

- $pH = 14 + \lg C_{KOH}$
- $pH = 14 - \lg C_{HAN}$
- $pH = 14 + \lg C_{HAN}$
- $pH = 14 - \lg C_{HAN \cdot I}$
- $pH = 14 - \lg C_{KOH}$

Sual: Qüvvətli əsas qüvvətli turşu ilə titrəndikdə ekvivalent nöqtəsindən sonra məhlulun pH-ı hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

- $pH = -\lg C_{HAN}$
- $pH = 14 - \lg C_{HAN}$
- $pH = 14 - \lg C_{KOH}$
- $pH = 14 + \lg C_{KOH}$
- $pH = 14 - \lg C_{HAN \cdot I}$

Sual: Permanınatometrik üsulla Mor duzunda dəmirin (II) miqdarını tapmaq üçün hansı tənəsübdən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- $FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O \dots\dots\dots Fe$
- $V_{Mord} \cdot T_{Mord} \dots\dots\dots xq Fe$
- $FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O \dots\dots\dots Fe$
- $V_{Mord} \cdot T_{Mord} \dots\dots\dots xq Fe$
- $FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O \dots\dots\dots Fe$
- $V_{Mord} \cdot T_{Mord} \dots\dots\dots xq Fe$
- $FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O \dots\dots\dots Fe$
- $xq Fe \dots\dots\dots V_{Mord} \cdot T_{Mord}$
- $FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O \dots\dots\dots Fe$
- $xq Fe \dots\dots\dots V_{Mord} \cdot T_{Mord}$

Sual: Permanınatometrik üsulla Mor duzunda dəmirin (II) miqdarını tapmaq üçün hansı formuldən istifadə olunur? (Çəki: 1)

$$x = \frac{Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O}$$

$$x = \frac{Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O}$$

$$x = \frac{Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O}$$

$$x = \frac{2Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O}$$

$$x = \frac{5Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O}$$

Sual: İşçi məhlulu qələvi olan həcmi analiz üsulu necə adlanır? (Çəki: 1)

- Alkalimetriya
- Asidimetriya
- Oksidimetriya
- Kompleksonometriya
- Titrimetriya

Sual: İşçi məhlulu turşu olan həcmi analiz üsulu necə adlanır? (Çəki: 1)

- Asidimetriya
- Alkalimetriya
- Oksidimetriya
- Kompleksonometriya
- Titrimetriya

### **BÖLMƏ: 1101**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1101                                |
| Suallardan           | 5                                   |
| Maksimal faiz        | 5                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 1 %                                 |

Sual: Titrimetrik analiz nəyə əsaslanır (Çəki: 1)

- reaksiyaya sərf olunan işçi məhlulun həcmnin ölçülməsinə
- reaksiya nəticəsində alınan maddə məhlunun həcmnin ölçülməsinə
- reaksiyaya giren maddələrin kütlələrinin ölçülməsi
- reaksiya nəticəsində alınan maddələrinin kütləsinin ölçülməsi
- reaksiyaya giren maddələrin kütlə və həcmliyinin ölçülməsi

Sual: Titrimetrik analiz nəticələrinin hesablanması hansı qanuna əsaslanır (Çəki: 1)

- kütlələrin təsiri qanununa
- tərkibin sabitliyi qanununa
- maddə kütlələrinin saxlanması qanununa
- həcmi nisbət qanununa
- ekvivalentlər qanununa

Sual: Faizli qatılıq nəyə deyilir (Çəki: 1)

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

Sual: Aşağıdakı tələblərdən hansı standart maddələrə aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: Analitik hasil nədir? (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 1102**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1102                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Molyar qatılıq nəyə deyilir? (Sürət 23.10.2014 14:50:16) (Çəki: 1)

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

Sual: Normal qatılıq nəyə deyilir? (Sürət 23.10.2014 14:50:50) (Çəki: 1)

- 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 1litrində həll olmuş maddənin qram-ekvivalentinin miqdarına
- məhlulun 1litrində həll olmuş maddənin qram mollarının miqdarına

