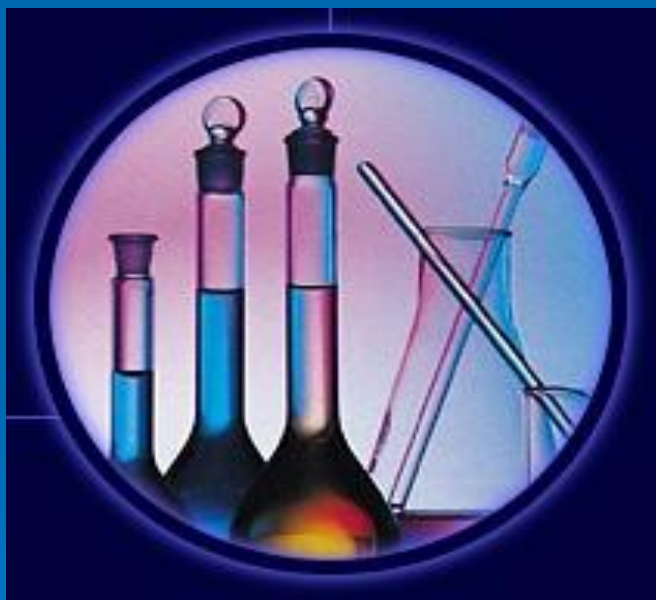


Реакция нейтрализации



Урок Беликовой Г.А
учителя химии МОУ
«СОШ№6» города
Тихвина
Ленинградской
области

Выберите Выберите формулы_ Выберите формулы
кислот Выберите формулы кислот, оснований Выберите
формулы кислот, оснований, солей





Кислоты- это сложные вещества, состоящие из атомов **водорода**, способных замещаться на атомы металлов, и кислотных остатков.

-X

H K t

X



Основания - это сложные вещества, состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксогрупп

+n



n





Соли- это сложные вещества,
образованные атомами металла и
кислотными остатками.

