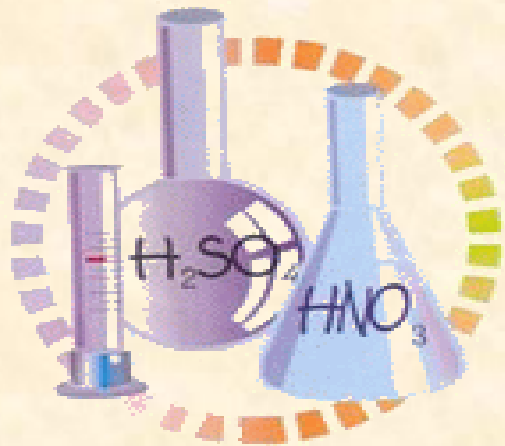


**«Просто знать – еще не все,
знания нужно уметь
использовать».**

K_2O	HNO_3	NaOH	H_3PO_4
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	HCl	CaO	SO_3
P_2O_5	H_2SO_4	BaO	$\text{Zn}(\text{OH})_2$



Кислоты.

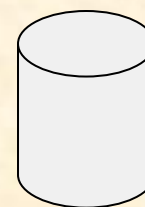
**Химические
свойства кислот**

Цель урока: познакомиться с
общими химическими свойствами
КИСЛОТ.

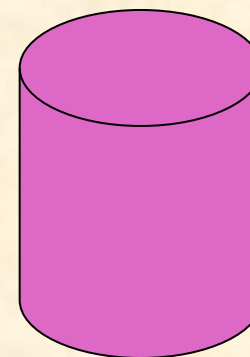
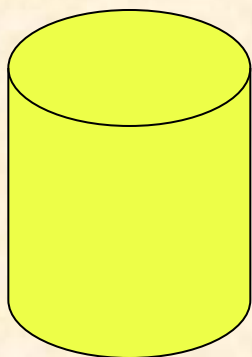


Окраска растворов кислот

- Не имеют окраски: растворы HCl , HNO_3 , H_2SO_4 , H_3PO_4 и ряд других.



- Окрашенные растворы:



