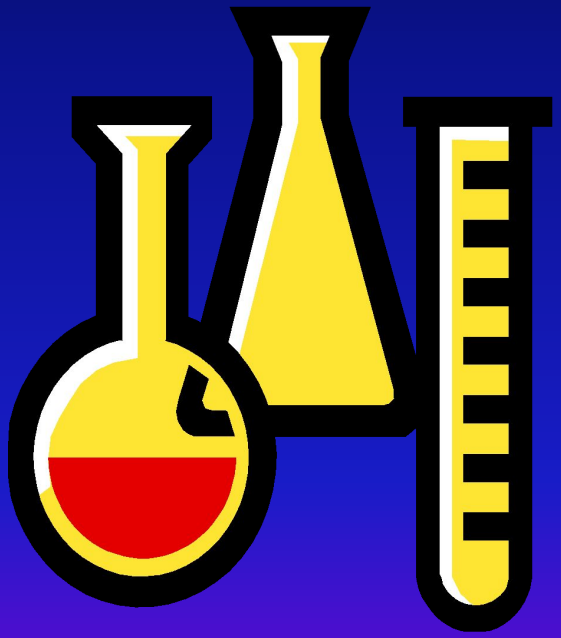
« Признаки реакций»

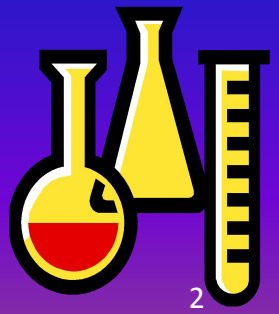


Prezentacii.com

Девиз урока:

“Химик не такой должен быть, который дальше дыму и пеплу ничего не видит, а такой, который на основании опытных данных может делать теоретические выводы”

М.В.Ломоносов



ПРОБЛЕМА:

Реакцию можно увидеть, что она произошла, по различным признакам.

Какие

Признаки реакции?

ПОВТОРЕНИЕ!

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

- РЕАКЦИЯ СОЕДИНЕНИЯ
- РЕАКЦИЯ РАЗЛОЖЕНИЯ
- РЕАКЦИЯ ЗАМЕЩЕНИЯ
- РЕАКЦИЯ ОБМЕНА

Выберите уравнения реакций замещения:

$CaO + CO_2 = CaCO_3$

$CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + H_2O$

$Fe + S = FeS$

$2H_2O = 2H_2 + O_2$

$CuO + H_2 = Cu + H_2O$

$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2\uparrow$

$ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$

$Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$

Выберите уравнения реакций разложения:

$CaO + CO_2 = CaCO_3$

$CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + H_2O$

$Fe + S = FeS$

$2H_2O = 2H_2 + O_2\uparrow$

$CuO + H_2 = Cu + H_2O$

$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2\uparrow$

$ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$

$Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$

Выберите уравнения реакций соединения:

$2HgO = 2Hg + O_2$

$CaCO_3 = CaO + CO_2$

$CuSO_4 + Fe = Cu + FeSO_4$

$CuO + H_2 = Cu + H_2O$

$2H_2 + O_2 = 2H_2O$

$H_2SO_4 + 2KOH = K_2SO_4 + 2H_2O$

$BaO + SO_2 = BaSO_3$

Выберите уравнения реакций обмена:

$2H_2O_2 = 2H_2O + O_2$

$H_2SO_4+Fe(OH)_2=FeSO_4+2H_2O$

$BaO + SO_2 = BaSO_3$

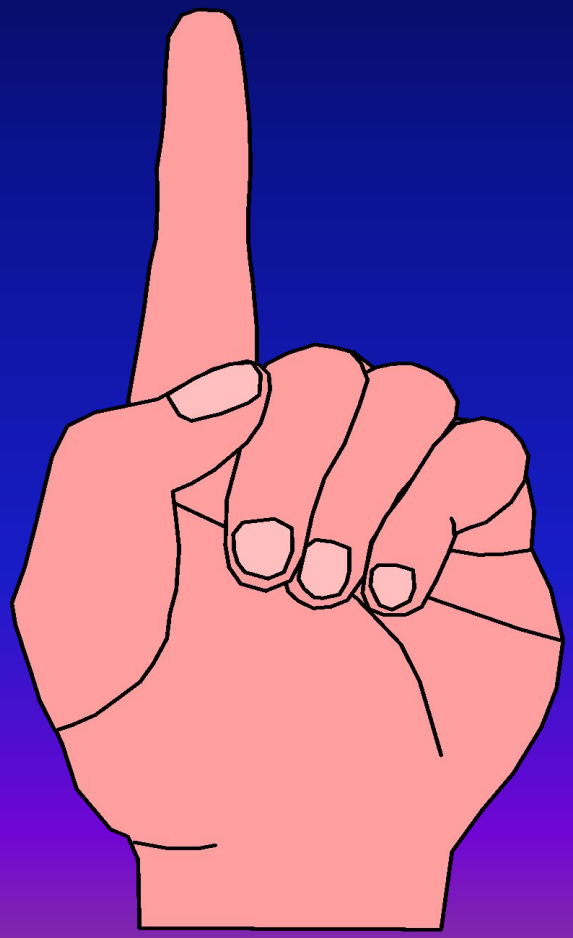
$2HNO_3+CuO=Cu(NO_3)_2+H_2O$

$H_2SO_4+2KOH=K_2SO_4+2H_2O$

$2Na + H_2SO_4 =Na_2SO_4+H_2\uparrow$

$CaCO_3 = CaO + CO_2$

ВНИМАНИЕ!



