

ХИМИЯ 8 класс

ВАРИАНТ № 2

№ 1. $Mg+O_2 \rightarrow MgO$. Реакциянын теңдемесин түзгүлө жана теңдемедеги коэффициенттердин суммасын эсептегиле.

Составьте уравнение реакции и подчитайте сумму коэффициентов в уравнении: $Mg+O_2 \rightarrow MgO$.

- а) 10 б) 9 в) 7 г) 5

№ 2. Кайсы оксиддердин тобу суу менен аракеттенишкенде кислота пайда болот?

Какая группа оксидов при взаимодействии с водой образует кислоту?

- а) P_2O_5 , CO_2 , SO_2 б) Na_2O , P_2O_5 , SO_2 в) CO_2 , CuO , CaO г) FeO , MnO , SO_3

№ 3. HF , HCl , HBr , HJ , HCN , H_2S кислоталарды составы боюнча кислоталардын кандай түрүнө киргизебиз?

- а) эки негиздүү б) үч негиздүү в) бир негиздүү г) кычкылтексиз

К какому кислотам (по составу) относятся кислоты HF , HCl , HBr , HJ , HCN , H_2S ?

- а) двухосновные б) трехосновные в) одноосновные г) бескислородные

№ 4. Натрийдин оксидинин суу менен болгон аракеттенүүсү реакциянын кайсы тибине кирерин аныктагыла.

- а) кошулуу б) орун алмашуу в) ажыроо

Определите тип реакции между водой и оксидом натрия.

- а) соединение б) замещение в) разложение

№ 5. Валенттүүлүк боюнча формула түзүүдө кайсы оксиддердин формуласы валенттүүлүгүнө жооп бербейт?

При составлении формулы по валентности формула каких оксидов не соответствует валентности элементов?

- а) Cu_2O ; ZnO б) Cl_2O_7 ; CO в) SiO_4 ; MnO_4 г) SO_3 ; CO

№ 6. 12 г магний оксиди менен күкүрт кислотасы аракеттенгенде канча г магний сульфаты пайда болот? Определите массу сульфата магния, который образуется при взаимодействии 12 г оксида магния с серной кислотой.

- а) 56 г б) 26 г в) 36 г г) 46 г

№ 7. Туз кислотасы жана анын туздарын кайсы заттын жардамы менен аныктоого болот?

При помощи какого вещества можно определить присутствие соляной кислоты и ее солей?

- а) NH_4NO_3 б) $CaCO_3$ в) $AgNO_3$ г) KCl

№ 8. Кайсы оксиддер бири бири менен аракеттенишет?

Какие оксиды взаимодействуют между собой?

- а) SO_3 , P_2O_5 б) CaO , CO_2 в) CaO , HgO г) CO_2 , SO_2

№ 9. 102 г алюминийдин оксидинин күкүрт кислотасы менен болгон реакциясындагы пайда болгон туздун өлчөмүн (моль) эсептегиле.

Рассчитайте количество (моль) образовавшейся соли в реакции оксида алюминия (102 г) с серной кислотой.

- а) 1 б) 1,5 в) 0,5 г) 2

№ 10. Кислоталык жана негиздик оксиддердин аракеттенишүүсүнөн пайда болгон зат:

- а) туз б) негиз в) кислота г) туз жана суу

В результате взаимодействия кислотных и основных оксидов образуется:

- а) соль б) основание в) кислота г) соль и вода