

КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

Презентацию составила учитель МОУ «Ягринская гимназия» г.Северодвинска

Шапошникова Т.С.

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

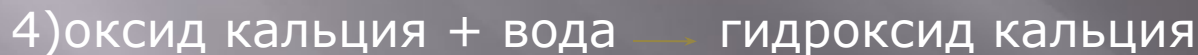
РЕАКЦИИ
СОЕДИНЕНИЯ

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

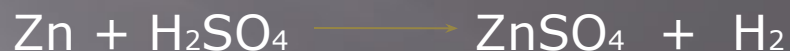


4) оксид ртути (II) \longrightarrow ртуть + кислород

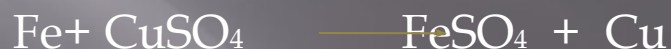


РЕАКЦИИ ЗАМЕЩЕНИЯ

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 → сульфат бария + соляная кислота



2) Гидроксид натрия + сульфат меди(II) → сульфат натрия + гидроксид меди (II)



3) соляная кислота + карбонат калия → хлорид калия + углекислый газ + вода



4) Серная кислота + гидроксид лития → сульфат лития + вода

