

Мы с первым слогом позовем кота,

КИС

Вторым измерим с судна толщину вод,

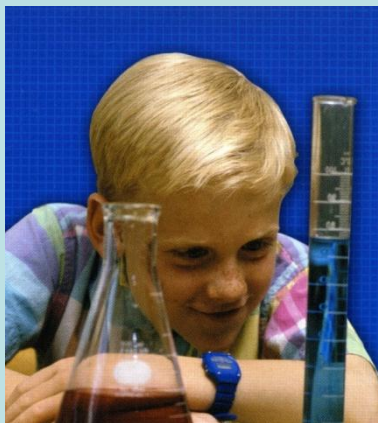
ЛОТ

Союз на окончание пойдет,

И целым станет слово...

а

КИСЛОТА



Тема урока

Кислоты

Сегодня на уроке

- Мы познакомимся с новым классом неорганических веществ – кислотами
- Научимся узнавать их по формулам и классифицировать
- Подробнее узнаем о свойствах соляной и серной кислот
- Изучим правила обращения с кислотами



Что мы знаем о ЭТИХ кислотах

№	HCl	H ₂ SO ₄
1		
2		
3		
4		
5		
6		
7		

Правила обращения с кислотами



- Проводить опыты над столом
- Не допускать попадания кислот на кожу, а в случае попадания обратиться к учителю и принять срочные меры
- При разбавлении концентрированной серной кислоты добавлять кислоту в воду, а не наоборот!

Общая формула кислот



HCl – хлороводородная (соляная)

HF – фтороводородная

HNO_3 – азотная

HNO_2 – азотистая

H_2SO_4 – серная

H_2SO_3 – сернистая

H_2CO_3 – угольная

H_3PO_4 – фосфорная

Кислоты — это вещества,
состоящие из одного или
нескольких атомов водорода
и кислотного остатка

Бескислородные

Кислород-
содержащие

Кислоты

Одноосновные
(один атом H)

Многоосновные
(2-3 атома H)

