

**TEST: 1314#02#Y14#01 KƏSR (QIYABI) 500**

Test	1314#02#Y14#01 kəsr (qiyabi) 500
Fənn	1314 - Kimya II
Təsviri	[Təsviri]
Müəllif	Quliyeva Y.
Testlərin vaxtı	80 dəqiqə
Suala vaxt	0 Saniyə
Növ	İmtahan
Maksimal faiz	500
Keçid balı	160 (32 %)
Suallardan	500
Bölmələr	49
Bölmələri qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Köçürməyə qadağa	<input checked="" type="checkbox"/>
Ancaq irəli	<input type="checkbox"/>
Son variant	<input checked="" type="checkbox"/>

**BÖLMƏ: 0102**

Ad	0102
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Из указанных веществ какие относятся к ароматическим соединениям? (Çəki: 1)

- анилин, нафталин
- анилин, спирт
- бензол, этан
- ацетилен, дивинил
- бензол, циклогексан

Sual: Укажите ряд гетероциклических соединения: (Çəki: 1)

- фуран, пиррол, циклогексан
- пиридин, фуран, пиррол
- пиридин, циклобутан, бутан
- этилен, бутен-2, бензол
- пиррол, бензол, аминокислота

Sual: В каком ряду нет неорганических соединений? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_4, \text{H}_2\text{S}, \text{CH}_3\text{-O-CH}_3$
- $\text{C}_2\text{H}_6, \text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_3, \text{C}_6\text{H}_6$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}, \text{C}_6\text{H}_6, \text{NH}_3$
- $\text{C}_2\text{H}_4, \text{CO}_2, \text{HCOOH}$
- $\text{C}_2\text{H}_6, \text{CH}_3\text{COOH}, \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

Sual: В каком году и кем был нанесен серьезный удар по теории витализму? (Çəki: 1)

- 1828 г и Велером
- 1827 г и Бутлеров

- 1832 г и Зинин
  - 1848 г и Колбе
  - 1854 г и Бертло
- 

Sual: Впервые Велер какое вещество синтезировал из неорганических веществ? (Ҷаќи: 1)

- уксусная кислота
  - этиловый спирт
  - жиры
  - мочевины
  - анилин
- 

Sual: Впервые кто ввел понятия органическое вещество и органическая химия? (Ҷаќи: 1)

- Бутлеров
  - Аррениус
  - Берцелиус
  - Авогадро
  - Франкланд
- 

Sual: Какие теории по химическому строению были открыты до теории Бутлерова? I теория радикалов ; II теория изомеров ; III теория типов (Ҷаќи: 1)

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

#### **ВЉЛМЉ: 0201**

Ad	0201
Suallardan	11
Maksimal faiz	11
Sualları qarıřdıрмаќ	
Suallar taќdim etmek	2 %

---

Sual: Как называется процесс: бутан → 2-метилпропан? (Ҷаќи: 1)

- крекинг
  - изомеризация
  - гидрирование
  - дегидрирование
  - пиролиз
- 

Sual: Какой углеводород имеет наименьшее число хлорпроизводных? (Ҷаќи: 1)

- метан
  - гексан
  - циклогексан
  - бутен - 1
  - пентин - 2
- 

Sual: С какого углеводорода начинается изомерия у предельных углеводородов? (Ҷаќи: 1)

- с этана
  - с пропана
  - с бутана
  - с пентана
  - с гексана
- 

Sual: Какое вещество составляет основную часть природного газа? (Ҷаќи: 1)

- C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>
- CH<sub>4</sub>

$H_2$

$C_2H_2$

$C_2H_6$

---

Sual: Какой углеводород не обесцвечивает бромную воду? (Ҷаќи: 1)

- 3- метил -1- бутин
  - 2-метил -1- бутен
  - 2- метил -1,4 – пентадиен
  - 1,2- диметилциклопентан
  - этин
- 

Sual: Определите формулу алкана, относительная плотность паров которого по водороду равна 36. (Ҷаќи: 1)

$C_3H_8$

$C_4H_{10}$

$C_5H_{12}$

$C_6H_{14}$

$C_7H_{16}$

---

Sual: Сколько моль воды образуется при сгорании 0,5 моль алкана относительной молекулярной массой 58? (Ҷаќи: 1)

- 2
  - 2,5
  - 3,5
  - 5
  - 6
- 

Sual: Сколько  $sp^3$  гибридных орбиталей участвуют в образовании химических связей в молекуле пентана? (Ҷаќи: 1)

- 20
  - 16
  - 12
  - 15
  - 17
- 

Sual: Что происходит при реакции изомеризации алканов? (Ҷаќи: 1)

- изменяется число атомов углерода
  - изменяется число атомов водорода
  - изменяется молекулярная масса
  - изменяется последовательность соединения атомов
  - изменяется валентность углеродных атомов
- 

Sual: Укажите гомолог пентана. (Ҷаќи: 1)

- пентадиен-1,3
  - циклопентан
  - бутен-1
  - гексан
  - пентен-2
- 

Sual: Укажите гомолог бутана. (Ҷаќи: 1)

- бутен-1
  - циклобутан
  - бутин-2
  - гексан
  - 2метилбутен-1
-

**BÖLMƏ: 0202**

Ad	0202
Suallardan	15
Maksimal faiz	15
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Çəki: 1)

С какими веществами реагируют предельные углеводороды?

I Na II Cl<sub>2</sub> III O<sub>2</sub> IV NaOH

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

Sual: При горении 0,5 моль какого углеводорода образуется 27 г воды? (Çəki: 1)

C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> C<sub>5</sub>H<sub>12</sub> C<sub>6</sub>H<sub>14</sub> 

Sual: Какой газ получается в лаборатории при нагревании ацетата натрия с гидроксидом натрия? (Çəki: 1)

CH<sub>4</sub> C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> CO<sub>2</sub> CO H<sub>2</sub> 

Sual: В каком ряду расположены только предельные углеводороды? (Çəki: 1)

CH<sub>4</sub>, C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>6</sub> C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>, C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>, C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> CH<sub>4</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>, C<sub>4</sub>H<sub>8</sub> 

Sual: Какая из указанных реакции не протекает? (Çəki: 1)

$$C_2H_6 + Cl_2 \xrightarrow{t^u} \quad \text{○}$$
$$C_2H_5Cl + Cl_2 \xrightarrow{t^u} \quad \text{○}$$

- $\overset{t^u, kat}{C_2H_6} \rightarrow$
- $\overset{t^u}{C_2H_6} + HCl \rightarrow$
- $\overset{t^u}{C_2H_6} + O_2 \rightarrow$

Sual: При полном сгорании 1 моль какого углеводорода получается наибольшее количество воды? (Ҷаќи: 1)

- бутан
- циклобутан
- 1- бутен
- 1- бутин
- 1,3- бутадиеи

Sual: В молекуле какого соединения содержится две метильные группы? (Ҷаќи: 1)

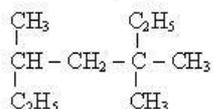
- циклогексан
- толуол
- 2-метилпропан
- пропилахлорид
- пропан

Sual: Какие из следующих соединений применяется для получение хлороформа в технике. (Ҷаќи: 1)

- Na OH
- серная кислота
- Na Cl O
- Na Cl
- уксусный альдегид

Sual: (Ҷаќи: 1)

Назовите соединение по Международной номенклатуре.



- 4, 4-диметил-2, 4-диэтилпентан
- 3, 5, 5-триметилгептан
- 3, 3, 5-триметилгептан
- 1, 4-диметил-1, 3-диэтилбутан
- 3, 5-диметил-4-этилгексан

Sual: (Ҷаќи: 1)

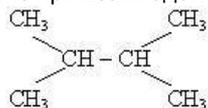
С какими веществами реагируют предельные углеводороды?

- I Na      II Cl<sub>2</sub>      III O<sub>2</sub>      IV NaOH
- I, II
- II, III
- III, IV
- только II
- I, IV

Sual: Какое из приведенных выражений неверно для алканов? (Ҷаќи: 1)

- общая формула C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>
- между углеродами существует σ (сигма) связи
- взаимодействуют с органическими кислотами
- участвуют в реакции замещения
- называются парафинами

Sual: Какое соединение при взаимодействии с натрием образует соединение? (Çәki: 1)



- 1-бромпропан
- 2-бромпропан
- 1-бромметан
- 2-бромпропан
- 2-метил-2-бромпропан

Sual: Укажите уравнение реакции Вюрца. (Çәki: 1)

- $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{NH}_3 \rightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} \rightarrow$
- $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $2\text{CH}_3\text{Cl} + 2\text{Na} \rightarrow$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO} + 6[\text{H}] \rightarrow$

Sual: Что изменяется при реакции изомеризации алканов? (Çәki: 1)

- молекулярная масса
- количество атомов
- общее количество связей между атомами
- последовательность соединения атомов
- валентность углеродных атомов

Sual: 1 моль какого вещества не занимает объем 22,4 л при нормальных условиях? (Çәki: 1)

- $\text{CH}_4$
- $\text{C}_2\text{H}_6$
- $\text{C}_3\text{H}_8$
- $\text{C}_4\text{H}_{10}$
- $\text{C}_5\text{H}_{12}$

### **BÖLMƏ: 0203**

Ad	0203
Suallardan	14
Maksimal faiz	14
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Для получения какого газа используется соль, полученная при взаимодействии гидроксида натрия и уксусной кислоты ? (Çәki: 1)

- $\text{CH}_4$
- $\text{C}_2\text{H}_2$
- $\text{C}_2\text{H}_6$
- циклопропан
- $\text{C}_3\text{H}_6$

Sual: Назовите продукт взаимодействия 2-хлор-2-метил-бутана с с металлическим натрием? (Ҷаќи: 1)

- 2-метилбутан
  - 2-метил-1-бутен
  - 3,4-диметилгексен
  - 2,3,4,5-тетраметилгексан
  - 3,3,4,4- тетраметилгексан
- 

Sual: (Ҷаќи: 1)

Сколько моль  $O_2$  потребуется для полного горения 1 моль углеводорода состава  $C_nH_{2n+2}$ ?

- $3n+1$
  - $n$
  - $\frac{3n}{2}$
  - $2n$
  - $\frac{3n + 1}{2}$
- 

Sual: Сколько литров (н.у) этана сгорела, если при этом образовалось 5л оксида углерода ?(IV) (Ҷаќи: 1)

- 5
  - 7,5
  - 12,5
  - 10
  - 2,5
- 

Sual: Какой алкилоидид надо использовать для получения только этана? (Ҷаќи: 1)

- $C_2H_5I$
  - $CH_3I$
  - $C_4H_9I$
  - $C_5H_{11}I$
  - $C_3H_7I$
- 

Sual: (Ҷаќи: 1)

2,2 г газа с общей формулой  $C_nH_{2n+2}$  занимает объем 1,12 л (н.у). Определите  $n$ .

- 1
  - 2
  - 3
  - 4
  - 5
- 

Sual: Какое из приведенных выражении неверно для алканов? (Ҷаќи: 1)

общая формула  $C_nH_{2n+2}$

- между углеродами существует  $\sigma$  (сигма) связи
  - взаимодействуют с органическими кислотами
  - участвуют в реакции замещения
  - называются парафинами
-

Sual: При горении 1 моль алкана образуется 3 моль углекислого газа, сколько C-H связей имеется в молекуле этого алкана? (Çәki: 1)

- 3
- 5
- 6
- 7
- 8

Sual: При взаимодействии 4,6 г натрия с алкилйодидом было получено 3 г алкана. Определите алкан. (Çәki: 1)

- этан
- пропан
- бутан
- пентан
- гексан

Sual: При взаимодействии 2,3 г натрия с алкилйодидом было получено 2,9 г алкана. Определите алкан. (Çәki: 1)

- этан
- пропан
- пентан
- гексан
- бутан

Sual: При хлорировании 1,12 л этана (н.у) получено 7,3 г HCl. Сколько атомов водорода заместилось хлором в молекуле этана? (Çәki: 1)

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5

Sual: При полном горении смеси, состоящей из равных количеств (моль) метана, этана и пропана, образовалось 36 л CO<sub>2</sub> Вычислите общий объем этой смеси: (Çәki: 1)

- 36
- 6
- 12
- 18
- 14

Sual: Сколько молей воды образуется при сгорании 0,5 моля гептана? (Çәki: 1)

- 12
- 5
- 6
- 4
- 8

Sual: Какое соединение получается при взаимодействии 2,5 дихлоргексана с металлическим натрием? (Çәki: 1)

- циклогексан
- 1,3 диметилциклобутан
- 1,2 - диметилциклопентан
- 1,2 - диметилциклобутан
- метилциклопентан

### **BÖLMƏ: 0301**

Ad	0301
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Какое вещество при нормальных условиях является газом? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_3\text{OH}$
- $\text{C}_3\text{H}_6$
- $\text{C}_6\text{H}_6$
- $\text{CCl}_4$
- $\text{C}_6\text{H}_6$
- 

Sual: Для какого вещества характерна реакция присоединения? (Çəki: 1)

- пропана
- этиленгликоля
- хлорпрена
- гептана
- пропанола
- 

Sual: Укажите вещество, которые является гомологом бутилена. (Çəki: 1)

- $\text{C}_3\text{H}_8$
- $\text{C}_4\text{H}_6$
- $\text{C}_5\text{H}_{12}$
- $\text{C}_4\text{H}_{10}$
- $\text{C}_3\text{H}_6$
- 
- 

Sual: Какое соединение обесцвечивает бромную воду? (Çəki: 1)

- бутан
- бензол
- гексан
- этилен
- спирт
- 

Sual: Какие классы углеводородов обесцвечивают бромную воду? I алкены II алканы III алкадиены IV алкины V циклопарафины (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 0302**

Ad 0302

Suallardan 6

Maksimal faiz 6

Suallar qarışdırmaq 

Suallar təqdim etmək 1 %

---

Sual: Какой из указанных углеводородов взаимодействует с водородом? (Çəki: 1)

- метан
- этан
- пропан
- бутен
- пентан
-

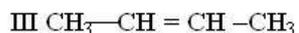
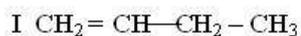
Sual: (Çəki: 1)

Какое вещество получают в промышленности в результате процесса: каучук + S  $\xrightarrow{t^u}$  ?

- углеводород
  - резину
  - сероуглерод
  - сероводород
  - синтетический каучук
- 

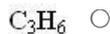
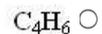
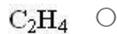
Sual: (Çəki: 1)

Какие алкены имеют пространственных изомеров?



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

Sual: Какое из соединений не подвергается полимеризации? (Çəki: 1)



Sual: Какое соединение получится при взаимодействии 1- пентена с HBr? (Çəki: 1)

- 3- бром-1-пентен
  - 2- бромпентан
  - 1- бромпентан
  - 2- бром-1-пентен
  - 2,2- дибромпентан
- 

Sual: Какое вещество получится ,если на пропен с начала подействовать бромом а затем спиртовым раствором гидроксида калия? (Çəki: 1)

- пропан
  - пропин
  - 1,5-гексадиен
  - пропен
  - н-гексан
- 

### **BÖLMƏ: 0303**

Ad 0303

Suallardan 8

Maksimal faiz 8

Suallar qarışdırmaq

Suallar təqdim etmək 1 %

---

Sual: Какое соединение при взаимодействии с металлическим цинком образует 3-метил-1-бутен? (Çəki: 1)

- 1,2- дибром-3-метилбутан
- 1,3- дибром-3-метилбутан

- 1,4- дибром-2-метилбутан
- 2,3- дибром-2-метилбутан
- 2,2 - дибром-3-метилбутан

Sual: Укажите вещество, 0,5 моль которого присоединяя 0,5 моль водорода превращается в насыщенное соединение? (Ќәкі: 1)

- этан
- бензол
- дивинил
- ацетилен
- этилен

Sual: Какое вещество образуется при взаимодействии пропилена с бромом? (Ќәкі: 1)

- 1- бромпропан
- 2- бромпропан
- 1,3-дибромпропан
- 2,2- дибромпропан
- 1,2- дибромпропан

Sual: Какое выражение неверно для этилена? I полимеризуется II обесцвечивает бромную воду III при гидрировании образует вторичный спирт (Ќәкі: 1)

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

Sual: (Ќәкі: 1)

Какие соединения реагируют с раствором  $KmnO_4$  и бромной воды?

