

Итоговая контрольная работа по химии за курс 8 класса
Демо-версия

Часть А

А 1. Химический элемент – это:

- а) определённый вид атомов в) физическое тело
б) простое вещество г) сложное вещество

А 2. Шесть электронов находятся на внешнем энергетическом уровне атома:

- а) золота
б) углерода
в) хром
г) кислорода

А3. Выберите соединение с ковалентной полярной связью:

- а) H_2
б) H_2S
в) NaI
г) N_2

А4. Выберите формулу соединения **серы**, в котором она проявляет степень окисления **2**:

- а) SO_2
б) SO_3
в) MgS
г) SF_6

А5. Выберите формулу **оксида железа (III)**:

- а) FeO
б) $FeCl_3$
в) Fe_2O_3
г) OF_2 А₆

А6. Выберите ряд формул, в котором все вещества являются **основаниями**:

- а) Fe_2O_3 , ZnO , $Cu(OH)_2$
б) $Ba(NO_3)_2$, $Ba(OH)_2$, H_2SO_4
в) KOH , $Fe(OH)_3$, $NaOH$
г) $Zn(OH)_2$, HCl , H_2O

А7. Оксид кальция **CaO** реагирует с:

- а) HNO_3
б) Li_2O
в) Cu
г) $MgSO_4$

A8. Смесью веществ, в отличие от чистого вещества, является:

- а) водопроводная вода
- б) углекислый газ
- в) кислород
- г) медь

A9. Уравнение реакции замещения:

- а) $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$
- б) $ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$
- в) $Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$
- г) $Fe + S = FeS$

A10. Выберите уравнение электролитической диссоциации для $Ba(NO_3)_2$:

- а) $Ba(NO_3)_2 = Ba^{2+} + NO_3^-$
- б) $Ba(NO_3)_2 = Ba + 2NO_3$
- в) $Ba(NO_3)_2 = Ba^{2+} + 6NO^-$
- г) $Ba(NO_3)_2 = Ba^{2+} + 2NO_3^-$

A11. Выберите свойства, характеризующие графит:

- а) твердый, режет стекло
- б) мягкий, оставляет следы на бумаге
- в) бесцветный, прозрачный
- г) жидкий, проводит электричество

A12. Какой объем при н.у. занимает 2 моль водорода H_2 :

- а) 11,2 л
- б) 22,4 л
- в) 44,8 л
- г) 89,6 л

Часть В

B1. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

Класс веществ	Формула вещества
оксиды	а) HNO_2
основания	б) P_2O_5
кислоты	в) $Fe(OH)_3$
соли	г) $Mg(NO_3)_2$

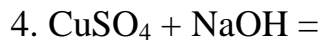
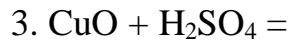
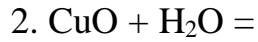
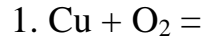
B2. Установите соответствие между реагентами и названием продуктов реакции

Реагенты	Продукты реакции
1) $BaCl_2 + Na_2SO_4 =$	а) = хлорид бария + вода
2) $BaO + HCl =$	б) = нитрат бария + вода
3) $Ba + H_2O =$	в) = гидроксид бария + водород
4) $Ba(OH)_2 + HNO_3 =$	г) = сульфат бария + вода
	д) = сульфат бария + хлорид натрия

В3. Массовая доля кислорода в серной кислоте H_2SO_4 равна ...%

Часть С

С1. Напишите уравнения практически осуществимых химических реакций. Укажите типы химических реакций. Выберите реакцию обмена и запишите ее в молекулярном и ионном виде. Назовите вещества по их формулам.



С2. Вычислите массу оксида меди, вступившей в реакцию с 250 г серной кислоты.