**Контрольная работа по теме «Изменения, происходящие с веществами», 8 класс**

1. ***Перечислите внешние признаки протекания химических реакций.***
2. ***Распределите вещества по группам.***

HNO3, NaCL, KOH, CaO, H2SiO3, CaCO3, Ba(OH)2, Li2O, HBr, Na2SO4, SO3, K3PO4, Ca3(PO4)2, Ca(OH)2, CaCL2, HCL, H2SO4, Mg(OH)2, NO2, H2CO3, P2O5, LiOH, NO.

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант – 1  1)оксиды:  2)соли: | Вариант – 2  1)основания:  2)кислоты |

1. ***Допишите химические реакции, укажите тип реакций, расставьте коэффициенты.***

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант – 1  NaOH + CuSO4=  Cu + AgNO3=  Na + Br2=  KNO3= | Вариант – 2  NaI + Pb(NO3)2=  Zn + FeSO4=  K + Br2=  NaNO3= |

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант – 1  Вычислите объем водорода, который выделится при взаимодействии 26г. Zn, массовая доля которого 50%, с соляной кислотой | Вариант – 2  Вычислите объем водорода, который выделится при взаимодействии 24г. Mg, массовая доля которого 50%, с соляной кислотой |