- |                         |                                  |
|-------------------------|----------------------------------|
| $C_3H_6$ и $C_3H_7Cl$   | <input type="radio"/>            |
| $C_2H_6$ и $C_6H_6$     | <input type="radio"/>            |
| $C_2H_4Br_2$ и $C_2H_4$ | <input type="radio"/>            |
| $C_3H_6$ и $C_3H_8$     | <input type="radio"/>            |
| $C_2H_2Br_2$ и $C_4H_8$ | <input checked="" type="radio"/> |

Sual: В каком случае возможна пространственная изомерия? (Ќәкі: 1)

- |  |                                  |
|--|----------------------------------|
| $CH_2 = CH - CH_3$   | <input type="radio"/>            |
| $\begin{array}{c} CH_3-C = CH-CH_3 \\   \\ CH_3 \end{array}$ | <input type="radio"/>            |
| $\begin{array}{c} CH_3-C = CH_2 \\   \\ CH_3 \end{array}$    | <input type="radio"/>            |
| $CH_3-CH=CH-CH_3$  | <input checked="" type="radio"/> |
| $CH_2 = CH_2$  | <input type="radio"/>            |

Sual: К каким алкенам не применяется правило Марковникова? I этен II 1- гексин III 1- бутен IV 2-бутен (Çәki: 1)

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

Sual: Сколько литров углекислого газа выделится при полном сгорании неизвестного алкена, если при этом израсходовалось 6 л кислорода (н.у)? (Çәki: 1)

- 6
  - 5
  - 2
  - 9
  - 4
- 

### **BÖLMƏ: 0401**

Ad	0401
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какое соединение обесцвечивает бромную воду? (Çәki: 1)

- пентан
  - изопрен
  - бензол
  - бутан
  - этан
- 

Sual: Какое соединение обесцвечивает раствор перманганата калия? (Çәki: 1)

- дивинил
  - пропан
  - этан
  - циклогексан
  - бензол
- 

Sual: Какой продукт образуется при полном хлорировании ацетилена? (Çәki: 1)

- тетрахлорэтан
  - дихортилен
  - трихлоретан
  - дихлорэтан
  - тетрахлорметан
- 

Sual: В какой группе все вещества обесцвечивают бромную воду? (Çәki: 1)

- этилен, пропан, толуол
  - бензол, изопрен, этан
  - полистирол, толуол, дивинил
  - 1- бутен, ацетилен, стирол
  - этиленбензол, полиэтилен, бутен
- 

Sual: Какое соединение содержит углеродные атомы в sp- гибридном состоянии? (Çәki: 1)

- пропин
  - 1,3-бутадиен
  - бензол
  - этин
  - 2-бутен
-

Sual: Для превращения 1 моль какого вещества в бутан требуется больше водорода? (Ҷаќи: 1)

- 1-бутен
- 2-бутен
- 1- бутин
- винилацетилен
- 2-бутин

---

**ВЉМЉ: 0402**

Ad	0402
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: В каких классах углеводородов у всех гомологов массовая доля углерода одинаковая? (Ҷаќи: 1)

- алканах
- алкинах
- циклопарафинах
- алкадиенах
- ароматических

Sual: (Ҷаќи: 1)

Что изменяется в реакции  $\text{бутан} \xrightarrow{t^u, kat} 1,3\text{-бутадиен}$ ?  
I валентность атома углерода II число атомов водорода  
III число атомов углерода

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

Sual: При взаимодействии каких веществ получается винилхлорид? (Ҷаќи: 1)

- $C_2H_2$  и  $Cl_2$
- $C_2H_4$  и  $HCl$
- $C_2H_2$  и  $HCl$
- $CH_4$  и  $Cl$
- $C_2H_6$  и  $Cl_2$

Sual: 1 моль какого соединения присоединяет 3 моль брома? (Ҷаќи: 1)

- метилацетилен
- дивинил
- изопрен
- винилацетилен
- акриловая к-та

Sual: Какой продукт образуется при полном гидрировании пропина? (Ҷаќи: 1)

- пропен
- гексан
- пропан

- пропанол
- пропанал

Sual: При взаимодействии каких веществ получается винилхлорид? (Ҷаќи: 1)

- $C_2H_2$  и  $Cl_2$
- $C_2H_4$  и  $HCl$
- $C_2H_2$  и  $HCl$
- $CH_4$  и  $Cl_2$
- $C_2H_6$  и  $Cl_2$

Sual: Какой продукт образуется при полном бромировании 2-бутина? (Ҷаќи: 1)

- 1,1,2,2-тетрабромбутан
- 2,2,3,3- тетрабромбутан
- 2,2- дибромбутан
- 2,2,3,3- тетрабромбутен
- 3,3- дибромбутан

Sual: Какое соединение образуется при взаимодействии 1 моль  $HBr$  с 1 моль пропина? (Ҷаќи: 1)

- 1,2- дибромпропан
- 2-дибромпропан
- 1-дибромпропен
- 2,2- дибромпропан
- 2-бромпропен

Sual: Сколько граммов брома максимум может присоединить 5,6 л ацетилена? (н.у) ; $Ar(Br)=80$  (Ҷаќи: 1)

- 40
- 80
- 120
- 160
- 200

### **BÖLMƏ: 0403**

Ad	0403
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Сколько литров водорода (н.у) необходимо для полного гидрирования 1,3- бутадиена объемом 1 л? (Ҷаќи: 1)

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

Sual: 1 г неизвестного алкина может присоединить максимум 8 г брома. Укажите формулу алкина. (Ҷаќи: 1)

- $C_2H_2$
- $C_3H_4$
- $C_4H_8$
- $C_4H_6$

---

Sual: Какое высказывание неверно для ацетилена? I в молекуле имеются 2σ (сигма) и 3 π (пи) –связи II 1 моль, реагуирул с 1 моль хлора, образует 1,2- дихлорэтан III характерна реакция присоединения (Çәкі: 1)

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

Sual: Какие утверждения верны для пропина? I является изомером циклопропана II 1 моль реагуирул с 1 моль хлора, образует 1,2- дихлорпропен III имеет цис-транс изомеры (Çәкі: 1)

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

Sual: 1 моль какого вещества может присоединить наибольшее количество водорода? (Çәкі: 1)

- дивинил  
 стирол  
 винилацетилен  
 толуол  
 акриловая кислота
- 

Sual: Сколько литров кислорода (н.у) необходимо для полного сжигание 2-бутина объемом 1 л? (Çәкі: 1)

- 2  
 6  
 8  
 11  
 22,4
- 

**BÖLMƏ: 0501**

Ad	0501
Suallardan	4
Maksimal faiz	4
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Для какого вещества характерна реакция присоединения? (Çәкі: 1)

- пропана  
 этиленгликоля  
 хлорпрена  
 гептана  
 пропанол
- 

Sual: Укажите общую формулу алкадиенов. (Çәкі: 1)

- C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>  
 C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>  
 C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>  
 C<sub>n</sub>H<sub>2n-4</sub>  
 C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub>
- 

Sual: Как называется процесс? CH<sub>2</sub>=CH-CH=CH<sub>2</sub> → CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub> (Çәкі: 1)

- дегидратация  
 пиролиз

- гидратация
- дегидрирование
- гидрирование

Sual: 1 моль какого соединения присоединяет 2 моль брома? (Ҷаќи: 1)

- винилацетилен
- изопрен
- пропилен
- фенол
- акриловая кислота

**ВЉМЉ: 0502**

Ad	0502
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Suallari qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: При горении 1,3- бутадиена выделилось 36 л CO<sub>2</sub> . вычислите объем 1,3- бутадиена (Ҷаќи: 1)

- 36
- 24
- 18
- 9
- 6

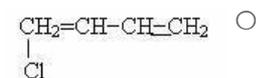
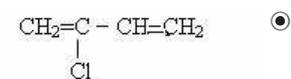
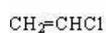
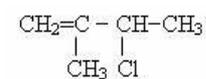
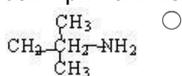
Sual: Какое утверждение неверно для дивинила? (Ҷаќи: 1)

- является мономером синтетического каучука
- сополимеризуется со стиролам
- обесцвечивает бромную воду
- горит на воздухе
- в молекуле имеется атом углерода в sp<sup>3</sup>- гибридном состоянии .

Sual: Сколько литров водорода (н.у) необходимо для полного гидрирование 1,3-бутадиена объемом 1 л? (Ҷаќи: 1)

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

Sual: При полимеризации какого мономера образуется хлорпреновый каучук? (Ҷаќи: 1)



Sual: Какие два свойства более характерна для диеновых углеводородов? (Ҷаќи: 1)

- полимеризация, поликонденсация
- присоединение, замещение
- поликонденсация, гидрирование
- полимеризация, присоединение
- гидрирование, замещение

Sual: Какое утверждение неверно для изопрена? (Ҷаќи: 1)

- непредельное соединение
- обесцвечивает бромную воду
- образует природный каучук
- горит на воздухе

в молекуле не имеется атом углерода в  $sp^5$  – гибридном состоянии.



Sual: Какие группа веществ присоединяет водород? (Ҷаќи: 1)

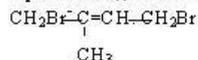
- гексан, бензол, этилен
- пентан, этилен, пропилен
- этилен, бензол, изопрен
- этан, хлорпрен, пропилен
- этилен, гексан, изопрен

### **ВЉЛМЉ: 0503**

Ad	0503
Suallardan	8
Maksimal faiz	8
Suallan qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Ҷаќи: 1)

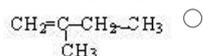
При взаимодействии 1 моль какого углеводорода с 1 моль брома образуется



- 2-метил-1,3- бутadiен
- 1- бутин
- 1,3-бутadiен
- 2-пентен
- 2-бутин

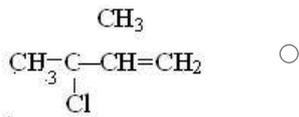
Sual: 1 моль непредельного углеводорода присоединяет 2 моль брома, образуя бромпроизводное предельного углеводорода. Какой этот углеводород? (Ҷаќи: 1)

- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$



Sual: Какого формула мономера натурального каучука? (Ҷаќи: 1)

- $\text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_2=\underset{\text{Cl}}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- $\text{CH}_2=\underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- $\text{CH}_2=\underset{|}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}_2$



Sual: При взаимодействии какого углеводорода с HCl можно получить мономер хлорпреного каучука? (Ҷаќи: 1)

- ацетилен
- изопрен
- дивинил
- винилацетилен
- этилен

Sual: Для превращения 1 моль каких веществ в алканы требуется 2 моль водорода? I этилен II дивинил III изопрен IV винилацетилен (Ҷаќи: 1)

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

Sual: В каких углеводородов число атомов водорода в два раза больше, чем число атомов углерода? (Ҷаќи: 1)

- в алканах
- в алкенах
- в алкинах
- в алкадиенах
- в ароматических углеводородах

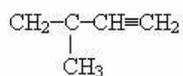
Sual: (Ҷаќи: 1)

Из какого соединения в присутствии катализаторов ZnO и Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> при высокой температуре получается дивинил?



Sual: Какое соединение при взаимодействии с HCl образует хлорпрен? (Ҷаќи: 1)






### **BÖLMƏ: 0602**

Ad	0602
Suallardan	4
Maksimal faiz	4
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: При взаимодействии какого соединения с металлическим цинком образуется 1-бутен? (Çəki: 1)

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

Sual: При взаимодействии цинка с каким веществом образуется алкен? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl}$
- $\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{Cl}$
- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl}$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$
- $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CHCl}-\text{CH}_3$

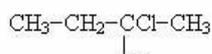
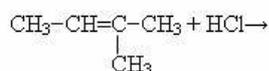
Sual: (Çəki: 1)

1,4 г алкена присоединяет 3,2 г брома. Определите формулу этого алкена.  $M_r(\text{Br}_2)=160$

- $\text{C}_2\text{H}_4$
- $\text{C}_3\text{H}_6$
- $\text{C}_4\text{H}_8$
- $\text{C}_5\text{H}_{10}$
- $\text{C}_6\text{H}_{12}$

Sual: (Çəki: 1)

Указать продукт следующей реакции?



- $\text{CH}_3$
- $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CCl}=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_2\text{Cl}$

**BÖLMƏ: 0701**

Ad	0701
Suallardan	16
Maksimal faiz	16
Suallar qarışdırmaq	<input type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Укажите формулу метилового спирта: (Çəki: 1)

- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
- $\text{CH}_3\text{OH}$
- $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
- $\text{HCOOH}$

Sual: Какой спирт вторичный? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{OH}$
- $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}(\text{OH})-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH}$

Sual: Какую общую формулу имеют трехатомные предельные спирты? (Çəki: 1)

- $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$

- $C_nH_{2n}(OH)_2$
- $C_nH_{2n-1}(OH)_3$
- $C_nH_{2n-5}(OH)_3$
- $C_nH_{2n+1}OH$
- 

Sual: Какую общую формулу имеют двухатомные предельные спирты? (Ўаќи: 1)

- $C_nH_{2n+1}OH$
- $C_nH_{2n-3}(OH)_3$
- $C_nH_{2n}(OH)_2$
- $C_nH_{2n-1}OH$
- $C_nH_{2n-2}(OH)_2$
- 

Sual: Какое вещества является изомером дипропилового эфира? (Ўаќи: 1)

- пентаналь
- гексанол
- гексаналь
- пропандиол
- гександиол
- 

Sual: Какие вещества могут быть изомером предельных одноатомных спиртов? (Ўаќи: 1)

- простые эфиры
- сложные эфиры
- альдегиды
- ароматические спирты
- трехатомные спирты
- 

Sual: Какой спирт образуется при гидратации бутена-1? (Ўаќи: 1)

- первичный бутиловый спирт
- вторичный бутиловый спирт
- третичный бутиловый спирт
- изопропиловый спирт
- изобутиловый спирт
- 

Sual: В какой группе все вещества обесцвечивают бромную воду? (Ўаќи: 1)

- пропен, этан, толуол
- бенол, 2-бутин, пропан
- пропин, фенол, этен
- 2-бутен, анилин, пропан
- полистирол, 1-бутен, ацетилен
- 

Sual: Из следующих соединений который из них является изомером предельных одноатомных спиртов? (Ўаќи: 1)

- простые эфиры
- сложные эфиры
- двухатомные спирты
- ароматические спирты

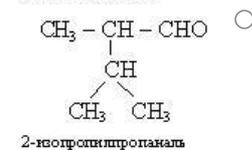
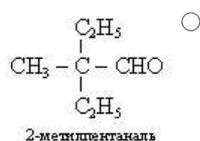
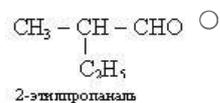
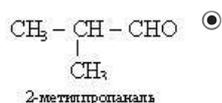
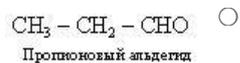
трехатомные спирты

---

Sual: В каком ряду даны названия одного и того же соединения? (Ҷаќи: 1)

- уксусный альдегид, пропаналь
  - формальдегид, этаналь
  - масляный альдегид, бутаналь
  - пентаналь, пропионовый альдегид
  - бутаналь, валериановый альдегид
- 

Sual: Название какого альдегида по Международной номенклатуре дано верно? (Ҷаќи: 1)



Sual: Укажите продукт восстановления ацетальдегида. (Ҷаќи: 1)

- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
  - $\text{CH}_3\text{OH}$
  - $\text{CH}_3\text{COOH}$
  - $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
  - $\text{HCOOCH}_3$
- 

Sual: Укажите продукт окисления ацетальдегида гидроксидом меди (II). (Ҷаќи: 1)

- уксусная кислота
  - метилацетат
  - этиловый спирт
  - этилацетат
  - пропановая кислота
- 

Sual: Укажите продукт окисления бутанала. (Ҷаќи: 1)

- бутанол-1
  - бутанол-2
  - бутан
  - валериановая кислота
  - масляная кислота
- 

Sual: Укажите продукт окисления уксусного альдегида в реакции серебряного зеркала. (Ҷаќи: 1)

- $\text{CH}_3\text{COOH}$
- $\text{HCOOH}$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- $\text{HCOOCH}_3$
- $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} - \text{CH}_3$

Sual: Какое вещество применяется в производстве антифризов ? (Çəki: 1)

- этанол
- метанол
- этиленгликоль
- глицерин
- бензол

**BÖLMƏ: 0702**

Ad	0702
Suallardan	21
Maksimal faiz	21
Suallar qarşdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: При восстановлении водородом какого вещества образуется спирт? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$
- $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{-C(=O)-H}$
- $\text{CH}_3\text{-O-C}_2\text{H}_5$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

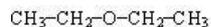
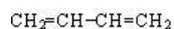
Sual: По какой реакции спирт не получается? (Çəki: 1)

- $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Cl} + \text{KOH(воды)} \longrightarrow$
- $\text{CO} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{t}^\mu, \text{kat}}$
- $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{t}^\mu, \text{Hg}}$
- $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
- $\text{CH}_3\text{-C(=O)-H} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{kat}}$

Sual: (Çəki: 1)

Какое вещества получается при дегидратации этанола при 100°C в присутствии концентрированной серной кислоты?