$+n$

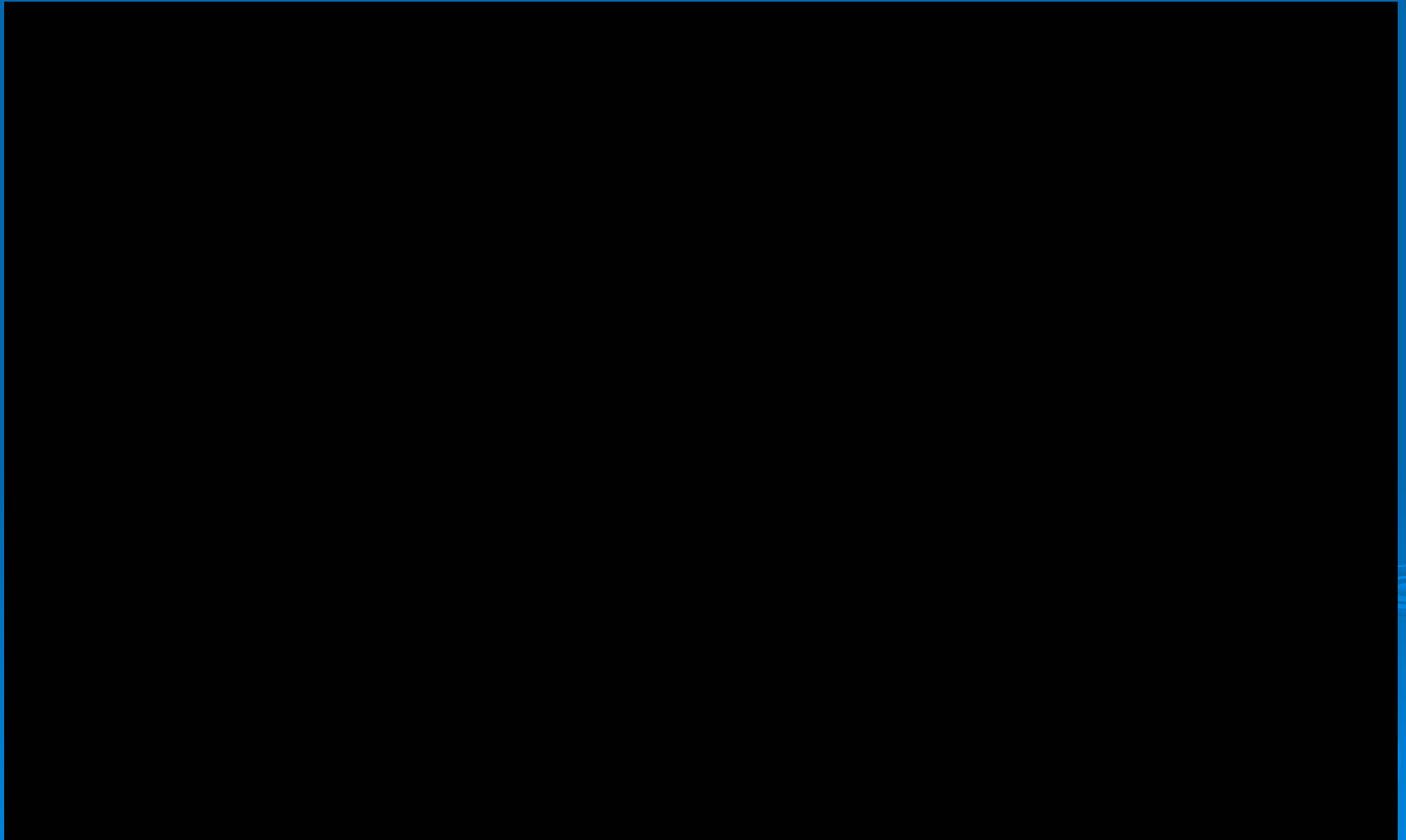
$-x$

M Kt

x

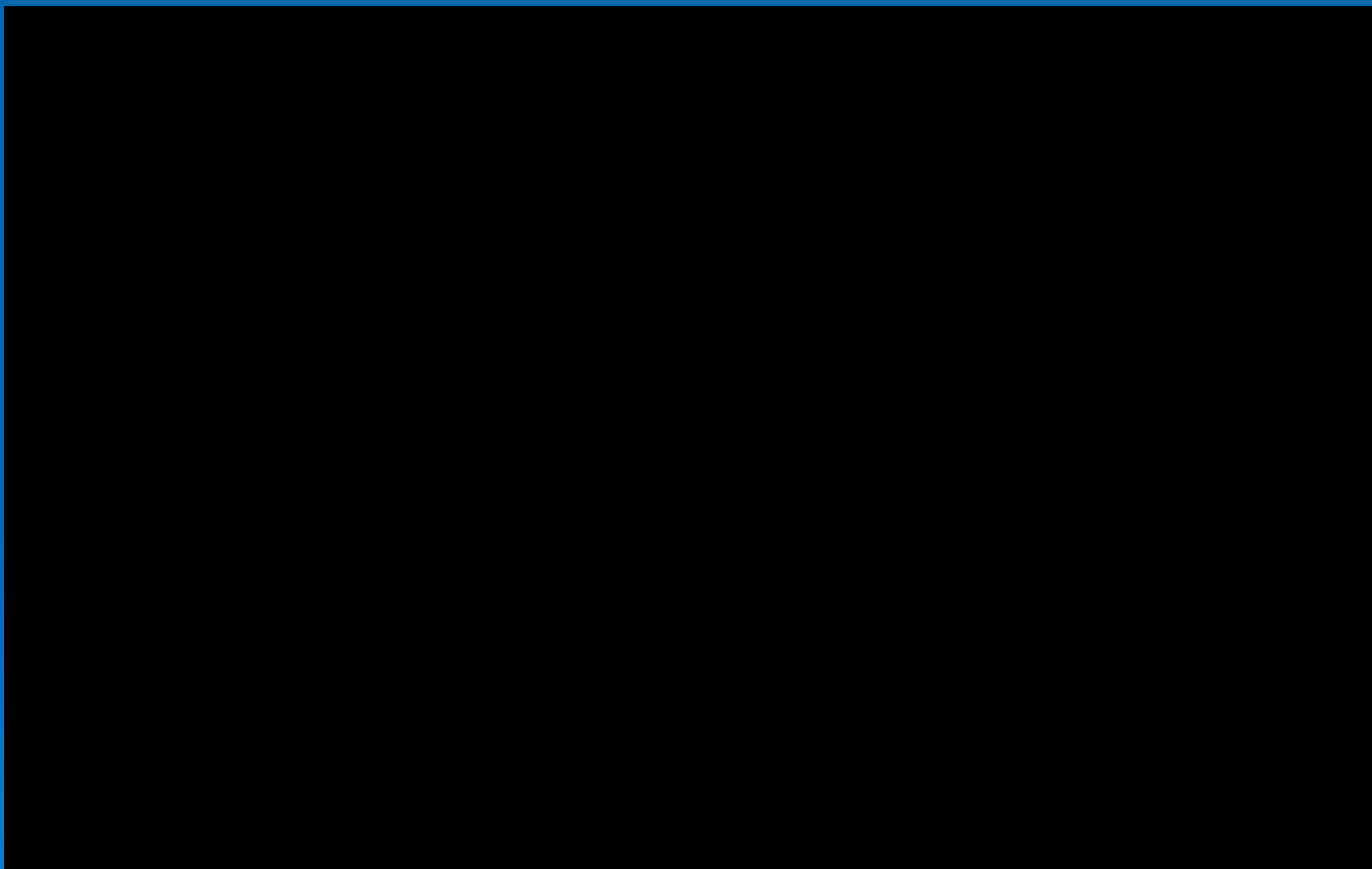
n

В трёх пробирках находятся раствор щёлочи, раствор кислоты и вода. Как опытным путём определить, в какой пробирке что находится?



