

ХИМИЯ 9 класс

ВАРИАНТ № 1

№ 1. Төмөнкү газдардын кайсынысы күйбөйт, бирок күйүүгө жардам берет?

Какой из перечисленных газов не горит, но поддерживает горение?

- а) O_2 б) H_2 в) N_2 г) CO_2

№ 2. Мочевинанын $(NH_2)_2CO$ составында канча % азот бар?

Каково %-ное содержание азота в мочеvine $(NH_2)_2CO$?

- а) 32,2 б) 24,5 в) 40,8 г) 46,6

№ 3. Н.ш. 14 г азот кандай көлөмдү ээлейт?

Какой объем занимают при н.у. 14 г азота?

- а) 2,24 л б) 11,2 л в) 22,4 г) 1,12 л

№ 4. $3CaO + 3H_3PO_4 \rightarrow 3H_2O + ?$. Реакцияда белгисиз зат:

- а) кальций дигидроортофосфаты б) кальций фториди
в) кальций ортофосфаты г) кальций гидроортофосфаты

Неизвестное вещество в реакции: $3CaO + 3H_3PO_4 \rightarrow 3H_2O + ?$.

- а) дигидроортофосфат кальция б) фторид кальция
в) ортофосфат кальция г) гидроортофосфат кальция

№ 5. Көмүртектин (IV) оксидин аныктай турган зат кайсы?

Какое вещество является реактивом на оксид углерода (IV) ?

- а) Na_2CO_3 б) H_2SO_4 в) $Ca(OH)_2$ г) $NaOH$

№ 6. Күкүрт кислотасын алууга мүмкүн болгон реакция:

Серную кислоту можно получить по реакции:

- а) $S+H_2O=$ б) $SO_2+H_2O=$ в) $H_2S+O_2=$ г) $SO_3+H_2O=$

№ 7. 1 моль алюминий карбидин гидролизге учуратканда канча л метан бөлүнүп чыгат?

Сколько л метана (н.у.) выделяется при гидролизе одного моля карбида алюминия?

- а) 22,4 б) 33,6 в) 28 г) 67,2

№ 8. 400 г 10%-түү күкүрт кислотасы менен 2,61 г барий нитратынын аракеттенишүүсүнөн канча г чөкмө пайда болот?

Сколько граммов осадка образуется при взаимодействии 400 г 10%-ного раствора серной кислоты и 2,61 г нитрата бария?

- а) 23,3 г б) 2,33 г в) 233 г г) 0,233 г

№ 9. Азоттуу кислотаны алууга мүмкүн болгон реакция:

Азотистую кислоту можно получить по реакции

- а) $N_2O_3+H_2O=$ б) $N_2O_5+H_2O=$ в) $NaNO_3+H_2O=$ г) $NO+H_2O=$

№ 10. 3 моль күкүрт кислотасы күкүрт менен аракеттенишкенде канча моль SO_2 пайда болот?

Сколько молей SO_2 может образоваться из 3 моль серной кислоты при взаимодействии с серой?

- а) 2 б) 1 в) 4,5 г) 1,5