

# **ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ.**

# Химические явления – превращение одних веществ в другие



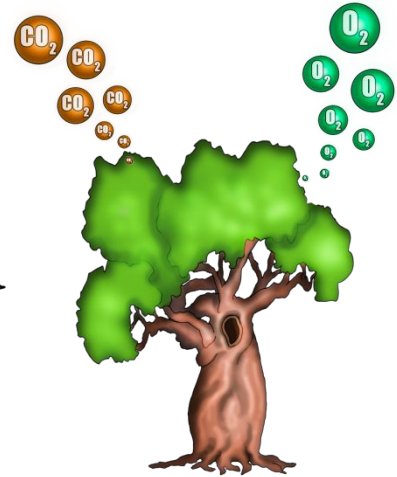
Ржавление  
железа



Скисание  
молока



Гниение  
листьев



Процесс  
фотосинтеза

# Признаки химически х реакций

□ Выпадение  
осадка



□ Выделение  
газа



□ Появление  
запаха



□ Выделение или поглощение  
теплоты

□ Появление  
света



□ Изменение цвета

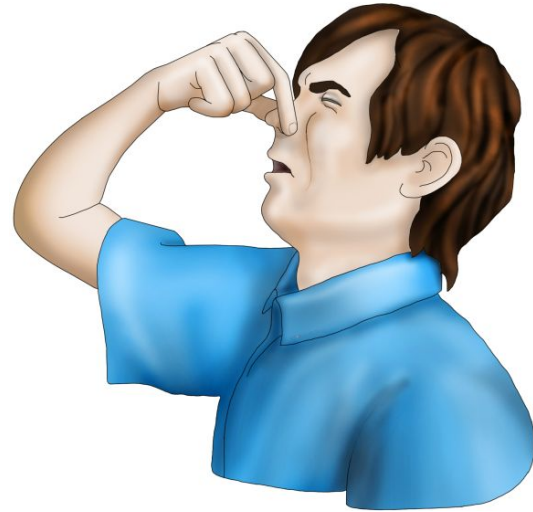


**Реакция никеля  
с соляной  
кислотой**



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**



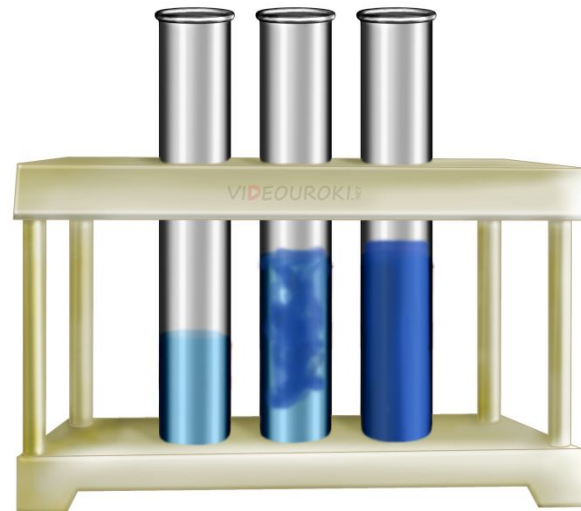
Признак реакции – выделение газа

**Железный  
гвоздь с  
соляной**

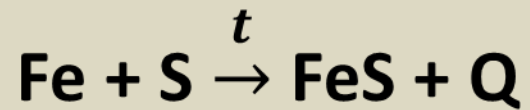
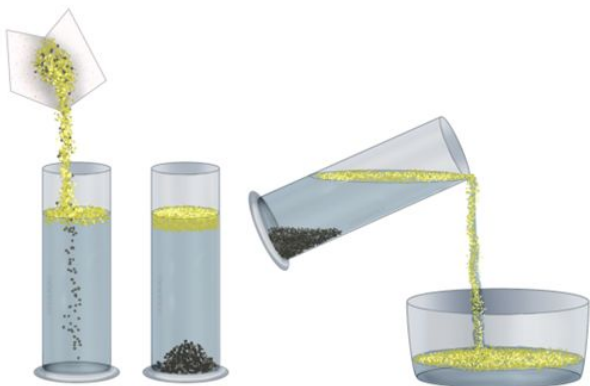
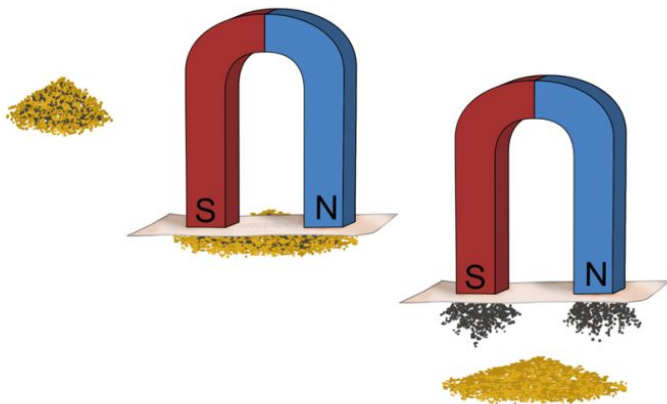


Признак реакции – выделение  
газа

**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