Sual: 24%-li məhlulun ümumi kütləsi 300q-dır. Məhlulda neçə qram maddə olub? (Sürət 23.10.2014 14:51:10) (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 1103**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1103                                |
| Suallardan           | 4                                   |
| Maksimal faiz        | 4                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Natrium tiosulfatın kalium bixromatla titrlənməsində hansı titrləmə üsulundan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- Dolayı titrləmə üsulundan
- Birbaşa titrləmə üsulundan
- Əks titrləmə üsulundan
- Birbaşa və dolayı titrləmə üsullarından
- Dolayı və əks titrləmə üsullarından

Sual: Titri 0,003512 q/ml olan 12 ml HCl məhlulu ilə neçə qram CaO-i neytrallaşdırmaq olar? (Çəki: 1)

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

Sual: Titri 0,005122 q/ml olan sulfat turşusu məhlulunun normal və molyar qatılıqlarını hesablayın (Çəki: 1)

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

Sual:  $KMnO_4$  -in oksalat məhlulu ilə titrlənməsi nə üçün  $70-80^\circ S$ -də aparılır? (Çəki: 1)

- Soyuq şəraitdə reaksiya sürəti çox aşağı olur
- Soyuq şəraitdə reaksiya sürəti çox aşağı olur
- Soyuq şəraitdə oksalat məhlulu hidroliz edir
- Soyuq şəraitdə permanqanat məhlulu hidroliz edir
- Soyuq şəraitdə permanqanat məhlulu çöküntü əmələ gətirir

### **BÖLMƏ: 1201**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1201                                |
| Suallardan           | 4                                   |
| Maksimal faiz        | 4                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: 2%-li HCl məhlulunun normal qatılığını hesablayın: ( $d=1,00$  q/sm<sup>3</sup>) (Çəki: 1)

- 1,25
- 0,98
- 2,04

- 0,54  
 0,78

Sual: 4%-li HCl məhlulunun molyar qatılığını hesablamalı: ( $d=1,02 \text{ q/sm}^3$ ) (Çəki: 1)

- 0,034  
 0,012  
 0,201  
 0,056  
 1,12

Sual: Ammonium buferi mühitində qara erixrom T məhlulu nə rəngdə olur? (Çəki: 1)

- qırmızı-caxırı  
 acıq-mavi  
 göy  
 rəngsiz  
 cəhrayı

Sual: Sıxlığı 1,29 olan 10 n H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> məhlulunun faizlə qatılığını tapın: (Çəki: 1)

- 38  
 19  
 76  
 24  
 46

### **BÖLMƏ: 1202**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1202                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Sıxlığı 1,19 və çəki %-i 38,32 olan HCl məhlulunun normal qatılığını tapın (Çəki: 1)

- 12.5  
 6.25  
 10.8  
 4.52  
 3,12

Sual: 1 litr 0,25 n məhlul hazırlamaq üçün 8n NaOH məhlulundan neçə millilitr götürmək lazımdır? (Çəki: 1)

- 31  
 12  
 18  
 90  
 45

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

- 166

- 124
- 186
- 390
- 145

---

**BÖLMƏ: 1203**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1203                                |
| Suallardan           | 4                                   |
| Maksimal faiz        | 4                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: (Çəki: 1)

**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> mehlulunun titrlənməsinə titri 0,004614 q/ml olan 20 ml NaOH serf olunmuşdur. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-ün qramla miqdarını tapın:**

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

Sual: (Çəki: 1)

**5,2q K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> 1 litr mehlulda həll edilmişdir. Mehlulun titrini, normal və molyar qatılığını tapın:**

- 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
- 0,0204 mq/ml 0,456n 0,01862M

Sual: CaO-ə görə titri 0,005210 q/ml olan 12 ml HCl mehlulu ilə neçə qram CaO-i neytrallaşdırmaq olar? (Çəki: 1)

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

Sual: 400ml mehlulda 4,9 q. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> həll edilmişdir. Mehlulun normal və molyar qatılığını tapın (Çəki: 1)