- $\text{CH}_2=\text{CH}_2$
- $\text{CH}_3\text{-CH}_3$



Sual: При взаимодействии какого вещества с водой образуется этиловый спирт? (Їәкі: 1)

- ацетилен
- винилацетилен
- метан
- этилен
- пропилен

Sual: (Їәкі: 1)

Какое вещества получается при нагревании  $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$  в присутствии конц  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ?

- пропаналь
- пропиен
- 1-пропанол
- оксид пропиленна
- пропен

Sual: Какие утверждение верны для пропанола-2? I В молекуле имеется 7 атомов водорода II Взаимодействует с натрием III Является изомером метилэтилового эфира (Їәкі: 1)

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

Sual: Сколько граммов воды присоединится к 0,5 моль этилена при получении этилового спирта? (Їәкі: 1)

- 18
- 27
- 9
- 45
- 36

Sual: При помощи какого реактива можно отличить многоатомные спирты от одноатомных? (Їәкі: 1)

- $\text{Br}_2$
- $\text{KMnO}_4$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- $\text{HCl}$
- $\text{Ag}_2\text{O}$

Sual: Какое утверждение неверно для этилового спирта? (Їәкі: 1)

- горит с синим пламенем;
- твердое вещество (н.у);
- в промышленности получают из этилена
- реагирует с щелочными металлами
- способна к дегидратации

Sual: Какие выражения верны для этилового спирта и диметилового эфира? I является изомером II имеют молекулярную структуру III газообразные вещества(н.у) (Їәкі: 1)

- только I
- только II

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

Sual: Какой спирт образуется при гидратации 2- метилпропена? (Ҷаќи: 1)

- первичный бутиловый спирт
- вторичный бутиловый спирт
- третичный бутиловый спирт
- изопропиловый спирт
- изобутиловый спирт

Sual: Сколько предельных первичных спиртов соответствует формуле C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O? (Ҷаќи: 1)

- 6
- 3
- 5
- 4
- 2

Sual: (Ҷаќи: 1)

**Назовите кетона по Международной номенклатуре.**



- бутанон
- 3-метилбутанон
- пентанон-2
- пентанон-3
- диэтилкетон

Sual: В какой реакции кетоны превращаются во вторичные спирты? (Ҷаќи: 1)

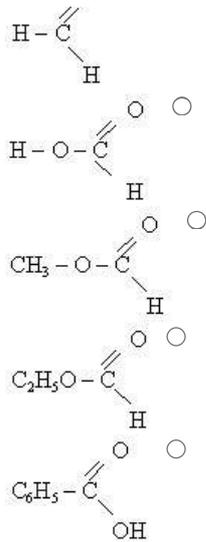
- окисления
- гидрирования
- крекинга
- гидратации
- полимеризации

Sual: Какое соединение не является гомологом ацетальдегида? (Ҷаќи: 1)

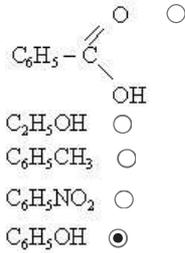
- $\text{H}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$
- $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$
- $\text{C}_2\text{H}_5-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$
- $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{C}_2\text{H}_5$
- $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{C}_4\text{H}_9$

Sual: Какое соединение является гомологом ацетальдегида? (Ҷаќи: 1)

- $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$
- $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{C}_2\text{H}_5$



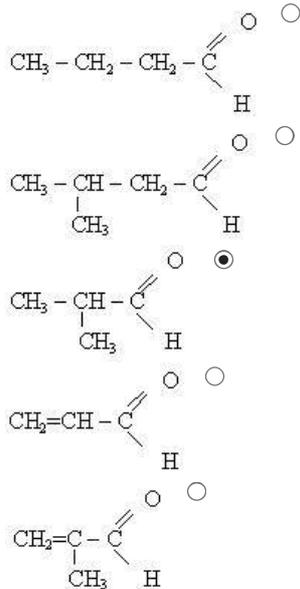
Sual: С каким веществом муравьиный альдегид образует феноло-формальдегидную смолу? (Ҷаќи: 1)



Sual: С каким веществом формальдегид образует феноло-формальдегидную смолу? (Ҷаќи: 1)

- бензиловый спирт
- карболовая кислота
- бензойная кислота
- стирол
- о-ксилол

Sual: Укажите изомер масляного альдегида. (Ҷаќи: 1)



Sual: Укажите продукт взаимодействия ацетальдегида с водородом. (Ҷаќи: 1)

- этиловый спирт
- метиловый спирт

- метилформиат
- уксусная кислота
- изопропиловый спирт

Sual: Что неверно для альдегидов? (Çəki: 1)

- при восстановлении водородом образуется первичный спирт
- получается при окислении вторичных спиртов CuO
- между молекулами отсутствует водородная связь
- обладает окислительными и восстановительными свойствами
- при окислении гидроксидом меди (II) образуются соответствующие карбоновые кислоты

**BÖLMƏ: 0703**

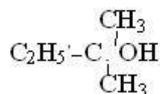
Ad	0703
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Сколько граммов воды присоединится к 11,2 л этилена (н.у) при получении этилового спирта? (Çəki: 1)

- 18
- 3,6
- 27
- 9
- 4,5

Sual: (Çəki: 1)

Какое высказывание является верным для соединения



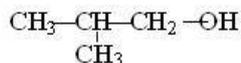
- является первичным спиртом
- при окислении образует альдегид
- не вступает в реакцию этерификации
- реагирует с металлическим натрием
- изменяет окраску лакмуса

Sual: Какое из утверждений не относится к этиловому спирту? (Çəki: 1)

- бесцветная, хорошо растворимая в воде жидкость
- реагирует с натрием
- в промышленности получают из "синтез газа"
- водный раствор на индикаторы не действует
- горит синеватым пламенем

Sual: (Çəki: 1)

Какое высказывание является неверным для соединения



- является 2-метил-1-пропанолом
- является вторичным спиртом
- при окислении образует альдегид
- является изомером диэтилового спирта
- реагирует с щелочными металлами

Sual: Какие вещества при взаимодействии со свежесажженным Cu(OH)2 образуют раствор ярко- синего цвета? I анилин II глицерин III глюкоза IV метиловый спирт (Çəki: 1)

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

I, II, III

---

Sual: Относительная молекулярная масса соединения состава  $C_nH_{2n}+2O$  равна 74. Определите n. (Çəki: 1)

- 3  
 5  
 1  
 2  
 4
- 

Sual: Укажите вещество, которые вступает в реакцию с этиловым спиртом, изопропилбензолом и пропанолом? (Çəki: 1)

- $O_2$   
  $CuO$   
  $HCl$   
  $H_2$   
  $Br_2$
- 

Sual: При взаимодействии спирта с натрием получена 16,8 л водорода (н.у). определите массу металла в граммах, вступившего в реакцию.  $A_r(Na)=23$  (Çəki: 1)

- 34,5  
 23  
 46  
 69  
 57,5
- 

Sual: Что общего для этиленгликоля и метанола? I взаимодействуют с  $Cu(OH)_2$ ; II в воде хорошо растворяется; III ядовиты IV вступают в реакцию с  $NaOH$ . (Çəki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 0801**

Ad 0801

---

Suallardan 5

---

Maksimal faiz 5

---

Sualları qarışdırmaq 

---

Suallar təqdim etmək 1 %

---

Sual: Какое утверждение неверно для этанола? (Çəki: 1)

- одноатомный спирт  
 бесцветная жидкость  
 температура кипения выше, чем температура кипения этилена  
 вторичный спирт  
 горит синеватым пламенем
- 

Sual: Вещества с кокой общей формулой можно определить с помощью  $Cu(OH)_2$ ? (Çəki: 1)

- $C_nH_{2n}$   
  $C_nH_{2n}(OH)_2$   
  $C_nH_{2n}+1OH$   
  $C_nH_{2n}-6$   
  $C_nH_{2n}+2$
- 

Sual: Каким из приведенных веществ можно определить многоатомные спирты? (Çəki: 1)

- $HNO_3$   
  $NaOH$   
  $Cu(OH)_2$

- FeCl<sub>3</sub>
- Ag<sub>2</sub>O

Sual: Какое вещества применяется для производства антифризов? (Çəki: 1)

- метанол
- фенол
- этиленгликоль
- этаналь
- гексан

Sual: Какую общую формулу имеют двухатомные предельные спирты? (Çəki: 1)

- C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>OH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-3</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>(OH)<sub>2</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-1</sub>OH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>(OH)<sub>2</sub>

**ВӨЛМƏ: 0802**

Ad	0802
Suallardan	23
Maksimal faiz	23
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Для сгорания 1 моль какого одноатомного предельного спирта необходимо 4,5 моль кислорода? (Çəki: 1)

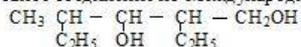
- C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH
- C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH
- C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OH
- C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>OH
- CH<sub>3</sub>OH

Sual: Какое высказывание неверно для этиленгликоля? (Çəki: 1)

- определяется с помощью Cu(OH)<sub>2</sub>
- вступает в реакцию с натрием
- является вторичным спиртом
- хорошо растворяется в воде
- является двухатомным спиртам

Sual: (Çəki: 1)

Назовите соединение по Международной номенклатуре.



- 4-метил-2-этилгександиол-1,3
- 2,4-диэтилпентандиол-1,3
- 3-метил-5-этилгександиол-4,6
- 2,4- диэтилпентандиол-3,5
- 5-этилгептандиол-3,4

Sual: 1 моль какого спирта при реакции с металлическим натрием выделяет наибольшее количество водорода? (Çəki: 1)

- CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>OH
- $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$
- CH<sub>2</sub>OH-CH<sub>2</sub>OH
- CH<sub>3</sub>-OH
- $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OH} \\ | \\ \text{H} \end{array}$

Sual: В каком ряду все соединения имеют одинаковые функциональные группы? (Ҷаќи: 1)

- метанол, метаналь, фенол
- этиленгликоль, глицерин, этанол
- метиламин, анилин, нитробензол
- этанол, уксусная кислота, анилин
- метанол, метаналь, метановая кислота

Sual: При взаимодействии какого вещества с водным раствором NaOH образуется двухатомный спирт? (Ҷаќи: 1)

- 2- хлорпропан
- этилацетат
- этилхлорид
- 1,2- дихлоретан
- хлорбензол

Sual: (Ҷаќи: 1)

Какие вещества вступают в реакцию с  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  ?

- I  $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$     II  $\text{HCOOH}$     III  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- I, III
  - II, III
  - I, II, III
  - I, II
  - только I

Sual: (Ҷаќи: 1)

Какие кислоты соответствуют формуле  $\text{C}_n\text{H}_{2n}(\text{COOH})_2$ ?

- I муравьиная    II шавеловая    III акриловая    IV малоновая
- I, II
  - II, IV
  - I, III, IV
  - II
  - III, IV

Sual: Какой продукт образуется при окислении пропаналя? (Ҷаќи: 1)

- пропанол
- пропионовый эфир уксусной кислоты
- пропионовая кислота
- метил этиловый эфир
- пропан

Sual: Какой процесс используют для превращения жидких жиров в твердые? (Ҷаќи: 1)

- дегидратация
- окисление
- гидролиз
- гидрирование
- полимеризация

Sual: Какой тип соединений образуется при окислении кетонов? (Ҷаќи: 1)

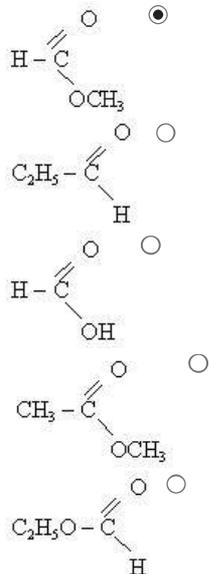
- простые эфиры
- сложные эфиры
- первичные спирты
- вторичные спирты
- карбоновые кислоты

Sual: С каким веществом вступает в реакцию уксусная кислота? (Ҷаќи: 1)

- $\text{CH}_4$
- $\text{C}_6\text{H}_{12}$

- HCl
- Cl<sub>2</sub>
- Cu

Sual: Укажите изомер уксусной кислоты. (Ҷаќи: 1)



Sual: Что неверно для олеиновой кислоты? (Ҷаќи: 1)

- обесцвечивает бромную воду
- при гидрировании превращается в стеариновую кислоту
- в молекуле имеется одна π- связь
- входит в состав жиров в виде сложного эфира глицерина
- общая формула C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>COOH

Sual: (Ҷаќи: 1)

Назовите процессы:

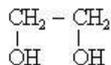
I. Акриловая кислота + Cl<sub>2</sub> →

II. Уксусная кислота + Cl<sub>2</sub> →

- I – замещение II – окисление
- I – замещение II – замещение
- I – присоединение II – присоединение
- I – присоединение II – замещение
- I – окисление II – присоединение

Sual: (Ҷаќи: 1)

Какая кислота образуется при окислении соединения?



- уксусная
- пропионовая
- акриловая
- малоновая
- шавеловая

Sual: (Ҷаќи: 1)

Какие кислоты соответствуют формуле C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>(COOH)<sub>2</sub>?

I муравьиная    II шавеловая    III акриловая    IV малоновая

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

- II
- III, IV

Sual: В какие реакции вступают уксусная и метакриловая кислоты с хлором? (Çəki: 1)

- |                                   |                                       |                                  |
|-----------------------------------|---------------------------------------|----------------------------------|
| Уксусная кислота<br>замещение     | Метакриловая кислота<br>замещение     | <input type="radio"/>            |
| Уксусная кислота<br>замещение     | Метакриловая кислота<br>присоединение | <input checked="" type="radio"/> |
| Уксусная кислота<br>присоединение | Метакриловая кислота<br>присоединение | <input type="radio"/>            |
| Уксусная кислота<br>окисление     | Метакриловая кислота<br>замещение     | <input type="radio"/>            |
- Уксусная кислота присоединение-----Метакриловая кислота замещение

Sual: В каком ряду не даны названия одного и того же двухосновной кислоты? (Çəki: 1)

- шавеловая; дикарбоновая
- малоновая; метандикарбоновая
- янтарная; этандикарбоновая
- глутаровая; этандикарбоновая
- адипиновая; бутандикарбоновая

Sual: Какая кислота является двухосновной? (Çəki: 1)

- бензойная
- метакриловая
- валериановая
- малоновая
- пропионовая

Sual: Какое вещество вступает в реакцию присоединения с метакриловой кислотой? (Çəki: 1)

- HCl
- CO<sub>2</sub>
- Ca(OH)<sub>2</sub>
- CuO
- C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>

Sual: Какое вещество получится при каталитическом окислении метана? (Çəki: 1)

- муравьиная кислота
- уксусная кислота
- метилформиат
- масляная кислота
- ацетат

Sual: Какой продукт образуется при окислении пропаналя? (Çəki: 1)

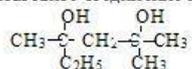
- пропанол
- пропионовый эфир уксусной кислоты
- пропионовая кислота
- метил этиловый эфир
- пропан

### **BÖLMƏ: 0803**

Ad	0803
Suallardan	8
Maksimal faiz	8
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Çəki: 1)

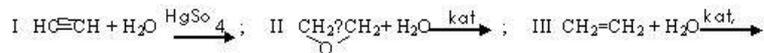
Назовите соединение по международной номенклатуре.



- 3,5-диметилгександиол-3,5
- 2-метил-4-этилгександол-2,4
- 2,4- диметилгександиол-2,4
- 2,2- димети-4-этилпентандиол-1,3
- 4- метил-2-этилпентандиол-2,4

Sual: (Çәki: 1)

По какой реакции получается этиленгликоль?



