

№ 1. Магний + кычкылтек реакциясынан алынган продуктынын молекуласы канча атом кармагандыгын аныктагыла.

Определите, сколько атомов содержит молекула продукта реакции: магний + кислород.

- а) 5
- б) 4
- в) 3
- г) 2

№ 2. Жездин (II) сульфаты + темир. Металлды алуу реакциясынын теңдемесиндеги коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

Определите сумму коэффициентов в уравнении реакции получения металла: сульфат меди(II) + железо.

- а) 8
- б) 6
- в) 4
- г) 9

№ 3. Берилген Li, K, Fe, Ni, Cu, Hg элементтеринин ичинен кайсылары азот кислотасын аммиакка чейин калыбына келтирет?

Какие из данных элементов Li, K, Fe, Ni, Cu, Hg могут восстанавливать азотную кислоту до аммиака?

- а) Ni, Cu, Hg
- б) Cu, Hg
- в) Fe, Ni
- г) Li, K

№ 4. Кычкылдануу – калыбына келүү реакциясын тандап алып, реакциянын теңдемесине ылайык берилген электрондордун санын көрсөткүлө.

- 1) жез (II) гидроксиди + азот кислотасы (конц)
- 2) жез + азот кислотасы (конц)

Выберите окислительно - восстановительную реакцию, укажите число отданных электронов в ней:

- 1) гидроксид меди (II) + азотная кислота (конц)
 - 2) медь + азотная кислота (конц)
- а) 2
 - б) 8
 - в) 6
 - г) 4

№ 5. Цинк + суу + натрий гидроксиди реакциясынын теңдемесиндеги коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

Определите сумму коэффициентов в уравнении реакции: цинк + вода + гидроксид натрия

- а) 10
- б) 7
- в) 5
- г) 9

№ 6. 25 кг CaCO_3 ысытканда массасы 2,2 кг га азайган. Канча % CaCO_3 ажыраган?

При нагревании 25 кг CaCO_3 масса уменьшилась на 2,2 кг. Какой % CaCO_3 подвергается разложению?

- а) 20%
- б) 5%
- в) 6%
- г) 12%

№ 7. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$ реакциядагы 0,5 моль калыбына келтиргич менен канча грамм кычкылдандыргыч аракеттенет?

Сколько грамм окислителя будет взаимодействовать с 0,5 моль восстановителем по следующему уравнению реакции $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$?

- а) 10 г
- б) 30 г
- в) 20 г
- г) 40 г

№ 8. Натрийдин атомунун акыркы энергетикалык деңгээлиндеги электрондордун санын аныктагыла. Определите число электронов на последнем энергетическом уровне в атоме элемента натрия.

- а) 3
- б) 4
- в) 1
- г) 2

№ 9. Калий иодидинин суудагы эритмесин электролиздегенде инерттүү катоддо кандай процесс жүрөт? Какой процесс протекает на инертном катоде при электролизе водного раствора иодида калия?

- а) $2\text{I}^- \xrightarrow{-2e^-} \text{I}_2^0$
- б) $2\text{H}^+ \xrightarrow{+2e^-} \text{H}_2^0$
- в) $\text{K}^+ \xrightarrow{+1e^-} \text{K}^0$
- г) $4\text{OH}^- \xrightarrow{-4e^-} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$

№ 10. Кальций металлы кайсы заттар менен аракеттене аларын көрсөткүлө. 1) кычкылтек, 2) суу (комнаталык температурада), 3) хлордуу суутек кислотасы, 4) азот кислотасы.

Укажите, с какими веществами – 1) кислородом, 2) водой (при комнатной температуре), 3) хлороводородной кислотой, 4) азотной кислотой, - реагирует металл кальций.

- а) 1, 2, 3, 4
- б) 1, 3, 4
- в) 1, 4
- г) 4