Помни! Об этом
Знает любая кроха:
Безопасность- хорошо,
А халатность- плохо!

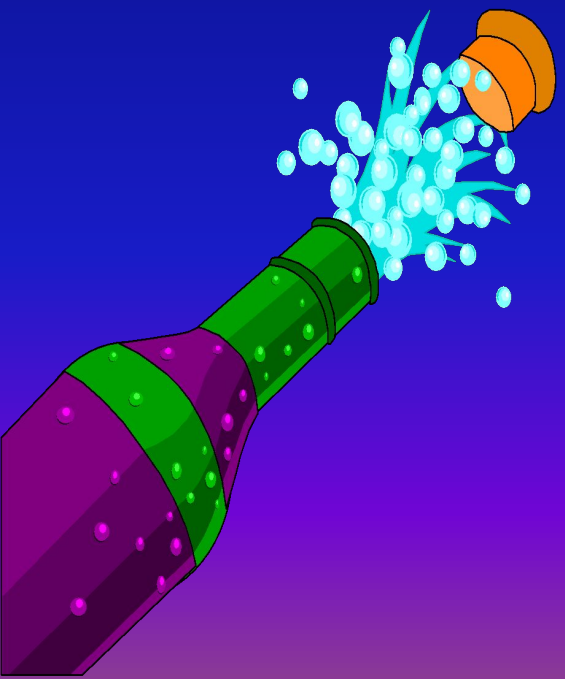
Не спеши хватать прибор ты,
А инструкцию читай.
Убедись, что ты все понял,
Вот тогда и начинай.
Если хочешь долго жить,
Надо медленно спешить.

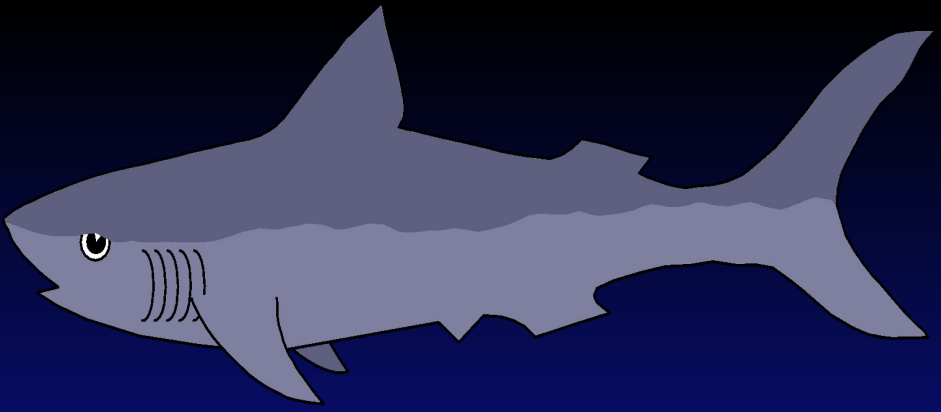
Помни: щелочь,кислота

Вмиг прожгут одежду всем.

Надевай халат, как я,

И работай без проблем.





Пусть в пробирке пахнет воблой,
В колбе- будто мармелад.
<u>Вещества на вкус не пробуй!</u>
Сладко пахнет даже яд.

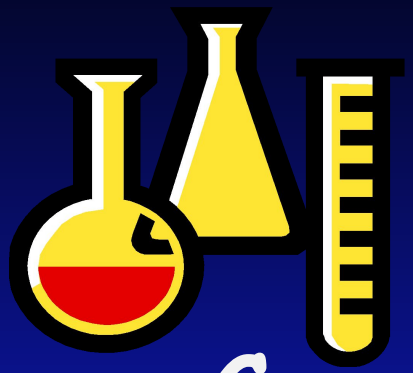
Как же нюхать вещества?

<u>В колбу нос совать нельзя!</u>

Что может случиться?

<u>Ты можешь отравиться!</u>

Китайская мудрость



Скажи мне – и я забуду,

Покажи мне – и я запомню,

Вовлеки меня – и я научусь!

Работаем самостоятельно!

- ЧИТАЙ ИНСТРУКЦИЮ!!!

УДАЧИ ;)