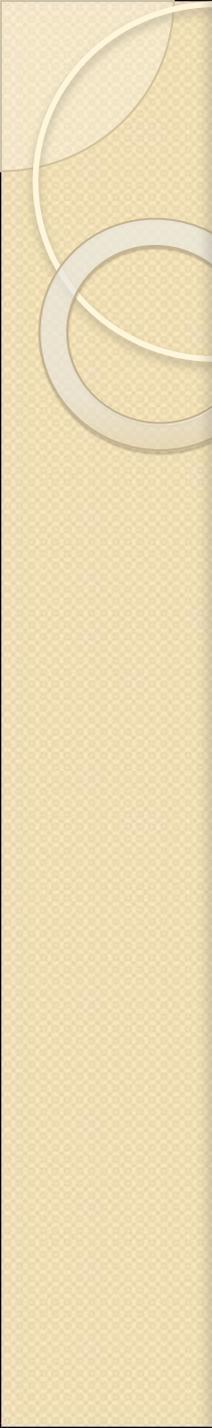


ПРЕЗЕНТАЦИЯ ПО ХИМИИ



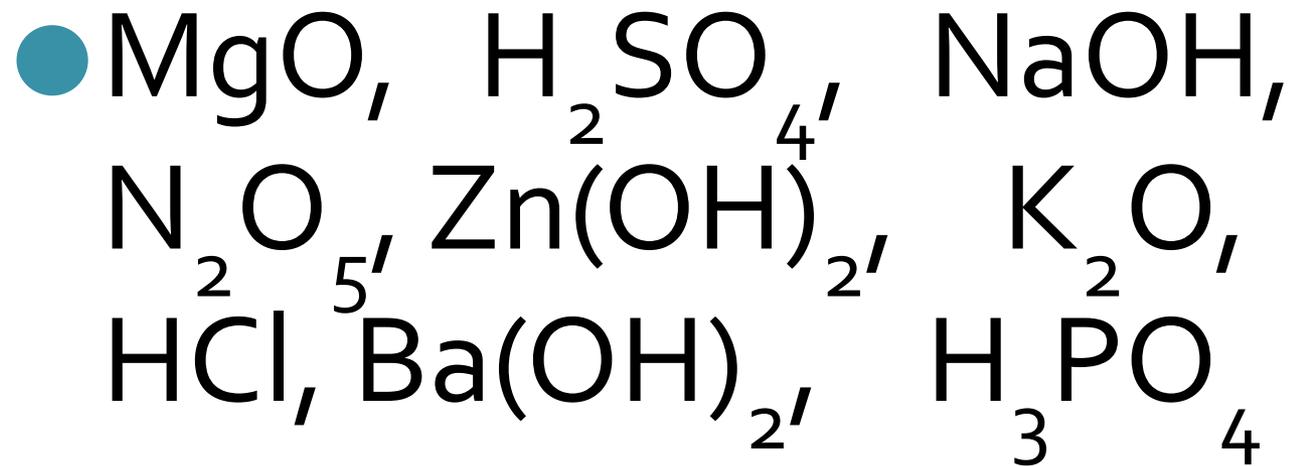
- 
- Химия – это область чудес, в ней скрыто счастье человечества, величайшие завоевания разума будут сделаны именно в этой области.

М. Горький

Загадки

- Если в паре элементов
Кислород вторым стоит,
Ты же знаешь, эта пара
Называется ...
- Если формулы начало
Представляется с металла,
ОН – красуется затем,
Вещества знакомы всем.
Не надо придумывать им название,
Ведь эти вещества...

Распределить предложенные вещества по классам



Назовите вещества.

Дайте определения известных классов

Оксиды:

- MgO – оксид магния
- N_2O_5 – оксид азота (V)
- K_2O – оксид калия

Основания:

- NaOH - гидроксид натрия
- $\text{Zn}(\text{OH})_2$ - гидроксид цинка
- $\text{Ba}(\text{OH})_2$ - гидроксид бария

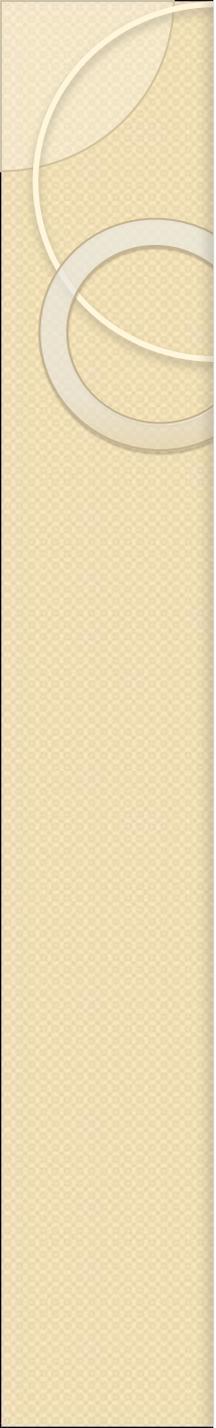
о каких веществах идет речь?