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

Sual: При взаимодействии 38 г двухатомного спирта с избытком металлического натрия выделилось 11,2 л H<sub>2</sub> (н.у). Какова формула спирта? (Çәki: 1)

- C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(OH)<sub>2</sub>
- C<sub>2</sub>H<sub>10</sub>(OH)<sub>2</sub>
- C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>(OH)<sub>2</sub>
- C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OH
- C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(OH)<sub>2</sub>

Sual: Соединение состава C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>O<sub>n</sub> количеством вещества 0,5 моль имеет массу 60 г. Определите n. (Çәki: 1)

- 3
- 6
- 2
- 5
- 4

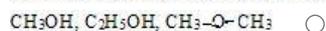
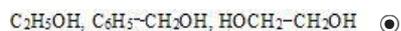
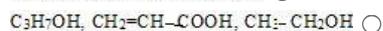
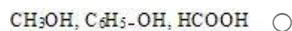
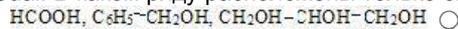
Sual: Какие вещества при взаимодействии со свежеосажденным Cu(OH)<sub>2</sub> образуют раствор ярко- синего цвета? I этиленгликоль II изобутиловый спирт III глюконовая кислота IV пропиловый спирт (Çәki: 1)

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

Sual: При окислении какого спирта оксидом меди (II) можно получить пропаналь? (Çәki: 1)

- 1-пропанол
- 2- пропанол
- 1,2- пропадиол
- 1,3-пропандиол
- 1,2,3- пропантриол

Sual: В каком ряду расположены только спирты? (Çәki: 1)



Sual: Какая кислота служит исходным веществом для получения капрона? (Çәki: 1)

- уксусная

- пропионовая
- адипиновая
- малоновая
- метакриловая

---

**ВՕԼՄԵ: 0901**

Ad	0901
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какое соединение при (н.у) является газом? (Çəki: 1)

- метаналь
- бензол
- толуол
- фенол
- глюкоза

---

Sual: В какой реакции альдегиды превращаются в карбоновые кислоты? (Çəki: 1)

- гидрирования
- крекинга
- окисления
- гидратации
- полимеризации

---

Sual: В каком ряду указаны названия только одного вещества? (Çəki: 1)

- уксусная кислота, этанол, этановая кислота
- фениламин, толуол, анилин
- метилбензол, толуол, фенол
- муравьиный альдегид, формальдегид, метаналь
- винилбензол, стирол, анилин

---

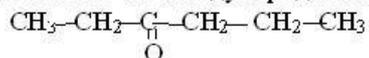
Sual: Какой тип соединения образуется при окислении альдегидов? (Çəki: 1)

- сложные эфиры
- карбоновые спирты
- первичные спирты
- вторичные спирты
- простые эфиры

---

Sual: (Çəki: 1)

Назовите кетона по международной номенклатуре.



- пентанен-3
- диэтилкетон
- гексанон-3
- гептанон-3
- дипропилкетон

---

Sual: По какой реакции можно получить сложные эфиры? (Çəki: 1)

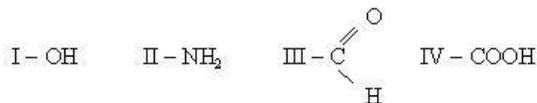
- дегидрированием
  - гидролизом
  - этерификацией
  - гидратацией
  - нейтрализацией
-

Sual: К какому классу соединений относится продукт, полученный при взаимодействии Метилового спирта и акриловой кислоты? (Çəki: 1)

- сложные эфиры
- простые эфиры
- альдегиды
- многоатомные спирты
- углеводы

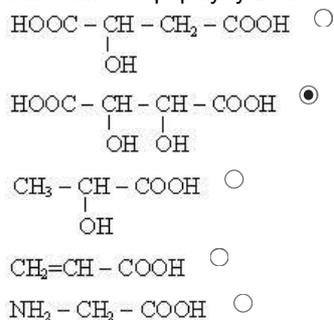
Sual: (Çəki: 1)

Какие функциональные группы имеют оксикислоты?



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

Sual: Укажите формулу винной кислоты. (Çəki: 1)



Sual: Всего сколько гидроксильных групп у молочной кислоты? (Çəki: 1)

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5

### **Bölmə: 0902**

Ad	0902
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Какой продукт образуется при окислении пропанала? (Çəki: 1)

- пропанол
- пропионовый эфир уксусной кислоты
- пропионовая кислота
- метил этиловый эфир
- пропан

Sual: Каталитическим окислением какого вещества в промышленности получают этиленгликоль (Çəki: 1)

- уксусная кислота
- пропилен
- метан

- этилен
  - метанол
- 

Sual: Какие высказывания верны для формиата натрия? I вступает в реакцию "серебряного зеркала" II является кислой соли III может получиться взаимодействием гидроксида натрия с оксидом углерода(II) (Ҷаќи: 1)

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

Sual: При окислении какого соединения можно получить ацетон? (Ҷаќи: 1)

- этанол
  - стирол
  - 2-пропанол
  - 1-пропанол
  - метанол
- 

Sual: Укажите продукт взаимодействия ацетальдегида с водородом? (Ҷаќи: 1)

- этанол
  - метанол
  - метилформиат
  - уксусная кислота
  - изопропиловый спирт
- 

Sual: Какие из нижеперечисленных групп веществ можно определяют Cu(OH)2? (Ҷаќи: 1)

- фенол, глицерин, уксусная кислота
  - фенол, бензол, этиленгликоль
  - глицерин, этаналь, метановая кислота
  - фенол, этанол, пропаналь
  - метилциклогексан, 1,2-этандиол, метанол
- 

Sual: При восстановлении какого кетона образуется 2-пентанол? (Ҷаќи: 1)

- метил-этил кетон
  - $$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$$
  - $$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_3$$
  - $$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$$
  - $$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$$
- 

Sual: В какой реакции альдегиды превращаются в карбоновые кислоты? (Ҷаќи: 1)

- гидрирования
  - окисления
  - полимеризации
  - крекинга
  - гидратации
- 

Sual: С каким веществом масляный альдегид не взаимодействует? (Ҷаќи: 1)

- Ag2O
  - Cu(OH)2
  - H2
  - CH3COOH
  - O2
-

**BÖLMƏ: 0903**

Ad	0903
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: С каким веществом формальдегид образует фенолформальдегидную смолу (Çəki: 1)

- бензиловый спирт
- карболовая кислота
- бензойная кислота
- стирол
- о- ксилол

Sual: Что неверно для алдегидов? (Çəki: 1)

- при восстановлении водородом образуется первичный спирт
- получается при окислении вторичных спиртов
- между молекулами отсутствует водородная связь
- обладает окислительными и восстановительными свойствами
- при окислении гидроксидом меди (II) образуются соответствующие карбоновые кислоты

Sual: Какой тип соединения образуется при восстановлении алдегидов? (Çəki: 1)

- сложный эфир
- вторичный спиртов
- карбоновая кислота
- третичный спирт
- первичный спирт

Sual: Укажите вещество, которые дает реакцию “серебряного зеркала” и выступает в реакцию поликонденсации (Çəki: 1)

- этиленгликоль
- формальдегид
- винилхлорид
- фенол
- хлорпрен

Sual: В каком ряду даны два названия одного и того же вещества? (Çəki: 1)

- 1-бутанол, третичный бутиловый спирт
- пропановая кислота, уксусная
- этаналь, ацетальдегид
- 1,2- пропандиол, глицерин
- фенол, диметилбензол

Sual: Какие вещества вступают в реакцию “серебряного зеркала”? (Çəki: 1)

- ацетальдегид, глюкоза, сахароза
- глюкоза, фруктоза, уксусная кислота
- ацетальдегид, глюкоза, муравьиная кислота
- глюкоза, уксусная кислота, рибоза
- ацетальдегид, фруктоза, фенол,

Sual: Как можно отличить муравьиную кислоту от уксусной? (Çəki: 1)

- взаимодействием раствора щелочи
- взаимодействием соляной кислоты
- растворением в воде
- действием раствора оксида серебра в аммиаке
- по цвету

**BÖLMƏ: 1001**

Ad	1001
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Укажите общую формулу предельных одноосновных карбоновых кислот. (Çəki: 1)

- $C_nH_{2n}COOH$
- $C_nH_{2n-1}COOH$
- $C_nH_{2n+1}COOH$
- $C_nH_{2n+1}O_2$
- $C_nH_{2n+1}OH$

Sual: Какая кислота является двухосновной? (Çəki: 1)

- акриловая
- олеиновая
- бензойная
- терефталевая
- пальмитиновая

Sual: Какая кислота является ароматической? (Çəki: 1)

- терефталевая
- олеиновая
- метакриловая
- масляная
- пальмитиновая

Sual: Какая карбоновая кислота при обычных условиях является твердой? (Çəki: 1)

- $CH_3COOH$
- $C_3H_7COOH$
- $C_4H_9COOH$
- $C_{17}H_{35}COOH$
- $HCOOH$

Sual: Какая группа веществ может быть обнаружена свежеприготовленным  $Cu(OH)_2$ ? (Çəki: 1)

- уксусная кислота, этанол, глицерин
- муравьиная кислота, глицерин, ацетальдегид
- формальдегид, фенол, 1-пропанол
- глицерин, уксусная кислота, метанол
- ацетальдегид, уксусная кислота, этанол

Sual: Назовите уксусную кислоту по Международной номенклатуре. (Çəki: 1)

- метановая кислота
- этановая кислота
- пропановая кислота
- бутановая кислота
- метандикарбоновая кислота

Sual: Назовите масляную кислоту по Международной номенклатуре (Çəki: 1)

- этановая кислота
- пропаровая кислота
- бутановая кислота
- 2-метилпропановая кислота
- пентановая кислота

Sual: В каком ряду не даны название одного и того же дикарбоновой кислоты? (Ҷаќи: 1)

- щавельевая, дикарбоновая
- малоновая, метандикарбоновая
- янтарная, этандикарбоновая
- глутаровая, этандикарбоновая
- адипиновая, бутандикарбоновая

Sual: В какой реакции альдегиды превращается в карбоновые кислоты? (Ҷаќи: 1)

- гидрирования
- гидратации
- поликонденсация
- окисления
- крекинга

Sual: Укажите кислоты соответствующие формуле  $C_nH_{2n-1}COOH$ . I Линолевая кислота II стеариновая кислота III олеиновая кислота IV пальмитиновая кислота (Ҷаќи: 1)

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

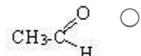
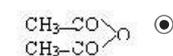
### **ВЉМЉ: 1002**

Ad	1002
Suallardan	8
Maksimal faiz	8
Suallari qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Укажите отличительные признаки для уксусной и муравьиной кислоты? I Хорошая растворимость в воде II Степень диссоциации III Реакция "серебряного зеркала" (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какое вещество получается при дегидратации уксусной кислоты? (Ҷаќи: 1)

- 
- $CH_3CH_2OH$
- 
- $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$
- $CH_2=CH_2=CH_2-CH_3$

Sual: Что используются в качестве сырья для одностадийного получения уксусной кислоты в промышленности? (Ҷаќи: 1)

- этилен
- ацетилен
- этиламин
- бутан
- этилацетат

Sual: В какую из указанных реакции пропионовая кислота не вступает? (Ҷаќи: 1)

- этерификации
- полимеризации

- нейтрализации
  - замещение с металлами
  - замещение с хлором
- 

Sual: Какие из указанных веществ не взаимодействует с уксусной кислотой? (Çəki: 1)

- $\text{HCl}$ ,  $\text{C}_2\text{H}_6$ ,  $\text{Hg}$
- целлюлоза,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
- глицерин,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{Cl}_2$
- $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ,  $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$
- $\text{MgO}$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{Cu}$
- 

Sual: Какой тип соединения образуется при окислении альдегидов? (Çəki: 1)

- сложные эфиры
  - первичные спирты
  - карбоновые кислоты
  - вторичные спирты
  - простые эфиры
- 

Sual: (Çəki: 1)

Какая кислота соответствует формуле  $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COOH}$ ?

- дикарбоновая кислота
  - непредельная кислота
  - предельная одноосновная кислота
  - непредельная дикарбоновая кислота
  - ароматическая кислота
- 

Sual: Какая кислота образуется при окислении соединения  $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH}$  (Çəki: 1)

- уксусная
  - пропионовая
  - акриловая
  - малоновая
  - щавелевая
- 

### **ВӨЛМƏ: 1003**

Ad	1003
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Suallar qarşdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какие высказывания является общими для уксусной и муравьиной кислот? I вступает в реакцию "серебряного зеркала" II относятся к насыщенным одноосновным кислотам III изменяют окраску лакмуса (Çəki: 1)

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

Sual: Укажите способ получения уксусной кислоты в промышленности? (Çəki: 1)

- взаимодействию ацетата натрия с серной кислоты
  - гидролиз сложного эфира
  - гидролиз простых эфиров
  - каталитическое окисление бутана
  - гидрирование альдегидов
-

Sual: Сколько литров водорода (н.у) необходимо для превращения 56,4 г олеиновой кислоты в стеариновую?  
Mг(олеин.кис)=282 (Çәкі: 1)

- 22,4
- 11,2
- 5,6
- 4,48
- 2,24

Sual: Какая из нижеследующих кислот более сильная ? (Çәкі: 1)

- CH<sub>3</sub>COOH
- CH<sub>2</sub>Cl-COOH
- CHCl<sub>2</sub>COOH
- CCl<sub>3</sub>-COOH
- CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>COOH

Sual: Какое утверждение неверно для аминокислоты? (Çәкі: 1)

- водный раствор – нейтрален
- вступает в реакцию поликонденсации
- реагирует с соляной кислотой
- проявляет амфотерные свойства
- с аминопропионовой кислотой образует сложный эфир

Sual: С каким веществом вступает в реакцию этиламин? (Çәкі: 1)

- H<sub>2</sub>O
- KOH
- KBr
- C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>
- C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>

Sual: Что отличает α-аминопропионовую кислоту от пропионовой кислоты? I. амфотерность II. образование сложных эфиров при взаимодействии со спиртами III. взаимодействие с HCl (Çәкі: 1)

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

### **BÖLMƏ: 1101**

Ad	1101
Suallardan	11
Maksimal faiz	11
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Какого общая формула ненасыщенных кислот? (Çәкі: 1)

- C<sub>n</sub>H<sub>2n-1</sub>COOH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>COOH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>COOH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>

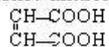
Sual: Какой процесс используют для превращения жидких жиров в твердые? (Çәкі: 1)

- дегидратация
- гидрирование
- окисление
- полимеризация
- гидролиз

---

Sual: (Ўэки: 1)

Назовите кислоту:



- кротоновая
  - малеиновая
  - малоновая
  - пропионовая
  - бутановая
- 

Sual: Какая кислота является двухосновной? (Ўэки: 1)

- акриловая
  - уксусная
  - янтарная
  - бензойная
  - метакртловая
- 

Sual: Какие высказывания верны для метакриловой кислоты? I обесцвечивает бромную воду II реагирует с металлическим натрием III является предельным соединением (Ўэки: 1)

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

Sual: Назовите пропионовую кислоту по Международной номенклатуре (Ўэки: 1)

- метановая кислота
  - этановая кислота
  - пропановая кислота
  - бутановая кислота
  - метандикарбоновая кислота
- 

Sual: Продукт гидролиза какого вещества дает реакцию "серебряного зеркала?" (Ўэки: 1)

- Жир
  - крахмал
  - этилацетат
  - метилацетат
  - белок
- 

Sual: (Ўэки: 1)

Какие вещества имеют общую формулу  $C_n(H_2O)_n$ , но не являются углеводами?

