**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 – 11)оксиды:2)соли: | Вариант – 21)основания:2)кислоты |

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

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

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