

ХИМИЯ 11 класс

ВАРИАНТ № 2

№ 1. Алюминий + күкүрт реакциясынан алынган продуктынын молекуласы канча атом кармагандыгын аныктагыла.

Определите, сколько атомов содержит молекула продукта реакции: алюминий + сера.

- а) 5
- б) 2
- в) 4
- г) 3

№ 2. Темир оксиди (III) + көмүртектин (II) оксиди. Металды алуу реакциясынын теңдемесиндеги коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

Определите сумму коэффициентов в уравнении реакции получения металла: оксид железа (III) + оксид углерода(II).

- а) 9
- б) 8
- в) 6
- г) 4

№ 3. К, Са, Zn, Fe, Cu, Ag элементтеринин кайсылары ысытуу аркылуу суу менен аракеттенишкенде оксидди пайда кылат?

Для каких из данных элементов К, Са, Zn, Fe, Cu, Ag взаимодействие с водой идет при нагревании и сопровождается образованием оксида?

- а) К, Са
- б) Zn, Fe
- в) Са, Zn, Fe
- г) К, Са, Zn, Fe

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

- 1) цинк + хлордуу суутек кислотасы
- 2) цинк оксид + хлордуу суутек кислотасы

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

- 1) цинк + хлороводородная кислота
 - 2) оксид цинка + хлороводородная кислота
- а) 6
 - б) 2
 - в) 8
 - г) 4

№ 5. 5,6 мл 98% күкүрт кислотасы ($\rho=1,8$ г/мл) менен 4 г Zn аракеттенгенде канча л газ (н.ш) бөлүнүп чыгат?

Сколько л газа (н.у.) выделилось при взаимодействии 5,6 мл 98% H_2SO_4 -ного ($\rho=1,8$ г/мл) с 4 г цинка.

- а) 2,24
- б) 1,37
- в) 22,4
- г) 1,34

№ 6. Жез + концентрацияланган азот кислотасы реакциясынын теңдемесиндеги коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

Определите сумму коэффициентов в уравнении реакции: медь + концентрированная азотная кислота.

- а) 7
- б) 9
- в) 5
- г) 10

№ 7. $Al + J_2 = AlJ_3$ реакциядагы 4 моль калыбына келтиргич менен аракеттенген кычкылдандыргычтын молунун саны:

Количество моль окислителя, взаимодействующего с 4 моль восстановителя по следующему уравнению реакции: $Al + J_2 = AlJ_3$, равно:

- а) 6
- б) 4
- в) 8
- г) 2

№ 8. Күмүштүн атомунун акыркы энергетикалык деңгээлиндеги электрондордун санын аныктагыла. Определите число электронов на последнем энергетическом уровне в атоме серебра.

- а) 1
- б) 3
- в) 4
- г) 2

№ 9. KI суудагы эритмесин электролиздегенде аноддо кандай процесс жүрөт?

Какой процесс протекает на инертном аноде при электролизе водного раствора KI?

- а) $2I^- \xrightarrow{-2e^-} I_2^0$
- б) $4OH^- \xrightarrow{-4e^-} 2H_2O + O_2$
- в) $2H^+ \xrightarrow{+2e^-} H_2^0$
- г) $K^+ \xrightarrow{+1e^-} K^0$

№ 10. Цинк 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 цинк.

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