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

---

**BÖLMƏ: 1301**

|    |      |
|----|------|
| Ad | 1301 |
|----|------|



|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Suallardan           | 4                                   |
| Maksimal faiz        | 4                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Aşağıdakılardan hansı titrimetric analiz metodlarına aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: İşçi turşu məhlunun titrini müəyyənləşdirmək üçün ilkin maddə olaraq hansı maddədən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- boraks
- oksalat turşusu
- natrium-hidroksid
- xlorid turşusu
- sulfat turşusu

Sual: Neytrallaşma üsulunda işçi məhlul olaraq hansı maddələrin məhlullarından istifadə edilir? I. NaOH II. KCL III. HCL IV. KOH (Çəki: 1)

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

Sual: KOH:H<sub>2</sub>O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın.

Mr(KOH)=56q, Mr(H<sub>2</sub>O)=18q (Çəki: 1)

- 14
- 28
- 7
- 32
- 34

### **Bölmə: 1302**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1302                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Maddə miqdarının rəngin intesivliyinə görə təyininə əsaslanan metod necə adlanır? (Çəki: 1)

- kalorimetriya
- titrimetriya
- qravimetriya
- asidimetriya

alkalimetriya

---

Sual: Maddə miqdarının bulantısının intensivliyinə görə təyininə əsaslanan metod necə adlanır? (Çəki: 1)

- nefelometriya
  - kalorimetriya
  - qravimetriya
  - asidimetriya
  - alkalimetriya
- 

Sual: İndikatorun rənginin kəskin dəyişməsi baş verən pH – in qiyməti necə adlanır? (Çəki: 1)

- titrləmə göstəricisi
  - ekvivalent nöqtəsi
  - neytrallaşma nöqtəsi
  - titrləmənin sonu
  - indikatorun rəngdəyişmə intervalı
- 

### **Bölmə: 1303**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1303                                |
| Suallardan           | 6                                   |
| Maksimal faiz        | 6                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

---

Sual: Mor metodu ilə xlorid ionun təyində işçi məhlul olaraq hansı maddədən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- AgNO<sub>3</sub>
  - KCN
  - KSCN
  - NaOH
  - HCL
- 

Sual: Mor metodu ilə xlorid ionun təyində işçi məhlul olaraq hansı maddədən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>
  - Mor duzu
  - KCN
  - sarıqan duzu
  - sarıqan duzu
- 

Sual: İndikator rənginin dəyişməsinə uyğun gələn pH sahəsi necə adlanır? (Sürət 23.10.2014 16:18:09) (Çəki: 1)

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

Sual:  $pH = pK \pm 1$  formulu ilə hansı kəmiyyət hesablanır (Çəki: 1)

- İndikatorun rəngdəyişmə intervalı
- İndikator göstəricisi
- Titr göstəricisi

- Ekvivalent nöqtəsi
- Titrələmənin son nöqtəsi

Sual: Reagent indikatorlar və adsorbsion indikatorlar hansı analiz üsulunda tətbiq edilir? (Çəki: 1)

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

Sual: Reagent indikatorları göstərin: 1- Kalium xromat; 2- Qara erioxrom T; 3- Mureksid; 4- Difenilamin; 5- Demir-ammonium zəyi; 6- Eozin; 7- Flüoressein (Çəki: 1)

- 1,5
- 1,3,5
- 2, 4, 6, 7
- 1.3,4,6
- 2,3

### **BÖLMƏ: 1401**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1401                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Xromatoqrafik metod nəyə əsaslanır? (Çəki: 1)

- absorbsiyaya
- həllolma
- çökməyə
- qaynama temperaturuna
- sublimasiyaya

Sual: Əməliyyat zamanı havanın temperaturunun, nəmliyinin və nümunə çəkisinin miqdarının dəyişməsi nəticəsində ortaya çıxan səhvlər neyə adlanır? (Çəki: 1)