Химические свойства кислот

- Действие кислот на индикаторы

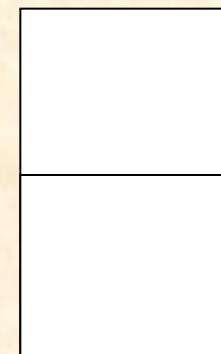
лакмус



метилоранж

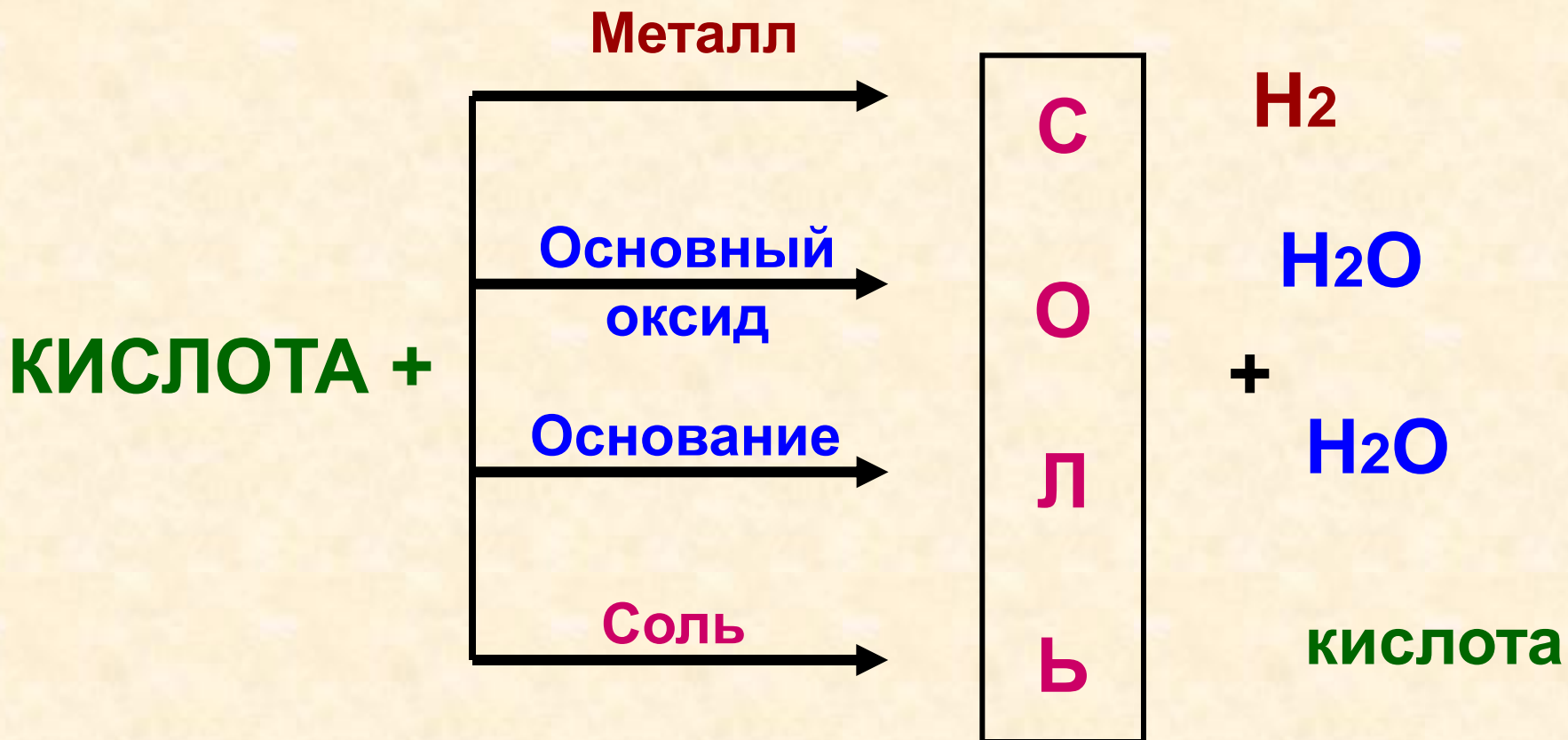


фенолфталеин



<i>Индикатор</i>	<i>Окраска индикатора в воде</i>	<i>Окраска индикатора в растворе соляной кислоты (HCl)</i>	<i>Окраска индикатора в лимонной кислоте</i>
Лакмус	Фиолетовая		
Фенолфталеин	Бесцветная		
Метилоранж	Оранжевая		

Химические свойства кислот

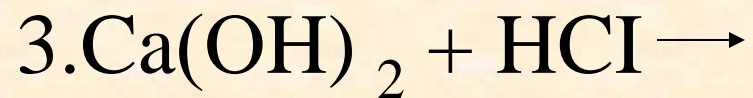
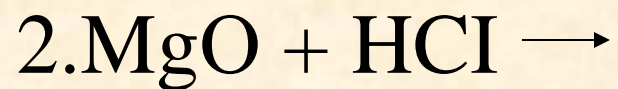
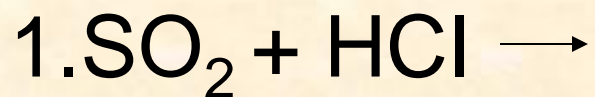


1. Составьте формулы разных кислот

Na	Cl	H	H ₂
H	OH	SO ₄	SiO ₃
PO ₄	H ₂	NO ₃	NO ₂
H ₂	CO ₃	H	H ₃

2. Что лишнее? Каким образом связано это вещество с уроком? Подтвердите уравнением реакции.

Напишите уравнения возможных реакций:



Мини-проект

Однажды английский химик Роберт Бойль, изучая свойства соляной кислоты, закупленной в Германии, случайно пролил её. Кислота попала на растения. Спустя некоторое время?.. стали ярко-красными. Это явление заинтересовало Бойля, и он тут же провёл серию опытов с разными кислотами и цветами разных растений.

Домашнее задание.

Составьте возможные уравнения реакций взаимодействия перечисленных веществ с раствором серной кислоты.

1) SiO_2	А
2) LiOH	К
3) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	А
4) HCl	С
5) K_2O	Л
6) K_2SiO_3	И
7) HNO_3	О
8) $\text{Fe}(\text{OH})_3$	Й

Спасибо за внимание!

