

КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

Презентацию составила учитель МОУ «Ягринская гимназия» г.Северодвинска

Шапошникова Т.С.

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

```
graph TD; A[ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ] --> B[РЕАКЦИИ СОЕДИНЕНИЯ]; A --> C[РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ]; A --> D[РЕАКЦИИ ЗАМЕЩЕНИЯ]; A --> E[РЕАКЦИИ ОБМЕНА];
```

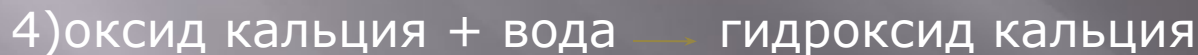
РЕАКЦИИ
СОЕДИНЕНИЯ

РЕАКЦИИ
РАЗЛОЖЕНИЯ

РЕАКЦИИ
ЗАМЕЩЕНИЯ

РЕАКЦИИ
ОБМЕНА

РЕАКЦИИ СОЕДИНЕНИЯ



РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ

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



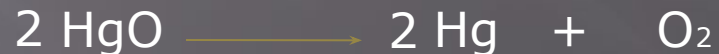
2) гидроксид железа (III) \longrightarrow оксид железа (III) + вода



3) нитрат калия \longrightarrow нитрит калия + кислород

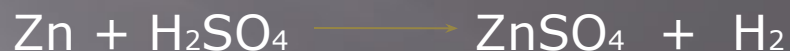


4) оксид ртути (II) \longrightarrow ртуть + кислород

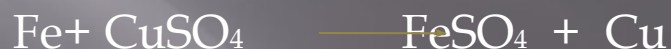


РЕАКЦИИ ЗАМЕЩЕНИЯ

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