- təsadüfi səhvlər
- metodik səhvlər
- kobud səhvlər
- fərdi səhvlər
- sistematik səhvlər

Sual: Argentometriya nədir? (Çəki: 1)

- 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
- Gümüş-halogenid duzlarının təyininə əsaslanan oksidimetriya üsulu

### **BÖLMƏ: 1402**

|    |      |
|----|------|
| Ad | 1402 |
|----|------|

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Suallardan           | 4                                   |
| Maksimal faiz        | 4                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Yodometrik üsulla oksidləşdiricilərin təyininə hansı titrləmə üsulundan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- Dolay titrləmə üsulu ilə
- Əks titrləmə üsulu ilə
- Birbaşa titrləmə üsulu ilə
- Dolay və əks titrləmə üsulları ilə
- Birbaşa və əks titrləmə üsulları ilə

Sual: Yodometriyada tətbiq edilən nişastanı oksidləşmə-reduksiya indikatoru hesab etmək olarmı? (Çəki: 1)

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

Sual: 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 uçucu maddə olduğu üçün 5- Temperatur artdıqda nişastanın həssaslığı azaldığı üçün (Çəki: 1)

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

Sual: Oksirləşdiricilərin yodometrik titrlənməsində reaksiyanın sona qədər getməsi üçün hansı şərtə əməl olunmalıdır (Çəki: 1)

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

### **Bölmə: 1403**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1403                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Təcrübədə çökdürücünün miqdarı nəzəri hesablanmışa görə nə qədər artıq götürülməlidir? (Çəki: 1)

- 2 dəfə çox
- 10,5 dəfə çox

- 10 dəfə çox
- 3 dəfə çox
- 4 dəfə çox

Sual: Permanınometriya hansı analiz metoduna aiddir? (Çəki: 1)

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

Sual: Çökdürmə üsulunda tətbiq edilən kalium xromat hansı indikatorlara aiddir? (Çəki: 1)

- Reagent indikatorlara
- Adsorbsion indikatorlara
- pH-indikatorlara
- Kompleksonometriya indikatorlarma
- Oksidimetriya indikatorlarma

### **BÖLMƏ: 1501**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1501                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Qravimetrik analiz hansı üsullarla yerinə yetirilir (Çəki: 1)

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

Sual: Qravimetrik analizin əməliyyatları hansı ardıcılıqla yerinə yetirilir I çöküntünün qurudulması və közərdilməsi II filtrləmə və çöküntünün yuyulması III şökdürmə (Çəki: 1)

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

Sual: Bariyumun bariyum-sulfat şəklində qravimetrik təyini üçün analitik hasili hesablayın.

$M_r(\text{BaSO}_4)=233,4$ ,  $A_r(\text{Ba})=137$  (Çəki: 1)

- 0,5869
- 0,8581
- 1,7036
- 0,2493
- 1,1634

### **BÖLMƏ: 1502**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Qravimetrik analizin əsasını hansı qanunlar təşkil edir? (Çəki: 1)

- tərkibin sabitliyi və ekvivalentlər qanunları
- ) tərkibin sabitliyi, kütlələrin itməməsi, ekvivalentlər və kütlələrin təsiri qanunları
- tərkibin sabitliyi və kütlələrin itməməsi qanunları
- ekvivalentlər və kütlələrin təsiri qanunları
- tərkibin sabitliyi, kütlələrin itməməsi və kütlələrin təsiri qanunları

Sual: Analizin mütləq xətası nəyə deyilir? (Çəki: 1)

- a) analiz nəticəsinin nəzəri qiymətinin təcrübi qiymətinə olan nisbətində
- b) analizin nəzəri və təcrübi nəticələrinin fərqinə
- c) analiz nəticəsinin təcrübi qiymətinin nəzəri qiymətinə olan nisbətində
- analizin təcrübi və nəzəri nəticələrinin fərqinə
- ) nisbi xətanın təcrübi nəticəyə olan nisbətində

Sual: Analizin nisbi xətası nəyə deyilir? (Çəki: 1)

