

ХИМИЯ 8 класс

ВАРИАНТ № 1

№ 1. $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$. Реакциянын тендемесин түзгүлө жана тендемедеги коэффициенттердин суммасын эсептегиле.

Составьте уравнение реакции и подчитайте сумму коэффициентов в уравнении: $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$.

- а) 10 б) 9 в) 5 г) 7

№ 2. Кайсы оксиддер негиздердин эритмелери менен реакцияга кире алат?

Какие оксиды взаимодействуют с растворами оснований?

- а) SO_2 , CaO , CrO_3 б) SO_2 , SO_3 , CrO_3 в) CO_2 , Na_2O , H_2O г) K_2O , N_2O_5 , CaO

№ 3. Бул кислоталардын H_2SO_4 , H_2S , H_2SO_3 , H_2CO_3 , H_2SiO_3 кислота калдыктарынын валенттүүлүгү канчага барабар?

Укажите валентность кислотных остатков, входящих в состав следующих кислот: H_2SO_4 , H_2S , H_2SO_3 , H_2CO_3 , H_2SiO_3

- а) IV б) I в) II г) III

№ 4. Калийдин суу менен болгон реакциясы реакциянын кайсы тибине кирерин аныктагыла.

- а) ажыроо б) кошулуу в) орун алмашуу

Определите тип реакции между водой и калием.

- а) разложение б) соединение в) замещение

№ 5. Төмөнкү оксиддердин кайсынысы сууда эригенде лакмустун түсүн "кызылга" өзгөртөт?

Какие из указанных оксидов при растворении в воде окрашивают лакмус в красный цвет?

- а) Fe_2O_3 , CO б) Al_2O_3 , NO_2 в) P_2O_5 , SO_3 г) MnO , ZnO

№ 6. 45 г азот кислотасынын эритмесине 24 г кальций оксидин аракеттендиргенде канча г туз пайда болгон?

Вычислите массу соли, которая образуется при взаимодействии 45 г азотной кислоты с 24 г оксида кальция.

- а) 71,4 г б) 72,6 г в) 58,57 г г) 60,2 г

№ 7. Туз кислотасы төмөнкү заттардын кайсынысы менен реакцияга кирет?

С какими из указанных ниже веществ будет реагировать соляная кислота?

- а) CO_2 , Na б) P_2O_5 , Ca в) SO_2 , Cl_2O_7 г) Fe_2O_3 , Zn

№ 8. Кайсы оксиддер кислоталар менен реакцияга кирет?

Какие из указанных оксидов реагируют с кислотами?

- а) MnO , K_2O , SO_2 б) P_2O_5 , FeO , SO_3 в) CaO , Na_2O , Fe_2O_3 г) CrO_3 , Ag_2O , CO_2

№ 9. 80 г темирдин (III) оксидинин күкүрт кислотасы менен болгон реакциясындагы пайда болгон туздун өлчөмүн (моль) эсептегиле.

Рассчитайте количество (моль) образовавшейся соли в реакции оксида железа (III) (80г) с серной кислотой.

- а) 1 б) 2 в) 0,5 г) 1,5

№ 10. Негиздик оксиддер менен аракеттенишип тузду жана сууну пайда кылган заттар:

- а) туздар б) кычкылдар в) кислоталар г) суу

При взаимодействии ... с основными оксидами образуются соли и вода.

- а) солей б) оксидов в) кислот г) воды