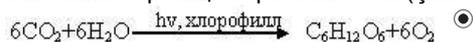
I.  $(C_6H_{10}O_5)_n$     II.  $C_2H_4O_2$     III.  $C_{12}H_{22}O_{11}$     IV.  $CH_2O$

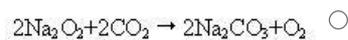
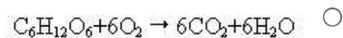
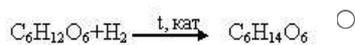
- I, III
  - I, IV
  - II, IV
  - только III
  - II, III, IV
- 

Sual: Укажите продукт восстановления глюкозы. (Ўэки: 1)

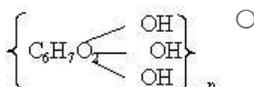
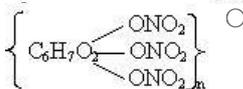
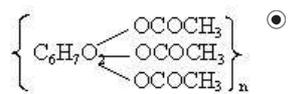
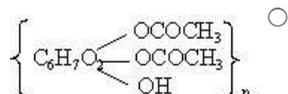
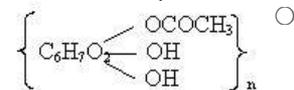
- глюконовая кислота
  - молочная кислота
  - шестиатомный спирт
  - масляная кислота
  - трехатомный спирт
- 

Sual: Укажите реакцию фотосинтеза. (Ўэки: 1)





Sual: Укажите триацетилцеллюлозу. (Çəki: 1)



**BÖLMƏ: 1102**

Ad	1102
Suallardan	16
Maksimal faiz	16
Suallar qarışdırmaq	<input type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Как можно отличить акриловую кислоту от уксусной кислоты? (Çəki: 1)

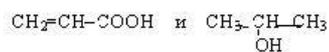
- обесцвечивает бромной воды
- нагреванием с метиловым спиртом
- действием гидроксида натрия
- действием лакмусовой бумаги
- взаимодействием с  $Cu(OH)_2$

Sual: Что не верно для олеиновой кислоты? (Çəki: 1)

- обесцвечивает бромной воды
  - при гидрировании превращаются в стеариновую кислоту
  - в молекуле имеется одна π-связь
  - входит в состав жиров в виде сложного эфира глицерина
- общая формула  $C_nH_{2n-1}COOH$ .

Sual: (Çəki: 1)

Назовите сложные эфир, полученный из веществ:



- изопропилакрилат
- акрилпропионат
- изопропилпропионат
- пропилакрилат
- пропилметакрилат

Sual: Какие высказывания верны для акриловой кислоты? I обесцвечивает бромную воду II реагирует с металлическим натрием III входит в состав жиров (Ўэкі: 1)

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

Sual: Что не является общим для уксусной и акриловой кислоты? (Ўэкі: 1)

- вступают в реакцию нейтрализацию с NaOH
  - изменяют окраску лакмуса
  - с  $\text{CH}_3\text{OH}$  образует сложный эфир
  - вступают в реакцию замещения с хлорам
  - одноосновные кислоты
- 

Sual: Какие вещества образуются при гидролизе сахарозы? (Ўэкі: 1)

- глюкоза
  - фруктоза
  - глюкоза и фруктоза
  - глюкоза и рибоза
  - фруктоза и рибоза
- 

Sual: Какой природный полимер образуется из  $\alpha$ -глюкозы? (Ўэкі: 1)

- целлюлоза
  - белок
  - нуклеиновая кислота
  - крахмал
  - лавсан
- 

Sual: Какой тип соединений образуется при взаимодействии целлюлозы с уксусной кислотой. (Ўэкі: 1)

- моносахарид
  - дисахарид
  - простой эфир
  - сложный эфир
  - полисахарид
- 

Sual: Сколько гидроксильных групп имеются в молекуле дезоксирибозы циклического строения? (Ўэкі: 1)

- 4
  - 3
  - 5
  - 6
  - 2
- 

Sual: Сколько гидроксильных групп имеются в молекуле рибозы с циклическим строением? (Ўэкі: 1)

- 4
  - 5
  - 3
  - 6
  - 2
- 

Sual: Для какого углевода характерна реакция «серебряного зеркала»? (Ўэкі: 1)

- фруктозы
  - сахарозы
  - глюкозы
  - крахмала
  - целлюлозы
- 

Sual: Из молекул какого моносахарида образуется крахмал? (Ўэкі: 1)

- глюкоза и фруктоза
- $\beta$ -глюкоза

- α и β-глюкоза
- α-глюкоза
- фруктоза

Sual: Из молекул какого моносахарида образуется целлюлоза? (Çəki: 1)

- глюкоза и фруктоза
- α-глюкоза
- β-глюкоза
- α и β-глюкоза
- фруктоза

Sual: Каким из нижеперечисленных соединений можно доказать наличие альдегидной группы в молекуле глюкозы? (Çəki: 1)

- $\text{Ca(OH)}_2$
- $\text{KMnO}_4$
- $\text{HNO}_3$
- $\text{Ag}_2\text{O}$
- $\text{FeCl}_3$

Sual: Какой углевод является конечным продуктом гидролиза крахмала? (Çəki: 1)

- мальтоза
- сахароза
- глюкоза
- фруктоза
- рибоза

Sual: Какой углевод хорошо растворяется в воде и подвергается гидролизу в кислой среде? (Çəki: 1)

- глюкоза
- фруктоза
- сахароза
- целлюлоза
- рибоза

### **Bölmə: 1201**

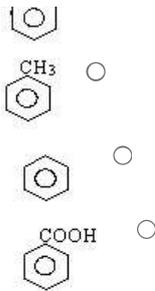
Ad	1201
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	<input type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Укажите формулу триметиламина (Çəki: 1)

- $\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\text{N}}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$
- $\text{CH}_3-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{NH}_2$

Sual: Какое соединение реагирует с бромоводородной кислотой? (Çəki: 1)

- 
- 



Sual: В каком ряду все вещества реагируют с соляной кислотой? (Џәкі: 1)

- этан, ацетилен, 1-пропанол
- этилен, метил амин, диметил амин
- анилин, пропилен, бензол
- этиламин, бутадиен, этан
- пропан, фенол, глицин

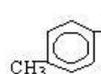
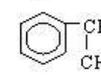
Sual: Какое вещество обесцвечивает бромную воду? (Џәкі: 1)

- $\text{CH}_3\text{NH}_2$
- $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$
- $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$
- $\text{CH}_3\text{NHCl}$

Sual: Какое уравнение реакции отражает кислотные свойства фенола? (Џәкі: 1)

- $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{Br}_2 \rightarrow$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{HCl} \rightarrow$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 (\text{к.р.ч.})}$
- $n \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + n \text{H} - \begin{array}{c} \text{C} \\ \text{H} \end{array} \rightarrow$
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{KOH} \rightarrow$

Sual: Название какого соединения дано неверно? (Џәкі: 1)

-  - мета-крезол
-  - изопрропилбензол
- $\text{CH}_3 - \begin{array}{c} \text{CH} \\ | \\ \text{OH} \end{array} - \text{CH}_3$  - изопрропиловый спирт
- $\text{CH}_3 - \begin{array}{c} \text{CH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array} - \text{CH}_2\text{OH}$  - изобутиловый спирт
-  - бензиловый спирт

Sual: Укажите гомолог бензола (Џәкі: 1)

- циклогексан
- гексан
- винилбензол
- толуол
- гексин

**ВӨЛМӘ: 1202**

Suallardan	31
Maksimal faiz	31
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Какие вещество образуется при восстановлении нитробензола в присутствии чугунных стружек и соляной кислоты? (Çəki: 1)

- толуол
- ксилол
- анилин
- бензол
- фенол

Sual: К какому классу соединений можно отнести продукт реакции взаимодействия хлорида метиламмония с водным раствором щелочи? (Çəki: 1)

- карбоновые кислоты
- спирты
- аминокислоты
- амины
- алканы

Sual: К какому классу соединений относится  $[\text{CH}_3\text{NH}_3]\text{Cl}$ ? (Çəki: 1)

- основаниям
- кислотам
- солям
- аминам
- нитросоединениям

Sual: Чем из нижеуказанных можно различить друг от друга растворы хлорида аммония, этиламина и глицерина? (Çəki: 1)

- $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- лакмусовая бумага
- $\text{Ag}_2\text{O}$
- $\text{HCl}$
- $\text{FeCl}_3$

Sual: Какое утверждение не верно для этиламина? (Çəki: 1)

- является изомером диметиламина
- основные свойства сильнее чем у аммиака
- 1 моль при горении образует 1 моль  $\text{N}_2$
- является гомологом метиламина
- в растворе окрашивает лакмус в синий цвет

Sual: Какое утверждение неверно для диметиламина? (Çəki: 1)

- хорошо растворим в воде
- является изомером этиламина
- взаимодействует с  $\text{HCl}$
- при сгорании 1 моль образуется 0,5 моль  $\text{N}_2$
- является гомологом анилина

Sual: Какие высказывания верны для метиламина и аммиака? I основные свойства одинаковые II продукты сгорания вызывают помутнение известковой воды III в обоих веществах валентность азота равна III, а степень окисления -3 (Çəki: 1)

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

Sual: Какое или какие вещества взаимодействуют алифатическими аминами? (Ҷаќи: 1)

- HCl
  - KOH
  - NaCl
  - Ba(OH)<sub>2</sub>
  - H<sub>2</sub>
- 

Sual: Продукты при восстановлении нитросоединения к какому классу относятся? (Ҷаќи: 1)

- к кислотам
  - к основаниям
  - солям
  - к аминам
  - к фенолам
- 

Sual: В составе каких соединений содержится азот? I Пикриновая кислота II винилбензол III карболовая кислота IV капрон (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какие высказывание верно для вещества, образованного из фенильного радикала и аминогруппы? (Ҷаќи: 1)

- реагирует с кислотами с образованием солей
  - окрашивает лакмус в красный цвет
  - получается гидратацией нитробензола
  - не реагирует с бромной водой
  - вступает в реакцию с щелочами
- 

Sual: В составе каких соединений не содержится азот? I пикриновая кислота. II винилбензол. III карболовая кислота. IV капрон (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какие вещества содержат аминогруппы? I анилин. II нитроглицерин. III аланин. IV формальдегид. (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какое из указанных веществ обладает амфотерными свойствами? (Ҷаќи: 1)

- аминокислотная кислота
  - пропионовая кислота
  - муравьиная кислота
  - этиламин
  - этанол
- 

Sual: Сколько молей воды выделяется при образовании одного моля трипептида? (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Как называется полимер полученный из аминокислот. (Ќәкі: 1)

- лавсан
  - крахмал
  - целлюлоза
  - полипептид
  - каучук
- 

Sual: По какому типу реакций образуются фенолформальдегидные смолы, белки и лавсан? (Ќәкі: 1)

- полимеризация
  - гидролиз
  - разложение
  - нейтрализация
  - поликонденсация
- 

Sual: (Ќәкі: 1)

Вычислите массу фенола, полученного гидролизом хлорбензола массой 225

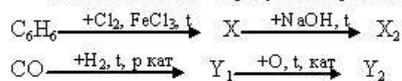
г.

$M_r(C_6H_5Cl)=112,5$ .  $M_r(C_6H_5OH)=94$ .

- 75,2
  - 150,4
  - 188
  - 94
  - 112,8
- 

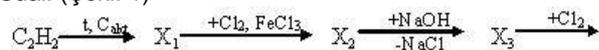
Sual: (Ќәкі: 1)

Какое вещество образуется при взаимодействии  $X_2$  и  $Y_2$ ?



- фенол
  - толуол
  - бензойная кислота
  - фенол-формальдегидная смола
  - бензиловый спирт
- 

Sual: (Ќәкі: 1)



Определите вещество Y

- 1, 1, 2, 2-тетрахлорэтан
  - 3, 5-дихлорфенол
  - 2, 4-дихлорфенол
  - 2, 4, 6-трихлорфенол
  - хлорбензол
- 

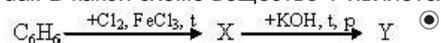
Sual: (Ќәкі: 1)

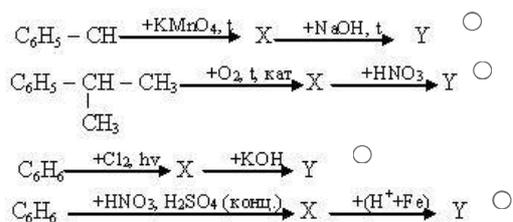
При окислении 46 г толуола получено 42,7 г бензойной кислоты. Вычислите практический выход (в %) продукта реакции.

$M_r(C_7H_8)=92$ ,  $M_r(C_6H_5COOH)=122$ .

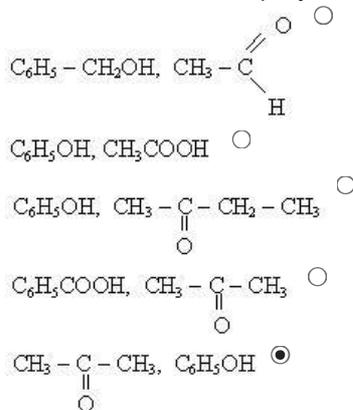
- 80
  - 70
  - 90
  - 50
  - 60
- 

Sual: В какой схеме вещество Y является фенолом? (Ќәкі: 1)

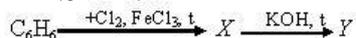




Sual: Какие вещества образуются при окислении изопропилбензола в присутствии серной кислоты? (Çәki: 1)



Sual: (Çәki: 1)



Определите вещество Y.

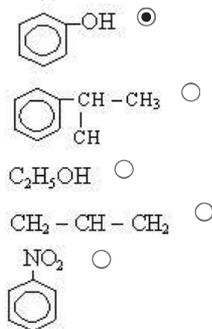
- C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>OH  
 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH  
 C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COOH  
 C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH  
 C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>OH

Sual: (Çәki: 1)

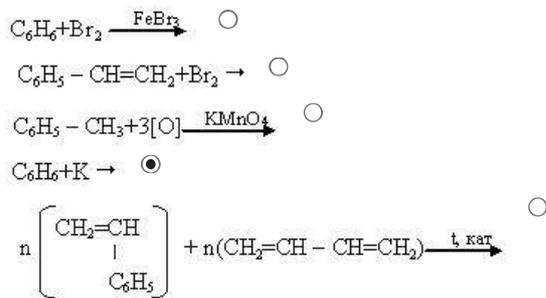
Какие вещества реагируют и с фенолом, и с этанолом?

- I. Na    II. NaOH    III. HNO<sub>3</sub>
- только I  
 I, III  
 II, III  
 только III  
 I, II

Sual: Для какого вещества все нижеприведенное является верным? а) вступает в реакцию с бромной водой б) обладает слабыми кислотными свойствами с) при н.у. имеет молекулярно-кристаллическую решетку (Çәki: 1)



Sual: Какая реакция не протекает? (Çәki: 1)



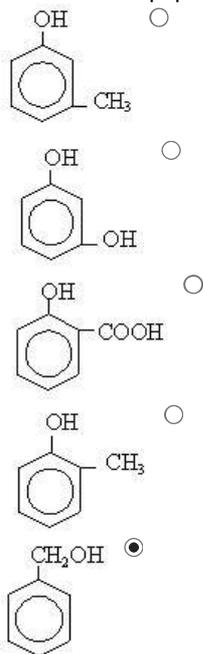
Sual: Какое утверждение неверно для фенола? (Ҷаќи: 1)

- с хлором образует 2, 4, 6-трихлорфенол
- проявляет слабые кислотные свойства
- реагирует с натрием
- полимеризуется с метаналем
- плохо растворяется в холодной воде

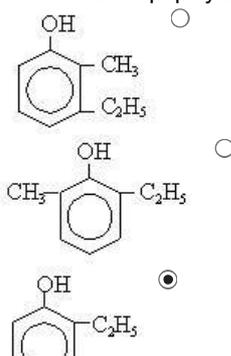
Sual: Укажите вещество, которое вступает в реакцию с толуолом и глицерином. (Ҷаќи: 1)

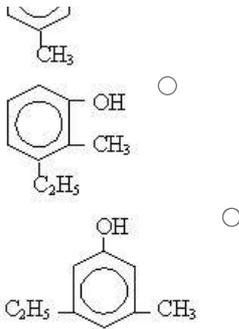
- NaOH
- Br<sub>2</sub>
- FeCl<sub>3</sub>
- HNO<sub>3</sub>
- HCl

Sual: Укажите формулу бензилового спирта. (Ҷаќи: 1)



Sual: Укажите формулу 4-метил-2-этилфенола. (Ҷаќи: 1)



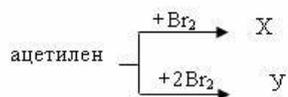


**BÖLMƏ: 0603**

Ad	0603
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Suallar qarışdırmaq	<input type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Çəki: 1)

Определите вещества X и Y в схеме.