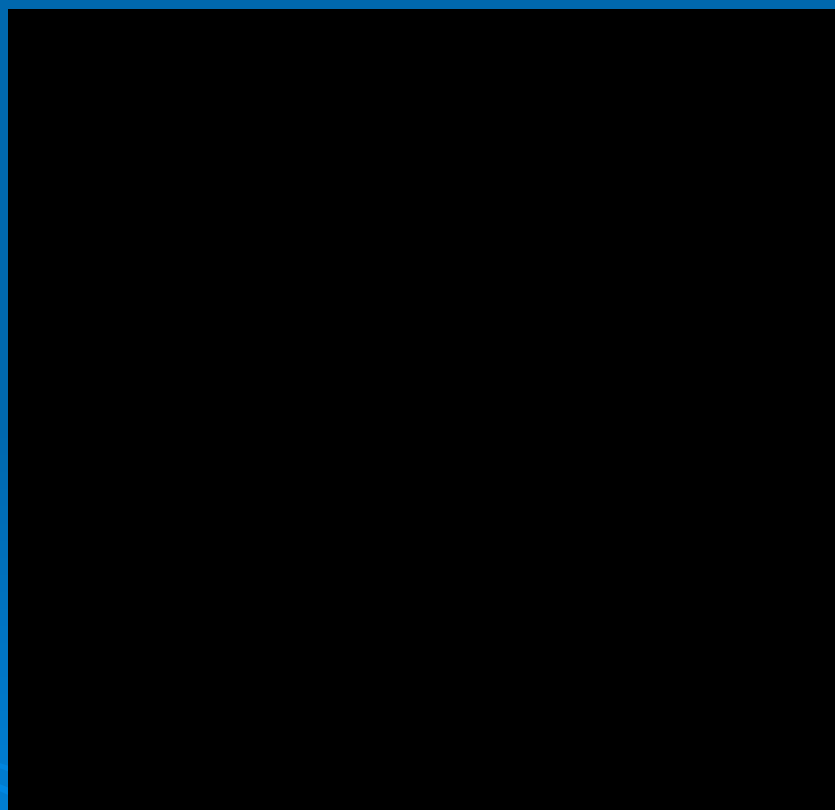
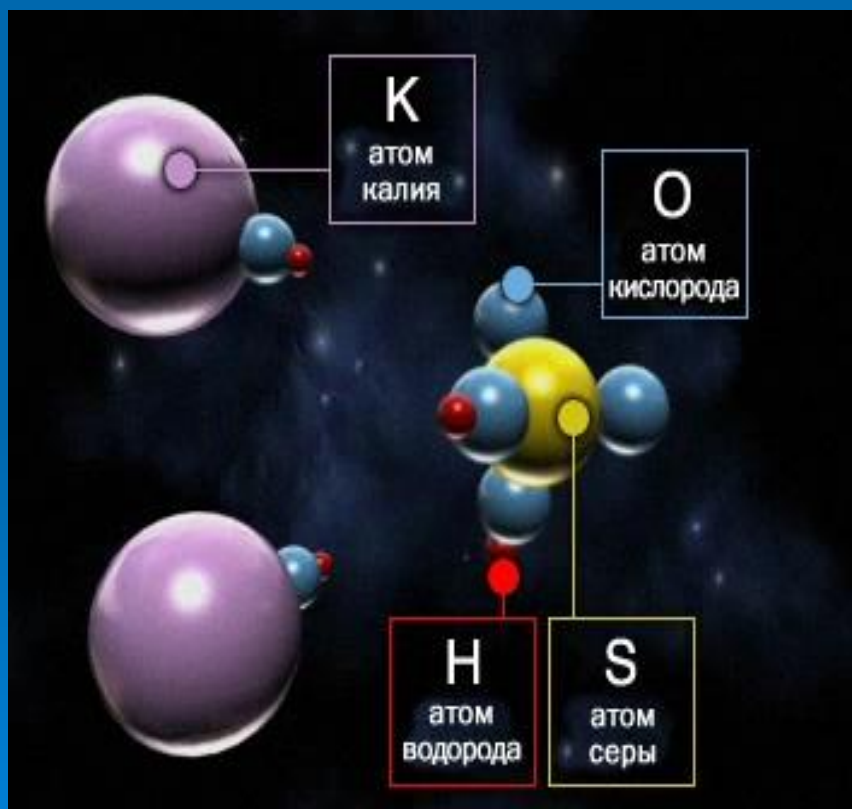
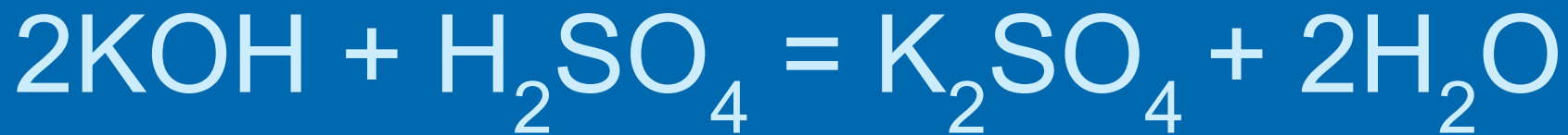
Изменение цвета индикаторов

индикаторы	Нейтральная среда	Кислая среда	Щелочная среда 
<u>лакмус</u>	фиолетовый	красный	синий
Метилоранжевый	оранжевый	красный	желтый
Фенолфталеин	бесцветный	бесцветный	малиновый



