

A1 Для какого вещества невозможно записать химическую формулу?

- 1) глюкозы 2) воздуха 3) сахарозы 4) соды

A1 Որի համար քիմիական բանաձև չի կարող գրվել.

- 1) գլյուկոզի 2) օդի 3) սախարոզի 4) սոդայի

A2 Суммарное число атомных орбиталей на третьем энергетическом уровне равно

- 1) 4 2) 5 3) 7 4) 9

A2 Որքան է ատոմային օրբիտալների գումարային թիվը երրորդ էներգիական մակարդակում.

- 1) 4 2) 5 3) 7 4) 9

A3 В каком ряду приведены соединения только с ковалентными неполярными связями?

- 1)  $N_2$ ,  $Br_2$ ,  $O_3$  2)  $H_2SO_4$ ,  $CuSO_4$ ,  $SO_2$  3)  $H_2S$ ,  $NH_3$ ,  $CH_4$  4)  $NaCl$ ,  $Cl_2$ ,  $HCl$

A3 Ո՞ր շարքում են առկա միայն կովալենտային ոչ բևեռային կապերով միացություններ.

- 1)  $N_2$ ,  $Br_2$ ,  $O_3$  2)  $H_2SO_4$ ,  $CuSO_4$ ,  $SO_2$  3)  $H_2S$ ,  $NH_3$ ,  $CH_4$  4)  $NaCl$ ,  $Cl_2$ ,  $HCl$

A4 В водном растворе какого вещества число анионов будет в три раза больше числа катионов (гидролизом пренебречь)?

- 1) нитрата натрия 3) сульфата железа (III)  
2) фосфата калия 4) хлорида алюминия

A4 Ո՞ր նյութի ջրային լուծույթում անիոնների թիվը եռակի մեծ կլինի կատիոններիթվից (հիդրոլիզն անտեսել).

- 1) նատրիումի նիտրատ 3) երկաթի(III) սուլֆատ  
2) կալիումի ֆոսֆատ 4) ալյումինի քլորիդ

A5 Какой из галогенов является наиболее сильным окислителем?

- 1)  $F_2$  2)  $Cl_2$  3)  $Br_2$  4)  $I_2$

A5 Ո՞ր հալոգենն է առավել ուժեղ օքսիդիչ.

- 1)  $F_2$  2)  $Cl_2$  3)  $Br_2$  4)  $I_2$

A6 Вещества какого ряда будут реагировать с концентрированной серной кислотой?

- 1)  $Ba(OH)_2$ ,  $Si$ ,  $BaCl_2$  3)  $Na_2CO_3$ ,  $C$ ,  $NaCl$   
2)  $SiO_2$ ,  $Zn$ ,  $CuS$  4)  $H_2SO_3$ ,  $Fe$ ,  $HNO_3$

A6 Ո՞ր շարքի բոլոր նյութերի հետ կփոխազդի խիտ ծծմբական թթուն.

- 1)  $Ba(OH)_2$ ,  $Si$ ,  $BaCl_2$  3)  $Na_2CO_3$ ,  $C$ ,  $NaCl$   
2)  $SiO_2$ ,  $Zn$ ,  $CuS$  4)  $H_2SO_3$ ,  $Fe$ ,  $HNO_3$

A7 Какова высшая степень окисления фосфора?

- 1) +6 2) +5 3) +3 4) +4

A7 Ո՞րն է ֆոսֆորի առավելագույն օքսիդացման աստիճանը.

- 1) +6 2) +5 3) +3 4) +4

A8 Какая из приведенных реакций не характерна алканам?

- 1) гидрирования 2) окисления 3) замещения 4) дегдрирования

A8 Հետևյալ ռեակցիաներից ո՞րը բնորոշ չէ ալկաններին.