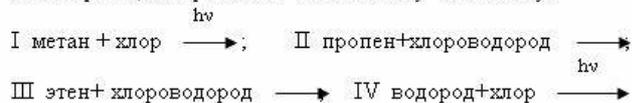
- X -1,2-диброметан Y -1,1,2,2- тетраброметан
- X -1,1,2,2-тетраброметан Y -1,2-диброметан
- X -1,2- диброметан Y -1,1,2,2- тетраброметан
- X -1,1- диброметан Y -1,1,2,2-тетраброметан
- X -1-брометин Y -1,2-диброметан

Sual: Какое галогенпроизводное при взаимодействии с цинком образует пропен? (Çəki: 1)

- 1,1-дихлорпропан
- 1,3- дихлорпропан
- 1,2- дихлорпропан
- 2,2-хлорпропан
- 1- хлорпропан

Sual: (Çəki: 1)

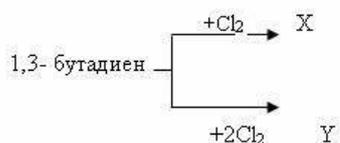
Какие реакции протекают по ионному механизму?



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

Sual: (Çəki: 1)

Определите вещества X и Y в схеме.



- X -1,2-дихлор-1-бутен Y -1,2,2,4- тетрахлорбутан

- X -3,4-дихлор-1-бутен Y -1,1,2,2- тетрахлорбутан  
 X -1,4-дихлор-2-бутен Y -2,2,3,3- тетрахлорбутан  
 X -1,4-дихлор-2-бутен Y -1,2,3,4- тетрахлорбутан  
 X -1,2,3,4- тетрахлорбутан Y -1,4-дихлор-2-бутен
- 

Sual: Укажите получение металлоорганическое соединение. (Çәki: 1)

- $RCI + NaJ \rightarrow$
- $ROH + HJ \rightarrow$
- $RCI + Mg \rightarrow$
- $ROH + HJ \rightarrow$
- $ROH + PCl_3 \rightarrow$
- 

### **BÖLMƏ: 1302**

Ad	1302
Suallardan	13
Maksimal faiz	13
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какое из приведенных выражений неверно для оксипропионовой кислоты? (Çәki: 1)

- взаимодействует щелочными металлами  
 называется молочной кислотой  
 взаимодействует галогенам  
 не взаимодействует со спиртами  
 относится только к кислотам
- 

Sual: При кипячении глюкозы какое вещество образуется? (Çәki: 1)

- уксусная кислота  
 масляная кислота  
 глюконовая кислота  
 сорбит  
 стеариновая кислота
- 

Sual: Как называется  $CH_2OH-COOH$ ? (Çәki: 1)

- гликолевая кислота  
 этановая кислота  
 этиленгликоль  
 пропионовая кислота  
 уксусная кислота
- 

Sual: Какие оксикислоты образуют лактоны? (Çәki: 1)

- $\alpha$ - оксикислоты  
  $\beta$ - оксикислоты  
 только  $\gamma$ - оксикислоты  
  $\gamma$  и  $\delta$ - оксикислоты  
 только  $\delta$ - оксикислоты
- 

Sual: При нагревании из каких оксикислот образуется непредельные соединения? (Çәki: 1)

- из  $\alpha$ - оксикислот

- из β- оксикислот
  - из γ- оксикислот
  - из δ- оксикислот
  - не образуется
- 

Sual: Что верно для α- оксипропионовой кислоты? (Ҷаќи: 1)

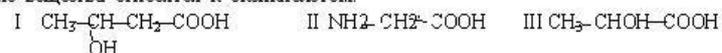
- содержит асимметрический атом углерода
  - трудно идет отщепление воды
  - не получается в процессе молочнокислого брожения
  - при нагревании не дает лактиды
  - при нагревании дает лактоны
- 

Sual: Назовите соединение: HOOC-CHON-CH<sub>2</sub>-COOH (Ҷаќи: 1)

- янтарная кислота
  - малочная кислота
  - яблочная кислота
  - лимонная кислота
  - пировиноградная кислота
- 

Sual: (Ҷаќи: 1)

кие вещества относятся к оксикислотом?



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

Sual: Сколько ассиметрический атом углерода имеется в составе молочной кислоты? (Ҷаќи: 1)

- 1
  - 2
  - 3
  - 4
  - 5
- 

Sual: Что не верно для гликолевой кислоты? (Ҷаќи: 1)

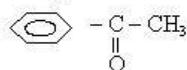
- содержит асимметрический атом углерода
  - можно получить восстановлением щавелевой кислоты
  - она содержится в незрелом винограде
  - в чистом виде – кристаллы
  - легко растворяется в воде
- 

Sual: Что не верно для β- оксипропионовой кислоты? (Ҷаќи: 1)

- при нагревании в отличие от α- оксикислот не дает ангидридов
  - она представляет собой густой сироп
  - не содержит асимметрический атом углерода
  - при нагревании дает ангидридов
  - при нагревании превращается в акриловую кислоту
- 

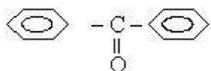
Sual: (Ҷаќи: 1)

Назовите соединение.



- изопропилбензол
  - бензойный альдегид
  - фенол
  - метилфенилкетон
  - метилпропилкетон
-

Sual: (Çəki: 1)  
Назовите кетона.



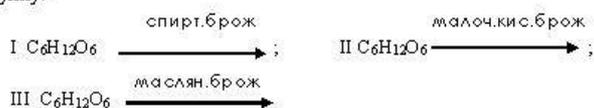
- дипропилкетон
- дифенилкетон
- диметилкетон
- метилфенилкетон
- 3-метил-бутанон

**BÖLMƏ: 1303**

Ad	1303
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Çəki: 1)

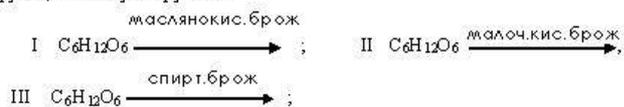
в результате каких реакций полученное органическое вещество содержит одну функциональную группу?



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

Sual: (Çəki: 1)

В результате каких реакций полученное органическое вещество содержит две разные функциональные группы?



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

Sual: Какое выражение верно для оксикислот? (Çəki: 1)

- низшие оксикислоты смешиваются в любых соотношениях с водой
- оксикислоты взаимодействуют только со спиртами
- жирные предельные кислоты является более сильными кислотами
- оксикислоты бывают только кристаллическом виде
- оксикислоты более слабые , чем соответствующие кислоты

Sual: (Çəki: 1)

Назовите кислоту, полученную по реакции:  $C_6H_5 - CH_3 \xrightarrow{O}$

- акриловая
- шавеловая
- бензойная
- пропионовая
- уксусная

Sual: Окислением какого углеводорода получается бензойная кислота? (Çəki: 1)

- пропилен
- изопрен
- толуол
- этан
- гексан

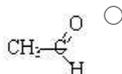
---

**BÖLMƏ: 1401**

Ad	1401
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Укажите формулу глиоксиловой кислоты (Çəki: 1)

- CHO-COOH
- CH<sub>3</sub>-COOH
- CH<sub>2</sub>OH-COOH



- CHO-CH<sub>2</sub>-COOH

Sual: Какое соединение относится β-альдокислотам? I CHO-CH<sub>2</sub>-COOH II CHO-COOH III CHO-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-COOH (Çəki: 1)

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

Sual: Укажите формулу α-кетоникислоты . (Çəki: 1)

- CHO-COOH
- CH<sub>3</sub>-CO-CH<sub>3</sub>
- CH<sub>2</sub>OH-COOH
- HCOOH-CH<sub>2</sub>OH-COOH
- CH<sub>3</sub>-CO-COOH

Sual: Назовите соединение: CH<sub>3</sub>-CO-CH<sub>2</sub>-COOH (Çəki: 1)

- ацетоуксусная кислота
- ацетопропионовой кислоты
- эфир пропионовой кислоты
- эфир муравьиной кислоты
- пировиноградная кислота

Sual: Как называется соединение CHO - CH<sub>2</sub>-COOH (Çəki: 1)

- формил уксусная кислота
- формилпропионовая кислота
- ацетоуксусная кислота
- пировиноградная кислота
- масляная кислота

Sual: какому классу относится : CH<sub>3</sub>-CO-CH<sub>2</sub>-COOH ? (Çəki: 1)

- к кислотам
- кетокислотам
- к альдегидам
- кетонам

альдегидокислотам

---

**BÖLMƏ: 1402**

Ad	1402
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какие выражение верны для глиоксиловой кислоты? I она относится к двух основным кислотам II содержится в незрелых фруктах III относится к кетокислотам (Çəki: 1)

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

---

Sual: Какие выражение не верны для глиоксиловой кислоты? (Çəki: 1)

- A) Получается окислением азотной кислотой этилового спирта
- она может быть получена электрохимическим восстановлением щавеловой кислоты
- легко растворима в воде
- не летучая
- дает реакцию "серебряного зеркала"

---

Sual: В состав кетоникислот какие функциональные групп входят ? I Альдегидная II Альдегидная и кетонная III кетонная и кислотная (Çəki: 1)

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

---

Sual: Какие выражение не верны для ацетоуксусной кислоты? (Çəki: 1)

- является  $\beta$ -кетоникислотам
- не прочное соединение
- при слабом нагревании разлагается на ацетон
- часто называют ацетоуксусным эфиром
- представляет собой твердое вещество

---

Sual: При распада из формилуксусной кислоты что образуется? (Çəki: 1)

- кетон и углекислый газ
- альдегид и углекислый газ
- кетон и альдегид
- только кетон
- только альдегид

---

Sual: Какая кислота сильнее? (Çəki: 1)

- пировиноградная
- пропионовая
- уксусная
- стеариновая
- пальмитиновая

---

Sual: Какие утверждения верны для ацетоуксусной кислоты? I Является изомером пировиноградной кислоты II Относится к  $\beta$ - кетоникислот III Представляет собой жидкость с приятным фруктовым запахом (Çəki: 1)

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

- только II  
 только I
- 

Sual: Как называется  $\text{CHO} - \text{CO} - (\text{CH}_2)_2 - \text{COOH}$ ? (Çəki: 1)

- левулиновая кислота  
 малоновая кислота  
 ацетоуксусная кислота  
 оксипропионовая кислота  
 пировиноградная кислота
- 

Sual: (Çəki: 1)

Какое соединение обладает типическими реакциями кетонов и кислот?

I  $\text{CH}_3\text{C}-\text{COOH}$     II  $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{COOH}$     III  $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{COOH}$

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

### **ВӨЛМƏ: 1502**

Ad	1502
Suallardan	16
Maksimal faiz	16
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какую группу в белках можно определить с помощью  $\text{NaOH}$  и  $\text{CuSO}_4$ ? (Çəki: 1)

- амино  
 карбоксильную  
 пептидную  
 гидроксильную  
 эфирную
- 

Sual: Сколько молей воды требуется для полного гидролиза одного моля трипептида? (Çəki: 1)

- 1  
 2  
 3  
 1,5  
 2,5
- 

Sual: Сколько молей воды выделяется при образовании одного моля трипептида? (Çəki: 1)

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

Sual: Наличие какого элемента в составе белков можно определить с помощью  $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$  и  $\text{NaOH}$ ? (Çəki: 1)

- 1)  
 N  
 O  
 P  
 S  
 Cl
- 

Sual: С какой группой веществ аминоксусная кислота не взаимодействует? (Çəki: 1)

- $\text{HCl}$ ,  $\text{Ca}$ ,  $\text{CH}_3\text{OH}$

- NaOH, ZnS, BaCl<sub>2</sub>
  - CuSO<sub>4</sub>, Ag, CaCl<sub>2</sub>
  - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, Ba(OH)<sub>2</sub>, CaO
  - H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HBr, Na
- 

Sual: Какое вещество обладает амфотерными свойствами? (Ҷаќи: 1)

- уксусная кислота
  - диэтиловый спирт
  - этилацетат
  - метиламин
  - аланин
- 

Sual: Какое из указанных веществ обладает амфотерными свойствами? (Ҷаќи: 1)

- этанол
  - пропионовая кислота
  - аминоксусная кислота
  - этиламин
  - муравьиная кислота
- 

Sual: Какие вещества не содержат аминогруппу? I анилин II нитроглицерин III аланин IV формальдегид (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какие вещества содержат аминогруппу? I анилин II нитроглицерин III аланин IV формальдегид (Ҷаќи: 1)

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

Sual: За счет какой связи образуется первичная структура белков? (Ҷаќи: 1)

- сложной
  - водородной
  - пептидной
  - дисульфидной
  - солевого мостика
- 

Sual: Чем отличается аминоксусная кислота от уксусной кислоты? I действием на лакмус II реакцией с щелочами III реакцией с кислотами IV реакцией со спиртами (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Как называется полимер полученный из аминокислот? (Ҷаќи: 1)

- лавсан
  - крахмал
  - целлюлоза
  - полипептид
  - каучук
- 

Sual: Какие утверждения верны? I Пептидная связь образуется атомами азота и углерода II β- аминокислоты в водном растворе не образуют биполярный ион III белки- это продукт поликонденсации α-аминокислот (Ҷаќи: 1)

- I, II, III
- I, II
- только I

- II, III  
 I, III
- 

Sual: Что неверно для аминокислот? (Ҷаќи: 1)

- кристаллические вещества, растворимы в воде  
 взаимодействуют со спиртами с образованием сложных эфиров  
 взаимодействуют друг с другом с образованием пептидной связи  
 реагирует как с щелочами, так и с кислотами  
 взаимодействуют друг с другом, с образуя сложные эфиры
- 

Sual: Какое утверждение не верно для аминокислотной кислоты? (Ҷаќи: 1)

- водный раствор нейтрален  
 вступает в реакцию поликонденсации  
 реагирует с соляной кислотой  
 проявляет амфотерные свойства  
 с аминокислотой образует сложный эфир
- 

Sual: В каком ряду все вещества реагируют с HCl? (Ҷаќи: 1)

- уксусная кислота, этилформиат, изопрен  
 стирол, бензол, этиламин  
 полиэтиламин, глюкоза, акриловая кислота  
 винилацетилен, анилин, метиламин  
 дивинил, этан, анилин
- 

### **ВЉЛМЉ: 1503**

Ad	1503
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Suallan qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Что отличает 2- аминопропионовую кислоту от пропионовой кислоты? I образование биполярного иона в водном растворе II не влияет на индикатор III взаимодействует со щелочами (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Что отличает 2- аминопропионовую кислоту от пропановой кислоты? I амфотерность II образование сложных эфиров при взаимодействии со спиртами III взаимодействие с HCl (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какие утверждения верны? I Белки в основном образуются из  $\beta$ - аминокислот II Белки с концентрированной  $HNO_3$  образуют желтый цвет III В белках имеется пептидная связь (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какие из высказываний верны для  $\alpha$ - аминопропионовой кислоты? I вступает в реакцию поликонденсации II не входит в состав белков III водный раствор имеет щелочную реакцию IV в водных растворах находится в виде биполярных ионов (Ҷаќи: 1)

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

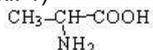
Sual: Какие из высказываний не верны для β-аминопропионовой кислоты? I с щелочами образует соли; II входит в состав белков; III водные раствор имеет кислую реакцию IV этерифицируется со спиртами (Çәki: 1)

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

Sual: Сколько граммов соляной кислоты может прореагировать с 0,4 моль аминокислоты? Mg (HCl)=36,5 (Çәki: 1)

- 200
- 100
- 14,6
- 50
- 7,3

Sual: (Çәki: 1)



какие высказывание верны относительно вещества, формула которого приведена ниже?