цель урока:

- познакомиться с классом – кислоты;
- изучить состав кислот, их название, строение



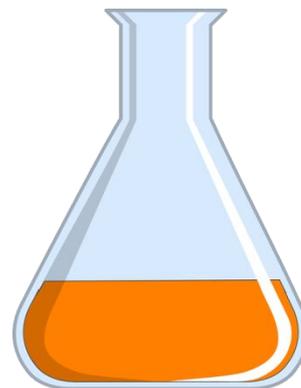
- 
- **Кислотами** называются сложные вещества, молекулы которых состоят из атомов водорода и кислотного остатка.

Формулы и названия кислот

- HCl - соляная или хлороводородная кислота
- H_2S – сероводородная кислота
- H_2SO_4 - серная кислота
- H_2SO_3 - сернистая кислота
- HNO_3 - азотная кислота
- HNO_2 - азотистая кислота
- H_2SiO_3 - кремневая кислота
- H_2CO_3 - угольная кислота
- H_3PO_4 - фосфорная кислота

Как можно разделить кислоты по составу?

- H_2SO_4
- HNO_3
- HNO_2
- H_2SiO_3
- H_2CO_3
- H_3PO_4
- HCl

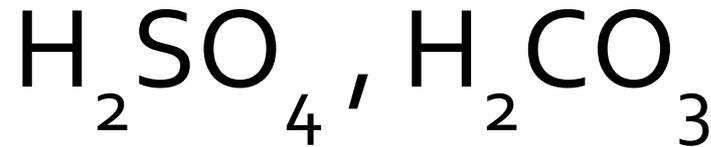


Классификация по числу атомов водорода

● 1) **одноосновные**



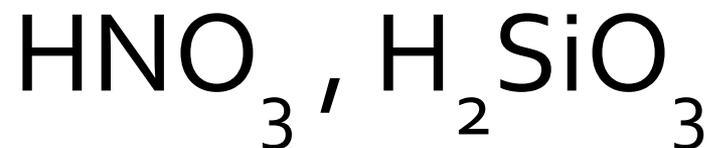
● 2) **двухосновные**



● 3) **трехосновные** H_3PO_4

по наличию атомов кислорода :

● 1) кислородсодержащие



● 2) бескислородные



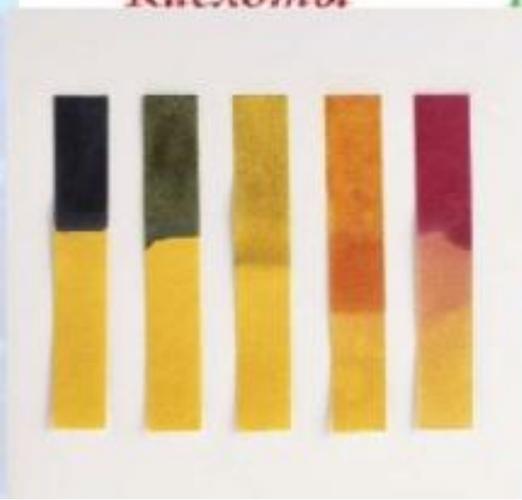
по растворимости в воде

- 1) растворимые
 HCl , HNO_3 и др.
- 2) нерастворимая
 H_2SiO_3

Физкультминутка

А теперь все дружно встали!
Быстро руки вверх подняли,
В стороны, вперед, назад,
Повернулись вправо, влево,
Тихо сели, вновь за дело.

Индикатор ЛАКМУС



Название индикатора	ОКРАСКА ИНДИКАТОРА		
	В щелочной среде	В нейтральной среде	В кислотной среде
Лакмус	Синяя	Фиолетовая	Красная
Метиловый оранжевый	Жёлтая	Оранжевая	Красно-розовая
Фенолфталеин	Малиновая	Бесцветная	Бесцветная

Домашнее задание:

- Выучить формулы и названия кислот
- Параграф 21 стр. 119-121
- упр. №1
- Дополнительное задание: Дать характеристику кремневой кислоты.



Рефлексия



- Что нового вы узнали сегодня?
 - Какую цель мы сегодня ставили перед собой? Достигли ее?
-
- я узнал(а), что кислоты, это...
 - я узнал(а), что кислоты имеют признаки...
 - мне важно это знать, так как...

Спасибо за внимание

