

Мы с первым слогом позовем кота,

**КИС**

Вторым измерим с судна толщину вод,

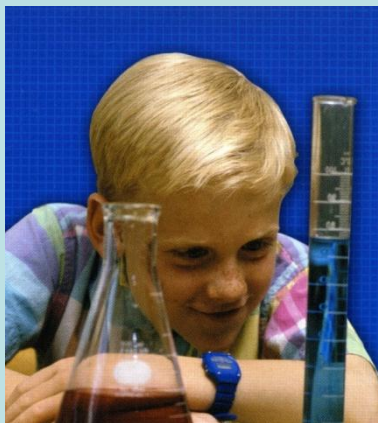
**ЛОТ**

Союз на окончание пойдет,

И целым станет слово...

**а**

**КИСЛОТА**



**Тема урока**

**Кислоты**

# Сегодня на уроке

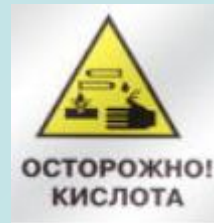
- Мы познакомимся с новым классом неорганических веществ – кислотами
- Научимся узнавать их по формулам и классифицировать
- Более подробно узнаем о свойствах соляной и серной кислот
- Изучим правила обращения с кислотами



# Что мы знаем о ЭТИХ кислотах

№	HCl	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
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



$\text{HCl}$  – хлороводородная (соляная)

$\text{HF}$  – фтороводородная

$\text{HNO}_3$  – азотная

$\text{HNO}_2$  – азотистая

$\text{H}_2\text{SO}_4$  – серная

$\text{H}_2\text{SO}_3$  – сернистая

$\text{H}_2\text{CO}_3$  – угольная

$\text{H}_3\text{PO}_4$  – 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)