- I входит в состав белков;
- II в водный раствор окрашивают лакмус в красный цвет
- III получается при реакции аммиака с пропионовой кислотой
- IV реагирует с кислотами, щелочами и спиртами

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

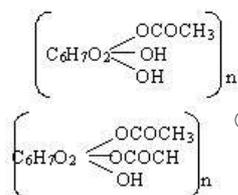
### **BÖLMƏ: 1601**

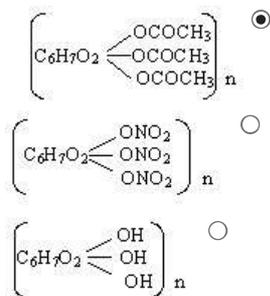
Ad	1601
Suallardan	15
Maksimal faiz	15
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Из молекул какого моносахарида образуется целлюлоза? (Çәki: 1)

- глюкоза и фруктоза
- α- глюкоза
- β- глюкоза
- α и β- глюкоза
- фруктоза

Sual: Укажите триацетилцеллюлозу: (Çәki: 1)





Sual: Сколько гидроксильных групп имеются в молекуле дезоксирибозы циклического строения? (Ҷаќи: 1)

- 4  
 3  
 5  
 6  
 2
- 

Sual: Какое вещество не относится к углеводом? (Ҷаќи: 1)

- крахмал  
 целлюлоза  
 сахароза  
 дезоксирибоза  
 молочная кислота
- 

Sual: Какой углевод хорошо растворяется в воде и подвергается гидролизу в кислой среде? (Ҷаќи: 1)

- глюкоза  
 фруктоза  
 сахароза  
 целлюлоза  
 рибоза
- 

Sual: Какой углевод является дисахаридом? (Ҷаќи: 1)

- Сахароза  
 Селлюлоза  
 Рибоза  
 Крахмал  
 Фруктоза
- 

Sual: Из физических свойств глюкозы- какие явления верны? I сладкий на вкус.II Прозрачный жидкость III Хорошо растворяется в воде IV не образует кристаллогидрат. (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какие высказывания для фруктозы верны? I изомеры глюкозы,II имеет 2 функциональных групп. III Является,альдегид-спиртом. IV Имеет циклическую форму. (Ҷаќи: 1)

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

Sual: Какие функциональные группы содержит молекула глюкозы с открытой цепью? 1.гидроксильная группа 2.аминогруппа 3.альдегидная группа 4.карболсильная группа. (Ҷаќи: 1)

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

○ ТОЛЬКО 3

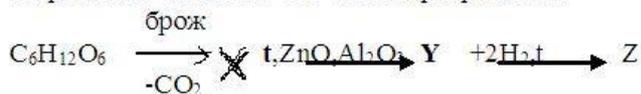
---

Sual: Какие функциональные группы содержит молекула фруктоза с открытой цепью? 1. Гидроксильная группа 2. карбоксильная группа 3. Карбонильная группа 4. Альдегидная группа (Ўаќи: 1)

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

Sual: (Ўаќи: 1)

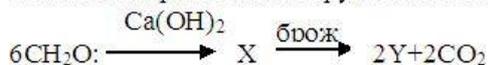
Определите вещество Z в схеме превращений



- дивинил
  - 1-бутен
  - 2-бутен
  - бутан
  - бутанол
- 

Sual: (Ўаќи: 1)

Сколько гидроксильных групп имеется в молекуле вещества Y?



- 1
  - 6
  - 3
  - 4
  - 5
- 

Sual: Вещества какой группы являются продуктами реакции присоединения к ацетилену? (Ўаќи: 1)

- этилен, этан, этанол
  - дивинил, ацетальдегид, метилацетилен
  - бензол, толуол, хлоропрен
  - изопрен, этан, этилхлорид
  - ацетальдегид, винилхлорид, тетрабромметан
- 

Sual: Каким веществом можно обнаружить алкены? (Ўаќи: 1)

- серная кислота
  - хлороводород
  - водород
  - бромная вода
  - хлор
- 

Sual: Какое соединение является конечным продуктом реакции ацетилена с избытком бромной воды? (Ўаќи: 1)

- $\text{CH}_2 = \text{CHBr}$
  - $\text{CHBr} = \text{CHBr}$
  - $\text{CH}_2 = \text{CBr}_2$
  - $\text{CHBr}_2 - \text{CHBr}_2$
  - $\text{CBr}_3 - \text{CBr}_3$
- 

**ЎОЛМА: 1602**

Ad	1602
Suallardan	15
Maksimal faiz	15

---

Sual: (Çəki: 1)

Какие вещества имеют общую формулу  $C_n(H_2O)_n$ , но не являются углеводами?

I  $(C_6H_{10}O_5)_n$  II  $C_2H_4O_2$  III  $C_{12}H_{22}O_{11}$  IV  $CH_2O$

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

Sual: Из молекул какого моносахарида образуется крахмал? (Çəki: 1)

- глюкоза и фруктоза  
 β- глюкоза  
 α и β- глюкоза  
 альфа - глюкоза  
 фруктоза

Sual: Сколько гидроксильных групп имеются в молекуле рибозы циклическим строением? (Çəki: 1)

- 4  
 5  
 3  
 6  
 2

Sual: Какой углевод является конечным продуктом гидролиза крахмала? (Çəki: 1)

- крахмал  
 сахароза  
 глюкоза  
 фруктоза  
 рибоза

Sual: Укажите продукт восстановления глюкозы? (Çəki: 1)

- глюконовая кислота  
 молочная кислота  
 шестиатомный спирт  
 масляная кислота  
 трехатомный спирт

Sual: Какие вещества образуются при гидролизе сахарозы? (Çəki: 1)

- глюкоза  
 фруктоза  
 глюкоза и фруктоза  
 глюкоза и рибоза  
 фруктоза и рибоза

Sual: Какой тип соединений образуется при взаимодействии целлюлозы с уксусной кислотой (Çəki: 1)

- моносахарид  
 дисахарид  
 простой эфир  
 сложный эфир  
 полисахарид

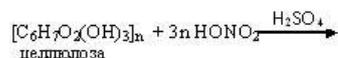
Sual: Какой природный полимер образуется из α- глюкозы? (Çəki: 1)

- целлюлоза  
 белок

- нуклеиновая кислота
- крахмал
- лавсан

Sual: (Ўаќи: 1)

Какое соединение будет конечным продуктом реакции?



- нитроцеллюлоза
- нитро- и динитроцеллюлоза
- динитроцеллюлоза
- тринитроцеллюлоза
- углекислый газ и вода

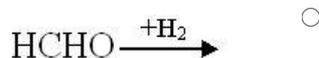
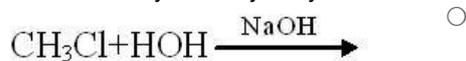
Sual: В каком случае правильно описаны сравнительные данные о крахмале и целлюлозы? (Ўаќи: 1)

- крахмал имеет линейную, а целлюлоза разветвленную структуру
- крахмал образован из  $\beta$ - глюкозы, а целлюлоза из  $\alpha$ - глюкозы, и имеют разветвленную структуру
- крахмал и целлюлоза являются волокнообразующими полисахаридами и образованы из молекул  $\alpha$ - глюкозы
- крахмал образован из  $\alpha$ - глюкозы, а целлюлоза из  $\beta$ - глюкозы, крахмал имеет и неразветвленную и разветвленную структуру, а целлюлоза только неразветвленную структуру
- крахмал и целлюлоза являются дисахаридами

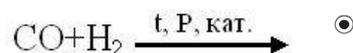
Sual: Укажите углевод, в молекуле которого имеется 3 гидроксильные группы. (Ўаќи: 1)

- фруктоза
- рибоза
- дезоксирибоза
- глюкоза
- крахмал

Sual: По какому способу получается метанол в промышленности? (Ўаќи: 1)



○



Sual: В каком ряду даны названия вторичных и третичных спиртов? (Ўаќи: 1)

- этанол, 1-пропанол, 2-пропанол
- 2-бутанол, метанол, 1-пентанол
- 2-метил-1-пропанол, 2-метил-2-пропанол, этанол
- 2-пентанол, 1-бутанол, 2-пропанол
- 2-пропанол, 3-гексанол, 2-метил-2-пропанол

Sual: В каком случае не образуется глицерин? (Çәki: 1)

- гидролиз 1,2,3-трибромпропана
  - ) соответствующие химические превращения пропилена
  - гидролиз 1,3-дихлорпропана
  - гидролиз жиров
  - щелочной гидролиз 1,2,3-трихлорпропана
- 

Sual: Какая из кислот обесцвечивает бромную воду? (Çәki: 1)

- уксусная
  - пальмитиновая
  - стеариновая
  - метакриловая
  - хлоруксусная
- 

### **ВӨЛМӘ: 1702**

Ad	1702
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Каким из нижеперечисленных соединений можно доказать наличие альдегидной группы в молекуле глюкозы? (Çәki: 1)

- $\text{KMnO}_4$
  - $\text{Ca(OH)}_2$
  - $\text{HNO}_3$
  - $\text{Ag}_2\text{O}$
  - $\text{FeCl}_3$
- 

Sual: Как называется углевод, состоящий из остатков глюкозы и фруктозы? (Çәki: 1)

- крахмал
  - целлюлоза
  - сахароза
  - фруктоза
  - рибоза
- 

Sual: С помощью какого вещества можно доказать, что в молекуле глюкозы содержится пять гидроксилных групп? (Çәki: 1)

- $\text{CH}_3\text{OH}$
  - $\text{Cu(OH)}_2$
  - $\text{CH}_3\text{COOH}$
  - $\text{Ag}_2\text{O}$
  - $\text{FeCl}_3$
- 

Sual: Какими соединениями можно доказать, что глюкоза является пятиатомным спиртом и альдегидом? (Çәki: 1)

- $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $\text{KMnO}_4$
  - $\text{Ca(OH)}_2$ ,  $\text{Cu(OH)}_2$
  - $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{Cu(OH)}_2$
  - $\text{MnO}_2$ ,  $\text{CuO}$
  - $\text{Br}_2$ ,  $\text{Ag}_2\text{O}$
- 

Sual: Укажите углевод, в молекуле которого имеется 4 гидроксильные группы (Çәki: 1)

- фруктоза
- рибоза
- дезоксирибоза
- глюкоза
- крахмал

---

Sual: Продукт гидролиза какого вещества не дает реакцию "серебряного зеркала" (Çəki: 1)

- целлюлоза
  - крахмал
  - метилформиат
  - жир
  - сахароза
- 

Sual: В результате каких видов брожения глюкозы образуется простое вещество? I малочно-кислого II масляно-кислого III спиртового (Çəki: 1)

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

Sual: Какие из следующих углеводов подвергаются гидролизу? I Фруктоза II крахмал III сахароза IV глюкоза (Çəki: 1)

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

Sual: Для какого углевода характерна реакция "серебряного зеркала" (Çəki: 1)

- фруктозы
  - сахарозы
  - глюкозы
  - крахмала
  - целлюлоза
- 

Sual: Какой углевод хорошо растворяется в воде, но не подвергается к гидролизу ? (Çəki: 1)

- глюкоза
  - сахароза
  - крахмал
  - целлюлоза
  - мальтоза
- 

Sual: Укажите ряд, в котором находится только моносахариды. (Çəki: 1)

- крахмал, глюкоза , целлюлоза
  - глюкоза, фруктоза, рибоза
  - фруктоза, сахароза , мальтоза
  - глюкоза, крахмал, сахароза
  - сахароза, , рибоза, целлюлоза
- 

Sual: Что не используется для протекания процесса фотосинтеза? (Çəki: 1)

- свет
  - вода
  - глюкоза
  - хлорофилл
  - углекислый газ
- 

### **BÖLMƏ: 1703**

Ad	1703
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Suallar qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Продукт гидролиза какого вещества дает реакцию "серебряного зеркала" (Ҷәкі: 1)

- жир
  - этилацетат
  - белок
  - крахмал
  - метилацетат
- 

Sual: В чем растворяется целлюлоза ? (Ҷәкі: 1)

- в воде
  - в этиловом спирте
  - в водном растворе аммиака
  - в ацетоне
  - аммиачный раствор  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 

Sual: В результате каких видов брожения глюкозы образуется газообразные вещество? I малочно-кислого II масляно-кислого III спиртового (Ҷәкі: 1)

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

Sual: Сколько гидроксильных групп входит элементарное звено макромолекулы целлюлозы? (Ҷәкі: 1)

- 1
  - 2
  - 3
  - 4
  - 5
- 

Sual: При помощи какого реактива можно определить глицерин, формальдегид, глюкозу и сахарозу? (Ҷәкі: 1)

- $\text{Ag}_2\text{O}$
  - $\text{NaOH}$
  - $\text{KMnO}_4$
  - $\text{Cu}(\text{OH})_2$
  - $\text{Br}_2$
- 

Sual: В молекуле какого соединения число гидроксильных групп наиболее? (Ҷәкі: 1)

- глицерина
  - рибозы
  - глюкозы
  - фруктозы
  - крахмал
- 

### **ВЉЛМЉ: 1801**

Ad	1801
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какое вещество не относится к ароматическим соединениям? (Ҷәкі: 1)

- бензойная кислота
- акриловая кислота
- фенол
- ксилол
- стирол

---

Sual: Укажите общую формулу гомологов бензола? (Ҷаќи: 1)

- $C_nH_{2n+2}$
  - $C_nH_{2n-6}$
  - $C_nH_{2n+1}OH$
  - $C_nH_{2n}$
  - $C_nH_{2n-2}$
- 

Sual: Укажите формулу м-нитротолуола. (Ҷаќи: 1)

- 
  - 
  - 
  - 
  - 
- 

Sual: Какое вещество является изомером изопропилбензола? (Ҷаќи: 1)

- 1,2,3- триметилбензол
  - 1,2-диметилбензол
  - 1,3-диметилбензол
  - толуол
  - этилбензол
- 

Sual: Укажите гомолог бензола. (Ҷаќи: 1)

- циклогексан
  - гексан
  - винилбензол
  - толуол
  - гексен
- 

Sual: Какой продукт образуется при хлорировании бензола под действием кванта света? (Ҷаќи: 1)

- гексахлорциклогексан
  - гексахлорбензол
  - хлорбензол
  - хлорциклогексан
  - дихлорциклогексан
- 

Sual: Какой продукт образуется при хлорировании бензола в присутствии солей железа (III)? (Ҷаќи: 1)

- гексахлорциклогексан
  - хлорбензол
  - 1,3,5- три хлорбензол
  - гексахлорбензол
  - хлорциклогексан
- 

Sual: В каком ряду все соединения не обесцвечивают водный раствор перманганата калия? (Ҷаќи: 1)

- этилен, гексен, стирол
- бутин, пропан, гексан
- бензол, пропан, полистирол

- изопрен, пропилен,полиэтилен
- бутен,этилбензол,полипропилен

Sual: В какой молекуле имеется углеродный атом в  $sp^3$  Гибридном состоянии? (Çәki: 1)

- бензол
- стирол
- дивинил
- изопрен
- этилен

Sual: С каким веществом реагируют бензол,толуол и этилен? (Çәki: 1)

- $H_2$ (водород)
- NaOH
- HCl
- Na
- $Ag_2O$

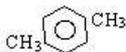
**Вóлмә: 1802**

Ad	1802
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

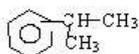
Sual: Называние какого соединения указано неверно? (Çәki: 1)



1,2-диметил-бензол



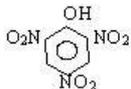
1,4-диметил-бензол



пропилбензол

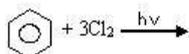
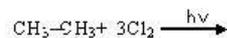


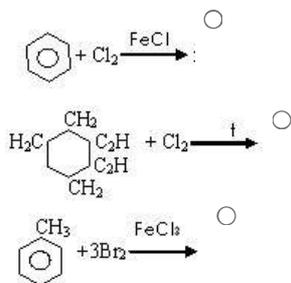
бензойная кислота



2,4,6-тринитро-фенол

Sual: В каком случае не происходит замещение водорода галогеном? (Çәki: 1)





Sual: В какой группе углеводородов, содержащих одинаков число атомов углерода, массовая доля углерода наибольшая? (Ѕәкі: 1)

- алканы
- алкины
- алкены
- циклоалканы
- ароматическое углеводороды

Sual: Что является общим для бензола и стирола? I имеют общую формулу для бензола и стирола II гидрируется III в молекуле все атомы углерода находится в  $sp^2$ -гибридном состоянии (Ѕәкі: 1)

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

Sual: Какие ароматическое соединение получится при пропускании паров н-гептана над платиновым катализатором при температуре 300C? (Ѕәкі: 1)

- бензол
- фенол
- толуол
- этилбензол
- н-ксилол

Sual: Какое соединение взаимодействует с толуолом, фенолом, глицерином и целлюлозой? (Ѕәкі: 1)

- NaOH
- Na
- HNO<sub>3</sub>
- HCl
- Ag<sub>2</sub>O

Sual: В какой молекуле имеется углеродный атом в  $sp^3$ - гибридном состоянии? (Ѕәкі: 1)

- Бензол
- стирол
- дивинил
- изопрен
- этилен

Sual: Укажите изомеры 1- метил-2-этилбензола. I Пропилбензол II 1,2-диметилбензол III 1,3,5-триметилбензол IV изоприлбензол (Ѕәкі: 1)

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

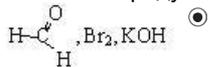
Sual: Что является общим для бензола и стирола? (Ѕәкі: 1)

