

Итоговая контрольная работа за курс химии 8 класса

ДЕМОВЕРСИЯ

A1. Символ химического элемента магния

1. Zn 2. Mg 3. Mn 4. Ca

A2. Физическим природным явлением является

1. образование хлорофилла в растении 2. пожар
3. кипячение воды 4. процесс дыхания животных

A3. Из приведенных понятий выберите только те, которые обозначают физическое тело.

1. алюминий, парта, сахар 2. стекло, дерево, железо
3. ручка, тетрадь, парта 4. стекло, окно, гвоздь

A4. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только сложные вещества.

1. кислород, ртуть, оксид азота
2. оксид натрия, вода, серная кислота
3. барий, оксид бария, гидроксид бария
4. кислород, водород, барий

A5. Число, показывающее число атомов в молекуле называется...

1. индекс 2. коэффициент 3. валентность 4. группа

A6. Что определяется номером периода?

1. заряд ядра атома 2. число энергетических уровней
3. число валентных электронов 4. атомную массу

A7. В каком ряду последовательно расположены формулы основания, кислоты, основного оксида, соли

1. NaOH, H₂S, MgO, Na₂SO₄
2. Cu(OH)₂, CO₂, K₂O, KHS
3. Cu(OH)₂CO₃, CO₂, HNO₃, MgO, CaCO₃
4. NaOH, HCN, FeO, Na₂S

A8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только одновалентные элементы.

1. H, Ba, Al 2. K, Li, H 3. H, Mg, K 4. Fe, P, F

A9. Выберите ряд, где указаны только кислоты

1. H_2SO_4 H_2ClO_2 HF HNO_2
2. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ $\text{Mg}(\text{OH})_2$ NaOH KOH
3. CaO H_2O K_2O N_2O_5
4. ZnO NaOH Na_2O N_2O_5

A10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$

1. 3 2. 6 3. 5 4. 4

B1. Установите соответствие:

Формула соединения	Название вещества
А. MgO	1) Гидроксид калия
Б. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	2) Оксид магния
В. H_2SO_3	3) Сернистая кислота
Г. KOH	4) Гидроксид марганца
	5) Нитрат кальция
	6) Серная кислота

B2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{S}_3$ А. реакция замещения
2. $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ Б. реакция обмена
3. $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ В. реакция соединения
4. $\text{ZnO} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$ Г. реакция разложения

C1. Сколько грамм воды необходимо взять, чтобы приготовить 20%-ный раствор, если масса вещества равна 8 г?

1. 19 г 2. 38 г 3. 20 г 4. 40 г

C2. Запишите уравнения реакций, отвечающие следующей цепочке превращений

- А). алюминий \rightarrow хлорид алюминия \rightarrow гидроксид алюминия \rightarrow оксид алюминия
Б). углерод \rightarrow оксид углерода (IV) \rightarrow угольная кислота \rightarrow карбонат натрия

