

ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ.

Химические явления – превращение одних веществ в другие



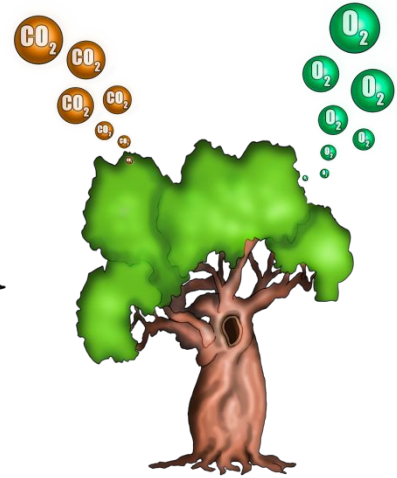
Ржавление
железа



Скисание
молока



Гниение
листьев



Процесс
фотосинтеза

Признаки химическ х реакций

□ Выпадение
осадка



□ Выделение
газа



□ Появление
запаха



□ Выделение или поглощение
теплоты

□ Появление
света



□ Изменение цвета

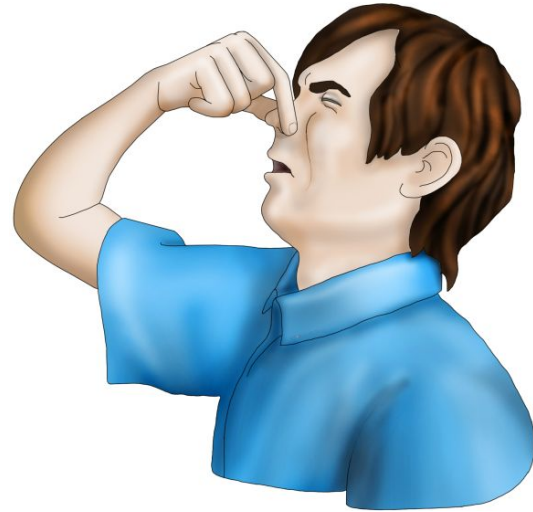


**Реакция никеля
с соляной
кислотой**



Признак реакции – изменение
цвета

**Сульфид натрия с
соляной кислотой**



Признак реакции – появление
запаха

**Йодид калия с
нитратом свинца
(II)**



Признак реакции – выпадение осадка

**Кусочек мела
в
соляной
кислоте**



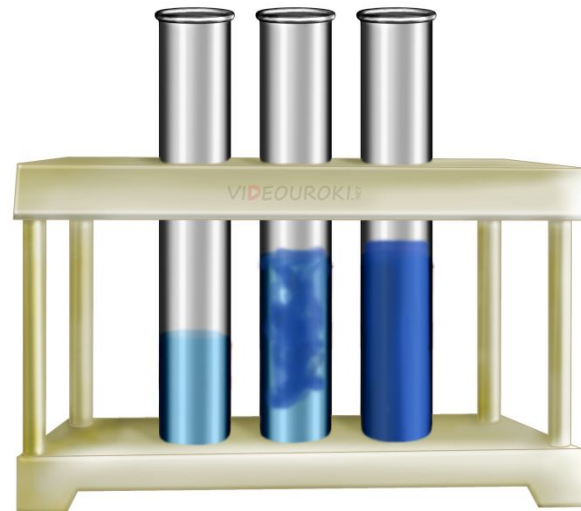
Признак реакции – выделение газа

**Железный
гвоздь с
соляной**

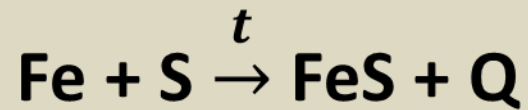
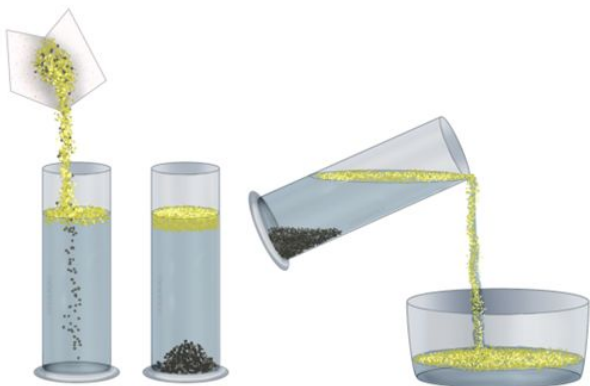
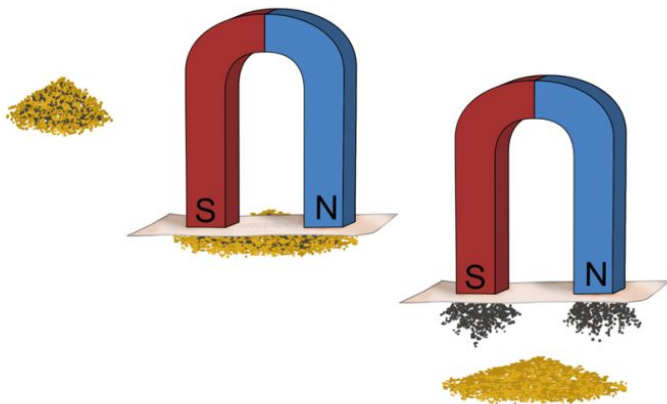


Признак реакции – выделение
газа

**Раствор медного
купороса со
шапочку**



Признак реакции – выпадение
осадка



FeS

- Серого цвета
- Тонет в воде
- Не притягивается магнитом

Горение серы



Образуется
оксид серы
(IV)

Горение магния



Образуется
оксид
магния

Горение фосфора



Образуется
оксид фосфора
(V)

Условия протекания химических



- Соприкосновение реагирующих веществ
- Нагревание для определенных реакций
- Свет или электрический ток в некоторых случаях