имеют общую формулу  $C_nH_{2n-6}$

- хорошо растворяются в воде
- в молекулах все углеродные атомы находятся в  $sp^2$ -гибридном состоянии

- Обесцвечивают бромную воду
- Полимеризуются

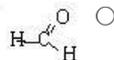
Sual: В каком ряду вещества реагирует с фенолом? (Çəki: 1)



FeCl<sub>3</sub>, NaOH, Cu

HNO<sub>3</sub>, Br<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>

K, Ca(OH)<sub>2</sub>



### **BÖLMƏ: 1803**

Ad	1803
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Какие утверждения неверны? I бензол обесцвечивает раствор перманганата K II бензол гидрируется при высокой температуре в присутствии катализатора III бензол в присутствии FeCl<sub>3</sub> вступает в реакцию присоединения с хлором (Çəki: 1)

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

Sual: Какие утверждения верны для соединения, содержащие винильный и фенильный радикалы? I Обесцвечивает бромную воду II Является гомологом бензола III Сополимеризуются с 1,3- бутadiеном (Çəki: 1)

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

Sual: Какие утверждения не верны для соединения, содержащий изопрпиловой и фенильный радикалы? I при каталитическом окислении образует фенол II Является гомологом бензола III полимеризуются (Çəki: 1)

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

Sual: в Чем различия между ацетиленом и бензолом? I Реакции с водой II Окислении раствором перманганата калия III Горение IV Обесцвечивание бромной воды (Çəki: 1)

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

Sual: Сколько литров кислорода (н.у) необходимо для полного сгорания 0,2 моль бензола? (Çəki: 1)

- 11,2
- 22,4
- 44,8

- 33,6
- 67,2

Sual: В каких положениях замещаются атомы водорода при нитровании толуола? (Çәki: 1)

- 4,5,6
- в метильной группе и положениях 2,6
- 2,4,6
- 3,5
- 2,3,4,5,6

Sual: В молекуле какого соединения все углеродные атомы находятся в sp<sup>2</sup>- гибридном состоянии? (Çәki: 1)

- толуол
- стирол
- пропилен
- изопрен
- винилацетилен

Sual: Какая из реакций практически осуществима? (Çәki: 1)

- $C_6H_{14} + HBr \rightarrow$
- $C_6H_6 + HCl \rightarrow$
- $C_6H_6 + Cl_2 \xrightarrow{t}$
- $C_6H_6 + HCl \xrightarrow{t}$
- $C_2H_5OH + Cu(OH)_2 \rightarrow$

Sual: Какой из нижеуказанных высказываний не относится к бензолу? (Çәki: 1)

- 1 моль содержит 72 г углерода
- 1 моль содержит 6 г водорода
- длины связей между атомами углерода одиноковые
- В молекуле имеется 6 σ (сигма) –связей
- тип гибридизации атомов углерода –sp<sup>2</sup>

### **BÖLMƏ: 1902**

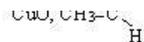
Ad	1902
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: В каком ряду оба вещества взаимодействуют и с анилином, и с фенолом? (Çәki: 1)

- O<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>
- NaOH, Cl<sub>2</sub>
- HCl, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>
- Cl<sub>2</sub>, KOH
- CH<sub>3</sub>COOH, KNO<sub>3</sub>

Sual: В каком ряду оба вещества взаимодействуют и с фенолом, и с этиловым спиртом? (Çәki: 1)

- $CH_3COOH, H-C \begin{matrix} O \\ \parallel \\ H \end{matrix}$
- HNO<sub>3</sub>, FeCl<sub>3</sub>
- HCOH, Fe(OH)<sub>2</sub>
- $CH_3COOH, H-C \begin{matrix} O \\ \parallel \\ H \end{matrix}$



Na, O<sub>2</sub>

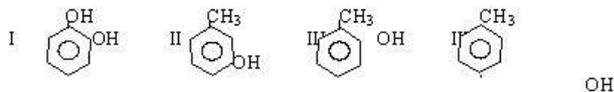
---

Sual: Какое высказывания можно отнести к фенолу? I С хлором не взаимодействует II Реагирует с гидроксидом натрия III Не вступает в реакцию с формальдегидов IV Проявляет слабое кислотное свойства (Çәкі: 1)

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

Sual: (Çәкі: 1)

Укажите крезолы:



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

Sual: В каком ряду оба вещества не взаимодействуют с анилином и фенолом? (Çәкі: 1)

- O<sub>2</sub>, H, HNO<sub>3</sub>  
 Cl<sub>2</sub>, NaOH  
 H<sub>2</sub>O, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 FeCl<sub>3</sub>, HCl  
 Br<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O
- 

Sual: Каким из веществ можно распознать фенол? (Çәкі: 1)

- FeCl<sub>3</sub>  
 HNO<sub>3</sub>  
 BaCl<sub>2</sub>  
 Cu(OH)<sub>2</sub>  
 NaOH
- 

Sual: (Çәкі: 1)

Взаимодействием каких пар веществ можно получить фенол?

I C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>, KOH; II C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>Cl, NaOH; III C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>, CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>; IV C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>

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

Sual: Какие вещества реагируют и с фенолом, и с этанолом? I Na II NaOH III HNO<sub>3</sub> (Çәкі: 1)

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

Sual: Продукт какой реакции используется для определения фенола? (Çәкі: 1)

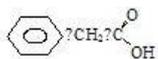
- NaOH + HCl→;  
 CuO + HCl→;  
 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + HCl→;  
 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + HCl→;  
 CaO + HCl→;
-

**BÖLMƏ: 2102**

Ad	2102
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Çəki: 1)

02 2. Назовите соединения



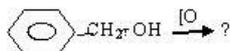
- бензойный альдегид
- бензойная кислота
- фенол
- фенилуксусная кислота
- толуол

Sual: Окислением какого углеводорода получается бензойная кислота? (Çəki: 1)

- пропилен
- изопрен
- толуол
- этан
- гексан

Sual: (Çəki: 1)

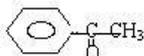
Какое соединение получается при окислении первичных спиртов?



- ароматический кетон
- ксилол
- циклогексан
- бензойный альдегид
- фенол

Sual: (Çəki: 1)

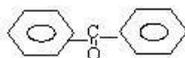
Назовите соединения



- изопропилбензол
- бензойный альдегид
- метилфенилкетон
- фенол
- метилпропилкетон

Sual: (Çəki: 1)

Назовите соединения



- дипропилкетон
- диметилкетон
- метилфенилкетон
- дифенилкетон
- 3-метилбутан

Sual: Назовите соединение полученного восстановлением бензойного альдегида. (Çəki: 1)

- бензойная кислота
- толуол
- бензол
- ксилол
- бензиловый спирт

---

Sual: (Çəki: 1)

Какие из указанных веществ обладают основными свойствами?

I  $C_6H_5OH$  II  $CH_3NH_2$  III  $CH_3COOH$  IV  $(CH_3)_2NH$  V  $CH_3NO_2$

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

Sual: Какое вещество имеет наиболее сильные основные свойства? (Çəki: 1)

- $C_6H_5NH_2$    
 $(C_6H_5)_2NH$    
 $(C_6H_5)_3N$    
 $C_6H_5OH$    
 $C_6H_5COOH$
- 

Sual: С каким соединением взаимодействует анилин в отличие от бензола? (Çəki: 1)

- HCl  
 Cl<sub>2</sub>  
 Br<sub>2</sub>  
 O<sub>2</sub>  
 HNO<sub>3</sub>
- 

### **BÖLMƏ: 2202**

Ad	2202
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Suallar qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

---

Sual: Какие соединения проявляют основные свойства? I пиридин ; II пиррол ; III пиримидин ; IV фенол (Çəki: 1)

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

Sual: В результате гидрогенизации пиридина какое вещество получается? (Çəki: 1)

- пиррол  
 пурин  
 пиперидин  
 пиримидин  
 пиридин
- 

Sual: Какие соединения являются производными пурина? I Аденин; II тимин; III гуанин; IV ситозин (Çəki: 1)

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

Sual: В составе каких веществ имеется атом азота? I Глицин ; II тротил ; III метанол; IV карбинол (Çəki: 1)

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

Sual: Какие выражения верны для гетероциклических соединений? I Имеют циклическое строение II В цикле имеются только углеродные атомы III В цикле помимо углеродных атомов имеются и другие элементы (Çәki: 1)

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

Sual: Какое гетероциклического вещество почти не проявляет основные свойства? (Çәki: 1)

- пиррол
- пиридин
- пиримидин
- $\text{CH}_3\text{NH}_2$
- $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$

Sual: В составе гетероциклических соединений какого элемента не может быть? (Çәki: 1)

- N
- P
- O
- S
- Cl

Sual: Какие гетероциклические соединения имеют важную биологическую значимость? (Çәki: 1)

- азотистые
- фосфорные
- сернистые
- кремниевые
- мышьяковые

Sual: Укажите формулу гетероциклических соединений. I Анилин II пиридин III пиррол IV пиримидин V фенол (Çәki: 1)

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

### **BÖLMƏ: 2302**

Ad 2302

Suallardan 11

Maksimal faiz 11

Suallar qarışdırmaq 

Suallar təqdim etmək 1 %

Sual: Какой циклопарафин легче присоединяет водород? (Çәki: 1)

- циклопропан
- циклобутан
- циклопентан
- циклогексан
- метилциклогексан

Sual: В каких классах углеводов у всех гомологов массовая доля углерода одинаковая? (Çәki: 1)

- алканах
- алкнах
- циклопарафинах
- алкадиенах
- ароматических

Sual: Относительная плотность паров циклоалкана по водороду равна 28. Определите формулу этого циклоалкана. (Џәкі: 1)

- $C_4H_{10}$    
 $C_4H_8$    
 $C_4H_6$    
 $C_6H_{12}$    
 $C_3H_{10}$
- 

Sual: Сколько циклоалканов существуют формуле  $C_4H_8$ ? (Џәкі: 1)

- 1  
 3  
 4  
 5  
 2
- 

Sual: Какое соединенте при реакции с натрием образует циклопарафин? (Џәкі: 1)

- $CH_3-CH_2-CH_2-CHBr_2$    
 $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2Br$    
 $CH_2Br-CHBr-CH_2-CH_3$    
 $CH_2Br-CH_2-CHBr-CH_3$    
 $CH_2Br-CHBr-CHBr-CH_3$
- 

Sual: Из какого соединения можно получить метилциклобутан? (Џәкі: 1)

- $CH_2-CH-CH-CH_3$    
          |   |  
          Cl Cl  
 $CH_2-CH_2-CH-CH_2-CH_3$    
                  |   |  
                  Cl Cl  
 1,4-дихлорпентан  
 $CH_2-CH-CH_2-CH-CH_3$    
          |   |  
          Cl Cl  
 $CH_2-CH-CH_2-CH-CH_2$    
          |   |  
          Cl Cl
- 

Sual: Какое соединение получится при взаимодействии 2,4-дихлорпентана с натрием? (Џәкі: 1)

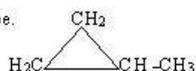
- циклопентан  
 циклобутан  
 метилциклобутан  
 1,2- диметилциклопропан  
 метилциклопропан
- 

Sual: Относительная плотность паров циклоалкана по водороду равна 21. Определите формулу этого циклоалкана. (Џәкі: 1)

- $C_3H_6$    
 $C_4H_6$    
 $C_5H_{10}$    
 $C_5H_8$    
 $C_6H_{12}$
- 

Sual: (Џәкі: 1)

Назовите соединение по Международной номенклатуре.



- циклобутан  
 метилциклобутан  
 метилциклопропан  
 циклопропан

пентан

---

Sual: В каком случае обе класса соединений имеют общую формулу  $C_nH_{2n}$ ? (Çəki: 1)

- алкины и циклоалканы
  - алкены и алкадиены
  - алкадиены и циклоалканы
  - алканы и алкены
  - алкены и циклоалканы
- 

Sual: Какой углеводород не обесцвечивает бромную воду? (Çəki: 1)

- 3-метил-1-бутин
  - 3-метил-1-бутен
  - 2-метил-1,4- пентадиен
  - этин
  - 1,2- диметилциклопентан
- 

**BÖLMƏ: 1501**

Ad	1501
Suallardan	16
Maksimal faiz	16
Sualları qarışdırmaq	
Sualları təqdim etmək	1 %

---

Sual: Укажите формулу β-аминопропионовой кислоты. (Çəki: 1)

- $$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH} \\ | \\ \text{NH}_2 \end{array}$$
  - $$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH} \\ | \\ \text{NH}_2 \end{array}$$
  - $$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH} \\ | \\ \text{NH}_2 \end{array}$$
  - $$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH} \\ | \\ \text{NH}_2 \end{array}$$
  - $$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH} \\ | \\ \text{NH}_2 \end{array}$$
- 

Sual: Что образуется при гидролизе белков? (Çəki: 1)

- высшие спирты
  - карбоновые кислоты
  - амины
  - аминокислоты
  - сложные эфиры
- 

Sual: Какой цвет получается при взаимодействии концентрированной азотной кислоты с белками? (Çəki: 1)

- зеленый
  - желтый
  - голубой
  - малиновой
  - красный
- 

Sual: Какое соединение обладает амфотерными свойствами? (Çəki: 1)

- анилин
  - муравьиная кислота
  - диэтиламин
  - глицин
  - олеиновая кислота
-

Sual: Водный раствор какого из указанных веществ не изменяет цвет лакмуса (Ҷаќи: 1)

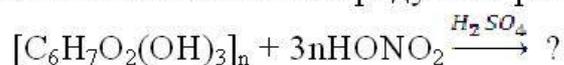
- уксусной кислоты
  - метилам
  - муравьиная кислота
  - аминокислоты
  - диэтиламин
- 

Sual: Какие утверждения верны? I аминокислоты хорошо растворимы в воде II β-аминокислоты не образуют сложные эфиры с металлом III β-аминокислоты вступают в реакцию с соляной кислотой (Ҷаќи: 1)

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

Sual: (Ҷаќи: 1)

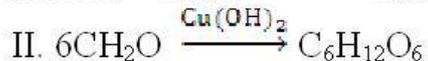
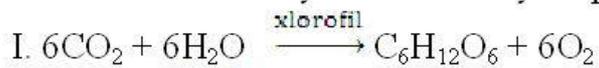
Что является конечным продуктом реакции:



- нитроцеллюлоза;
  - нитро и динитроцеллюлоза;
  - динитроцеллюлоза
  - тринитроцеллюлоза;
  - углекислый газ и вода
- 

Sual: (Ҷаќи: 1)

Каким способом получают глюкозу в промышленности?



- I, II;
  - только II;
  - только III;
  - I, III;
  - II, II
- 

Sual: Какой из веществ не относится к углеводам? (Ҷаќи: 1)

- крахмал;
  - целлюлоза;
  - сахароза;
  - дезоксирибоза;
  - молочная кислота
- 

Sual: В чем растворяется целлюлоза? (Ҷаќи: 1)

- в воде;
  - в этиловом спирте;
  - в амеячной воде;
  - в ацетоне
  - в метаноле
- 

Sual: Как называется углевод образованный от остатков глюкозы и фруктозы? (Ҷаќи: 1)

- крахмал;
  - целлюлоза;
  - сахароза;
  - фруктоза;
  - рибоза
-

Sual: С помощью какого из этих веществ можно доказать наличие 5 гидроксильных групп в глюкозе? (Ўэки: 1)

- $\text{CH}_3\text{OH}$
  - $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ;
  - $\text{CH}_3\text{COOH}$ ;
  - $\text{Ag}_2\text{O}$ ;
  - $\text{FeCl}_3$
- 

Sual: Сколько гидроксильных групп в составе дезоксирибозы циклической формы? (Ўэки: 1)

- 4
  - 3
  - 5
  - 6
  - 2
- 

Sual: Сколько гидроксильных групп в составе рибозы циклической формы? (Ўэки: 1)

- 4
  - 5
  - 3
  - 6
  - 2
- 

Sual: Укажите углевод в котором содержится 3 гидроксильных групп? (Ўэки: 1)

- фруктоза;
  - рибоза;
  - дезоксирибоза;
  - крахмал;
  - сахароза
- 

Sual: Какой углевод хорошо растворяется в воду, но не подвергается гидролизу? (Ўэки: 1)

- глюкоза;
  - сахароза;
  - крахмал;
  - целлюлоза;
  - мальтоза
- 

