

# КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

Презентацию составила учитель МОУ «Ягринская гимназия» г.Северодвинска

Шапошникова Т.С.

# ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ



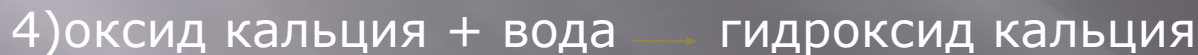
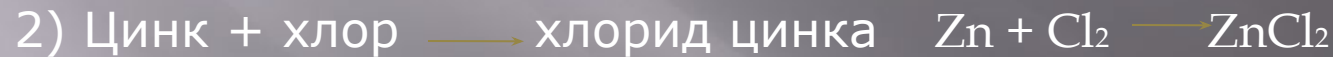
РЕАКЦИИ  
СОЕДИНЕНИЯ

РЕАКЦИИ  
РАЗЛОЖЕНИЯ

РЕАКЦИИ  
ЗАМЕЩЕНИЯ

РЕАКЦИИ  
ОБМЕНА

# РЕАКЦИИ СОЕДИНЕНИЯ



# РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ

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



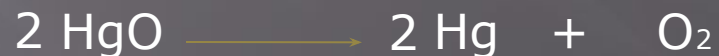
2) гидроксид железа (III)  $\longrightarrow$  оксид железа (III) + вода



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

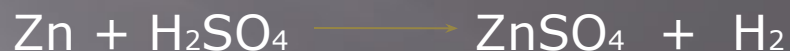


4) оксид ртути (II)  $\longrightarrow$  ртуть + кислород



# 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