- nəzəri və təcrübi nəticələr nisbətində 100%-ə vurma hasilinə
- analizin təcrübi və nəzəri nəticələrinin hasilinə
- analizin təcrübi və nəzəri nəticələrinin fərqinə
- təcrübi və nəzəri nəticələr nisbətində 100%-ə vurma hasilinə
- mütləq xətanın nəzəri nəticəyə nisbətində 100%-ə vurma hasilinə

### **BÖLMƏ: 1503**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 1503                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Üçvalentli dəmirin qravimetrik təyininə çəki forması hansıdır? (Çəki: 1)

- Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- Fe(OH)<sub>3</sub>
- Fe(OH)<sub>2</sub>
- FeO
- Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

Sual: Dəmiri (III) qravimetrik təyininə çökmə formasını göstərin. (Çəki: 1)

- Fe(OH)<sub>3</sub>
- Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- Fe(OH)<sub>2</sub>
- FeO
- Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

Sual: Qravimetrik analizdə kristal çöküntü alındıqda kütləsi nə qədər olmalıdır? (Çəki: 1)

- ~0,5 q
- 0,1-0,2 q
- 0,2 – 0,3 q
- 0,1-0,5 q
- $\geq 0,5$  q

---

**Bölmə: 0702**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0702                                |
| Suallardan           | 12                                  |
| Maksimal faiz        | 12                                  |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual:  $\text{AgCl}_3$ -li məhlula  $\text{AgNO}_3$  əlavə etdikdə onun həllolması necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{Al}(\text{OH})_3$ -li məhlula  $\text{AlCl}_3$  əlavə etdikdə onun həllolması necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual:  $\text{AlCl}_3$ -li məhlula  $\text{KNO}_3$  əlavə etdikdə onun həllolması necə dəyişir? (Çəki: 1)

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

Sual: Analitik əlamətə aid deyil: (Çəki: 1)

- turşu və əsasların alınması
- rəngli birləşmənin alınması
- xarakterik qoxuya malik qazın ayrılması
- müxtəlif rəngli çöküntünün alınması
- rəngli kompleks birləşmənin alınması

Sual: Analitik əlamətə aiddir: (Çəki: 1)

- ağ rəngli çöküntünün alınması
  - kompleks birləşmənin alınması
  - duzların alınması
  - turşu və əsasların alınması
  - oksidlərin alınması
-

Sual: BaSO<sub>4</sub> çöküntüsünün tam yuyulması nə ilə yoxlanılır? (Çəki: 1)

- 0,1n KNO<sub>3</sub> ilə
  - 0,1n HNO<sub>3</sub> ilə
  - 0,1n H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ilə
  - 0,1n K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> ilə
  - 0,1n HCl ilə
- 

Sual: Eyni molyar qatılığa malik hansı maddə məhlulunun pH-ı azdır? (Çəki: 1)

- HNO<sub>3</sub>
  - HNO<sub>2</sub>
  - KNO<sub>3</sub>
  - KNO<sub>2</sub>
  - H<sub>2</sub>S
- 

Sual: Hansı analiz üsulları saat şüşəsində yerinə yetirilə bilər? I Mikrokristalloskopik II Damcı III katalitik IV Yarımimikrokimyəvi (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı analiz üsulları sınaq şüşəsində yerinə yetirilə bilər? I Mikrokristalloskopik II Damcı III katalitik IV Yarımimikrokimyəvi (Çəki: 1)

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

Sual: Hansı maddələrin alınması ilə məhlulda kimyəvi reaksiyalar axıra qədər gedir? I zəif elektrodlar II davamlı komplekslər III çətin həll olan çöküntülər IV qazlar (Çəki: 1)

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

Sual: Hidrogen göstəricisi ilə hidroksil göstəricisi arasındakı glaqə hansı asılılıqla ifadə olunur? (Çəki: 1)

- pH + pOH=14
  - pH + pOH=10<sup>-14</sup>
  - pH + pOH=7
  - pH + pOH=10<sup>-7</sup>
  - pH + pOH=10
- 