+



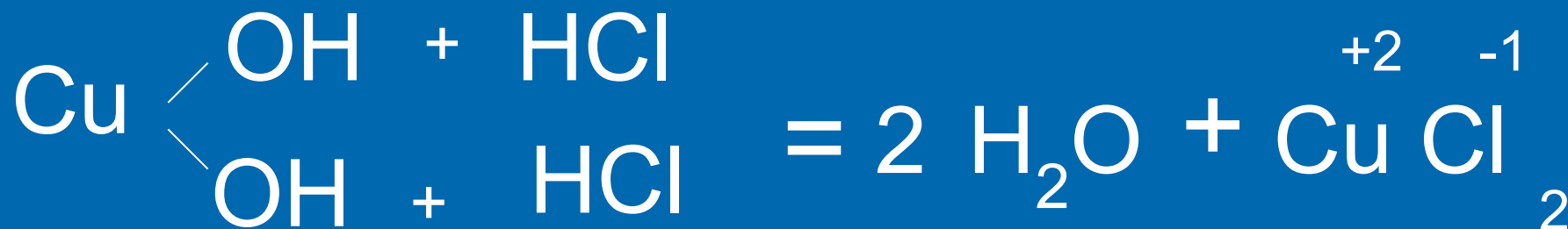


Растворимое
основание + кислота = соль + вода



Лабораторная работа

н/р основание + кислота = вода + соль



Гидроксид меди (2)

Соляная кислота

Вода

Хлорид меди (2)

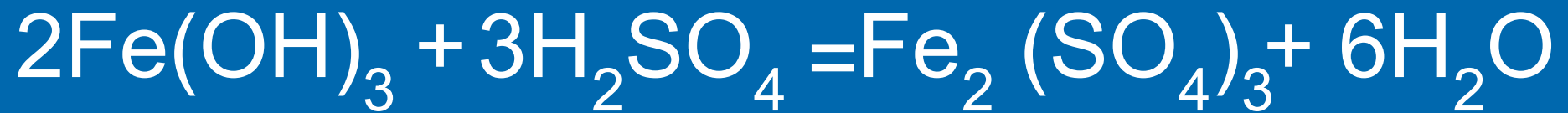


Гидроксид
железа(3)

Соляная
кислота

Хлорид
железа(3)

Вода

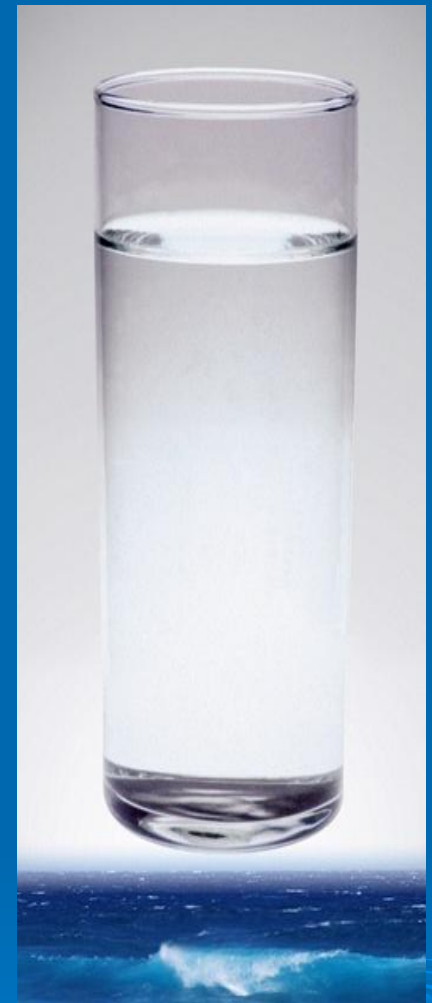


Гидроксид
железа(3)

Серная
кислота

Сульфат
железа(3)

Вода



кислота

+

основание

=

соль

+

вода





Самостоятельная работа

Напишите уравнения реакций
нейтрализации, с помощью которых
можно получить:

1 вариант а) нитрат алюминия

б) сульфат натрия

2 вариант а) сульфат бария

б) нитрат калия

Взаимопроверка

1 вариант



2 вариант

