

8 КЛАСС
Контрольная работа № 1

Вариант № 1

1. Выпишите из предложенных формул отдельно формулы простых веществ
 K_2SO_4 ; S ; NaCl ; CaS ; O_2 ; P ; CO ; HCl ; Mg
2. Какое из предложенных явлений является химическим
а) замерзание воды; б) гниение листьев; в) вытягивание медной проволоки; г) измельчение сахара
3. Используя П.С.Х.Э., определите положение химического элемента № 14.
4. Вычислите относительную молекулярную массу вещества H_2SO_4 и найдите массовые доли химических элементов по формуле.
5. Определите валентность химических элементов по формулам: CaO; N_2O_3 ; K_3P ; CH_4
6. Рассчитайте массу 0,5 моль воды.
7. Какое число молекул содержится в 5,6 граммах азотной кислоты (HNO_3)
8. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции и определите тип химических реакций.
 - а) $HCl + Ca = CaCl_2 + H_2$
 - б) $CO_2 + O_2 = CO$
 - в) $Al(OH)_3 + HCl = AlCl_3 + H_2O$
 - г) $Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + H_2O$

ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА 8 КЛАСС

Вариант 4

- Какая из формул соответствует формуле простого вещества:
а) H_2O ; б) K_2S ; в) C ; г) N_2O_3
- Хлор – элемент:
а) седьмой группы, главной подгруппы; б) третьей группы, главной подгруппы;
в) седьмой группы, побочной подгруппы; г) третьей группы, побочной подгруппы.
- Заряд ядра атома железа: а) +55; б) +26; в) +30; г) + 56
- Количество электронов в атоме серы: а) 16; б) 32; в) 12; г) 6
- Количество протонов в атоме хлора: а) 7; б) 35; в) 17; г) 71
- На внешнем энергетическом уровне в атоме углерода: а) 4; б) 14; в) 12; г) 44
- Атому хлора соответствует электронная формула: а) $2e8e$; б) $2e1e$; в) $2e8e1e$; г) $2e8e7e$
- Вычислите относительную молекулярную массу K_2CO_3
- Определите тип химической связи в молекуле CH_4
а) ионный б) металлический в) ковалентный неполярный г) ковалентный полярный
- Найдите массу азота, который при нормальных условиях занимает объем 112 л.
- Степень окисления хлора в соединении $HClO_4$ равна
а) +2 б) +4 в) +5 г) +7
- Какая из предложенных формул является формулой оксида:
а) FeO ; б) K_2S ; в) $Ca(OH)_2$; г) $Ba(OH)_2$
- Определите тип химической реакции, уравнение которой имеет вид
 $CaCO_3 = CaO + CO_2$
а) разложения б) соединения в) обмена г) замещения
- Хлорид кальция реагирует с
а) натрием; б) оксидом натрия; в) серной кислотой; г) гидроксидом железа(II)
- Оксид кальция вступает в реакцию с
а) медью; б) водой; в) оксидом бария; г) нитратом бария
- Найдите объем водорода (при н.у.), который должен вступить в реакцию с кислородом, если известно, что в результате реакции образуется 14.4 грамм воды.
- Осуществите цепочку превращений $S \rightarrow SO_2 \rightarrow K_2SO_3 \rightarrow SO_2$
- Расставьте коэффициенты методом электронного баланса в уравнении и определите окислитель и восстановитель $J_2 + Cl_2 + H_2O \rightarrow HJO_3 + HCl$