Sual: Hidrogen ionlarının qatılığı 10 dəfə azaldıqda pH necə dəyişər? (Çəki: 1)

- 1 vahid artar
- 1 vahid azalar
- 10 vahid azalar
- 10 vahid artıq



2 vahid artar

**Bölmə: 0502**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0502                                |
| Suallardan           | 5                                   |
| Maksimal faiz        | 5                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Asetat bufer məhlulunun pH-ı hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

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

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

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

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

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

Sual: Ammonium bufer məhlulunun pH-ı hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

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

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

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

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

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

Sual:  $\text{pH} = \text{pK} - \lg \frac{C_{\text{H}^+}}{C_{\text{K}^+} + C_{\text{An}}}$  tənliyi ilə hansı bufer məhlulun pH-ı hesablanır? (Çəki: 1)

- Zəif əsas və onun duzundan ibarət məhlullar
- Zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət məhlullar
- Zəif turşu və onun duzundan ibarət məhlullar
- Qüvvətli turşu məhlulları
- Qüvvətli əsas məhlulları

Sual: Bufer məhlulları göstərin: 1.  $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$  2. Qatı  $\text{HCl}$  məhlulu 3.  $\text{NaOH} + \text{NaCl}$  4.  $\text{NaOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$  5.  $\text{NH}_4\text{OH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$  (Çəki: 1)

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

Sual: Bufer tutumunun ədədi qiyməti hansı formulla hesablanır? (Çəki: 1)

- $P = \Delta C / \Delta pH$
- $P = \pm \Delta C / \Delta pH$
- $P = -\pm \Delta C / \Delta pH$
- $P = \pm C / \Delta pH$
- $P = \pm \Delta C / pH$

---

**Bölmə: 0503**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0503                                |
| Suallardan           | 5                                   |
| Maksimal faiz        | 5                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Komponentlərin hansı qatılıqlar nisbətində bufer tutumu maksimum qiymət alır? (Çəki: 1)

- 1:5
- 1:2
- 2:1
- 1:1
- 5:1

Sual: Bufer məhlulların pH-nı sabit saxlamaq xassəsi nəyə əsaslanır? (Çəki: 1)

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

Sual: Bufer təsirə malik olmayan məhlulları göstərin: 1.  $CH_3COOH + CH_3COONa$  2. Qatı  $HCl$  məhlulu 3.  $NaOH + NaCl$  4.  $NaOH + Na_2CO_3$  5.  $NH_4OH + NH_4Cl$  6.  $Na_2HPO_4 + NaH_2PO_4$  (Çəki: 1)

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

Sual: .  $pH = 14 - pK + OH + \lg \frac{CK + OH}{CK + An}$  formulu ilə hansı bufer məhlulun pH-ı hesablanır? (Çəki: 1)

- A) Zəif əsas və qüvvətli turşudan ibarət məhlullar
- B) Zəif turşu və onun duzundan ibarət məhlullar
- Zəif əsas və onun duzundan ibarət məhlullar
- Qüvvətli turşu məhlulları
- Qüvvətli əsas məhlulları

Sual: Bufer tutumu nəyə deyilir. (Çəki: 1)

- Məhlulun pH-nı bir vahid dəyişmək üçün əlavə edilən qüvvətli turşu və ya qələvinin miqdarı ilə
- B) Məhlulun pH-ı bir vahid dəyişmək üçün əlavə edilən qüvvətli turşunun miqdarı ilə
- C) Məhlulun pH-ı bir vahid dəyişmək üçün əlavə edilən qələvinin miqdarı ilə
- D) Məhlulun pH-ı dəyişmək üçün əlavə edilən qüvvətli turşunun miqdarı ilə
- E) Məhlulun pH-ı bir vahid azaldmaq üçün əlavə edilən qüvvətli turşu və ya qələvinin miqdarı ilə