- 1) հիդրման 2) օքսիդացման 3) տեղակալման 4) դեհիդրման

**A9 Из какого вещества не возможно в одну стадию получить бензол?**

- 1)  $C_6H_{14}$  2)  $C_4H_8$  3)  $CH \equiv CH$  4)  $C_6H_{10}$

**A9 Ո՞ր նյութից հնարավոր չէ մեկ փուլով բենզոլ ստանալ.**

- 1)  $C_6H_{14}$  2)  $C_4H_8$  3)  $CH \equiv CH$  4)  $C_6H_{10}$

**A10 Все вещества какого ряда будут реагировать с аммиачным раствором  $Ag_2O$ ?**

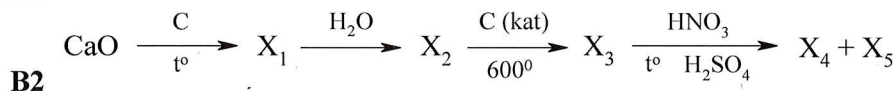
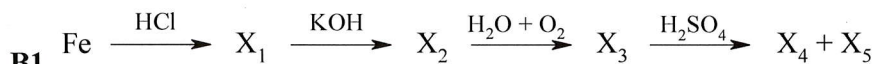
- 1) бензол, метаналь, метанол  
2) метаналь, метановая кислота, метилформиат  
3) гдюкоза, этилацетат, этаналь  
4) фруктоза, формиат натрия, метаналь

**A10 Ո՞ր շարքի բոլոր նյութերը կփոխազդեն  $Ag_2O$ -ի ամոնիակային լուծույթի հետ.**

- 1) բենզոլ, մեթանալ, մեթանոլ  
2) մեթանալ, մեթանաթթու, մեթիլֆորմիատ  
3) գլյուկոզ, էթիլացետատ, էթանալ  
4) ֆրուկտոզ, նատրիումի ֆորմիատ, մեթանալ

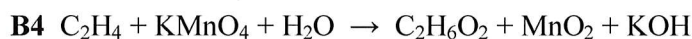
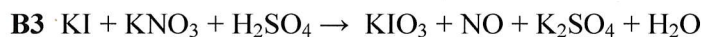
Написать уравнения реакций соответствующих превращений и в ответе привести сумму молярных масс соединений  $X_4$  и  $X_5$ .

Գրել փոխարկումների համապատասխան ռեակցիաների հավասարումները և պատասխանում ներկայացնել  $X_4$  և  $X_5$  միացությունների մոլային զանգվածների գումարը:



Уравнить реакции окисления-восстановления и в ответе привести сумму всех коэффициентов каждого уравнения реакции.

Հավասարեցնել օքսիդացման-վերականգնման ռեակցիաները և պատասխանում բերել յուրաքանչյուր ռեակցիայի հավասարման գործակիցների գումարը:



**C1 Какова плотность по водороду продукта взаимодействия водорода с серой?**

**C1 Որքա՞ն է ջրածնի և ծծմբի փոխազդեցության արգասիքի խտությունն ըստ ջրածնի:**

**C2 При дегидратации одноатомного спирта получилось 14 г алкена, который без остатка прореагировал с 40 г брома.**

- 1) каково число атомов углерода в спирте?  
2) каково суммарное число метильных групп, содержащихся во всех молекулах изомерных спиртов?

**C2 Միատոմ սպիրտի դեհիդրատացման արդյունքում ստացվել է 14 գ ալկեն, որն անմնացորդ փոխազդել է 40 գ բրոմի հետ:**

- 1) Որքա՞ն է սպիրտի մոլեկուլում ածխածնի ատոմների թիվը:  
2) Որքա՞ն է բոլոր իզոմեր սպիրտների մոլեկուլներում պարունակվող մեթիլ խմբերի գումարային թիվը:

**C3 При растворении сплава калия и натрия массой 1,31 г в воде образовалась 2,16 г смеси гидроксидов.**

- 1) *какова масса калия (мг) в исходном сплаве?*
- 2) *какова мольная доля (%) натрия в в исходном сплаве?*
- 3) *каков объем (мл, н.у.) выделившегося газа?*

**C3 Մետաղական կալիումի և նատրիումի 1,31 գ զանգվածով համաձուլվածքը ջրում լուծելիս ստացվել է 2,16 գ զանգվածով հիդրօքսիդների խառնուրդ:**

- 1) *Որքա՞ն է կալիումի զանգվածը (մգ) ելային համաձուլվածքում:*
- 2) *Որքա՞ն է նատրիումի մոլային բաժինը (%) ելային համաձուլվածքում:*
- 3) *Որքա՞ն է անջատված գազի ծավալը (մլ, ն. ս.):*