

КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

Презентацию составила учитель МОУ «Ягринская гимназия» г.Северодвинска

Шапошникова Т.С.

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ



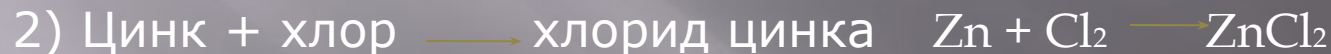
РЕАКЦИИ
СОЕДИНЕНИЯ

РЕАКЦИИ
РАЗЛОЖЕНИЯ

РЕАКЦИИ
ЗАМЕЩЕНИЯ

РЕАКЦИИ
ОБМЕНА

РЕАКЦИИ СОЕДИНЕНИЯ



РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ

1) Карбонат кальция $\longrightarrow$ оксид кальция + оксид углерода (IV)



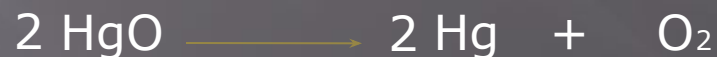
2) гидроксид железа (III) $\longrightarrow$ оксид железа (III) + вода



3) нитрат калия $\longrightarrow$ нитрит калия + кислород

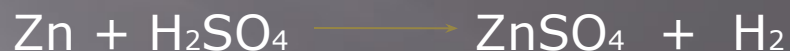


4) оксид ртути (II) $\longrightarrow$ ртуть + кислород



РЕАКЦИИ ЗАМЕЩЕНИЯ

1) Цинк + серная кислота $\longrightarrow$ сульфат цинка + водород



2) Железо + сульфат меди(II) $\longrightarrow$ сульфат железа (II) + медь



3) соляная кислота + марганец $\longrightarrow$ хлорид марганца + водород



4) Натрий + вода $\longrightarrow$ гидроксид натрия + водород



РЕАКЦИИ ОБМЕНА

1) Хлорид бария + серная кислота $\longrightarrow$ сульфат бария + соляная кислота



2) Гидроксид натрия + сульфат меди(II) $\longrightarrow$
сульфат натрия + гидроксид меди (II)



3) соляная кислота + карбонат калия $\longrightarrow$
хлорид калия + углекислый газ + вода



4) Серная кислота + гидроксид лития $\longrightarrow$ сульфат лития + вода