**Bölmə: 0601**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0601                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Çətin həll olan maddə ionlarının molyar qatılıqları hasili həllolma hasilindən böyük olduqda hansı proses baş verir? (Çəki: 1)

- məhlul ifrat doyub, çökmə baş verir
- məhlul doyub, dinamik tarazlıqdadır
- məhlul doymayıb, dinamik tarazlıqdadır
- məhlul doymayıb, həllolma gedir
- məhlul ifrat doyub, dinamik tarazlıqdadır

Sual: Çətin həll olan maddə ionlarının molyar qatılıqları hasili həllolma hasilindən böyük olduqda hansı proses baş verir? (Çəki: 1)

- məhlul ifrat doyub, çökmə baş verir
- məhlul doyub, dinamik tarazlıqdadır
- məhlul doymayıb, dinamik tarazlıqdadır
- məhlul doymayıb, həllolma gedir
- məhlul ifrat doyub, dinamik tarazlıqdadır

Sual: Çökməyə hansı amillər təsir göstərir? I məhlulun qatılığı II çökdürücünün miqdarı III eyniadlı ionun təsiri IV temperaturun təsiri (Çəki: 1)

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

**Bölmə: 0602**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0602                                |
| Suallardan           | 6                                   |
| Maksimal faiz        | 6                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Çöküntü həll etmək üçün hansı mülahizə səhvdir? (Çəki: 1)

- 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
- çöküntünü qızdırmaq lazımdır

Sual: Çətin həll olan maddə ionlarının molyar qatılıqları hasili həllolma hasilindən kiçik olduqda, hansı

proses baş verir? (Çəki: 1)

- a) məhlul doyub, həllolma gedir
- məhlul doymayıb, həllolma gedir
- ) məhlul doyub, dinamik tarazlıqdır
- məhlul doyub, çökmə baş verir
- məhlul doymayıb, dinamik tarazlıqdır

Sual: Çöküntünün məhlula verdiyi ionlardan biri zəif dissosiasiya edən birləşmə əmələ gətirdikdə nə baş verir? (Çəki: 1)

- yeni çökmə baş verir
- çöküntü həll olur
- doymuş hala keçir
- çöküntü parçalanır
- kolloid hala keçir

Sual: Çətin həll olan birləşmənin həllolma hasili hansı amillərdən asılıdır? (Çəki: 1)

- maddənin təbiətindən və temperaturdan
- yalnız maddənin təbiətindən
- yalnız temperaturdan
- maddənin təbiətindən və qatılığından
- qatılıqdan və temperaturdan

Sual: Eyni adlı ionların təsiri ilə çətin həll olan maddənin çökməsi və həllolması necə dəyişir? Çökmə , Həllolma (Çəki: 1)

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

Sual: Duz effekti nəticəsində çökmə və həllolma necə dəyişir? Çökmə, Həllolma (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 0603**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0603                                |
| Suallardan           | 6                                   |
| Maksimal faiz        | 6                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Çöküntünün həll olmasını necə azaltmaq olar? (Çəki: 1)

- Artıq çökdürücünün təsiri
- Kənar ionlar daxil etməklə
- Qüvvətli elektrolit məhlulu əlavə etməklə
- Məhlulu qızdırmaqla
- Məhlulu durulaşdırmaqla

Sual: Tam çökməyə hansı amillər təsir edir? (Çəki: 1)

- Çökdürücünün miqdarı, məhlulun pH-ı, çökdürülən maddənin həll olması
- Çökdürücünün miqdarı
- Məhlulun pH-ı
- Çökdürücünün miqdarı və məhlulun pH-ı
- Çökdürülən maddənin həll olması

Sual: Çətin həll olan birləşmənin həllolma hasilini hansı amillərdən asılıdır? (Çəki: 1)

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

Sual: Am Bn elektrolit üçün həllolma hasilini necə ifadə olunur? (Çəki: 1)

- $hh=[A]^n[B]^m$
- $hh=[A] [B]$
- $hh=[A+m]^m \cdot [B-n]^n$
- $hh=m[A+n] \cdot n \cdot [B-m]^n$
- $hh=[A+n]^m \cdot [B-m]^n$

Sual:  $Ca_3(PO_4)_2$  çöküntüsü üçün həllolma hasilinin formulunu göstərin: (Çəki: 1)

- $HH Ca_3(PO_4)_2 = 3[Ca^{2+}] \cdot [PO_4^{3-}]$
- $HH Ca_3(PO_4)_2 = [Ca^{2+}]^2 \cdot [PO_4^{3-}]^3$
- $HH Ca_3(PO_4)_2 = 2[Ca^{2+}]^2 \cdot 3[PO_4^{3-}]^3$
- $HH Ca_3(PO_4)_2 = 3[Ca^{2+}]^3 \cdot 2[PO_4^{3-}]^2$
- $HH Ca_3(PO_4)_2 = [Ca^{2+}]^3 \cdot [PO_4^{3-}]^2$

Sual: Tam çökmə əldə etmək üçün çökdürücü maddə məhlulunun həcmi nə qədər olmalıdır? (Çəki: 1)

- Nəzəri hesablanmış miqdardan 1,5 dəfə artıq
- Nəzəri hesablanmış miqdardan 2 dəfə artıq
- Nəzəri hesablanmış miqdarda
- Nəzəri hesablanmış miqdardan 1,5 ml artıq
- Nəzəri hesablanmış miqdardan 2 ml artıq

### **BÖLMƏ: 0501**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0501                                |
| Suallardan           | 3                                   |
| Maksimal faiz        | 3                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

Sual: Hansı məhlullar bufer təsire malikdir? 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 (Çəki: 1)

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

1,3,4

---

Sual: Hansı məhlullara bufer məhlullar deyilir? (Çəki: 1)

- 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
  - Reaksiyanın sona qədər getməsinə təmin etsin
- 

Sual: Hidrogen ionlarının qatılığı 10 dəfə azaldıqda pH necə dəyişir? (Çəki: 1)

- 10 vahid azalır
  - 2 vahid artır
  - 2 vahid azalır
  - 1 vahid azalır
  - 1 vahid artır
- 

### **Bölmə: 0403**

|                      |                                     |
|----------------------|-------------------------------------|
| Ad                   | 0403                                |
| Suallardan           | 7                                   |
| Maksimal faiz        | 7                                   |
| Sualları qarışdırmaq | <input checked="" type="checkbox"/> |
| Suallar təqdim etmək | 100 %                               |

---

Sual: 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 60q. suda neçə qram duz həll etmək lazımdır? (Çəki: 1)

- 15
  - 25
  - 18
  - 30
  - 40
- 

Sual: 200q. 20%-li, 200q. 60%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul əmələ gələr? (Çəki: 1)

- 40
  - 45
  - 55
  - 15
  - 66
- 

Sual: 300q. 20%-li məhlulun üzərinə 20q. duz əlavə etdikdə neçə faizli məhlul alınar? (Çəki: 1)

- 25
  - 30
  - 40
  - 45
  - 50
- 

Sual: 500q. 20%-li, 300q. 30%-li və 400q. 40%-li məhlulları qarışdırdıqda neçə faizli məhlul alınar? (Çəki: 1)

- 18
- 29
- 35

- 45
  - 50
- 

Sual: 50q. 10%-li və 60q. 20%-li məhlulu qarışdırıldıqda alınan məhlulun faizlə qatılığı nə qədər olar? (Çəki: 1)

- 12
  - 14
  - 18
  - 19
  - 15
- 

Sual: Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleinin rəngi dəyişir? (Çəki: 1)

- CaCl<sub>2</sub>
  - Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>
  - NH<sub>4</sub>Cl
  - Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
  - CH<sub>3</sub>COONa
- 

Sual: Hansı duzun hidrolizi zamanı əsası duz alınır? (Çəki: 1)

- NaNO<sub>3</sub>
  - NaCl
  - Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
  - ZnCl<sub>2</sub>
  - NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>
- 

