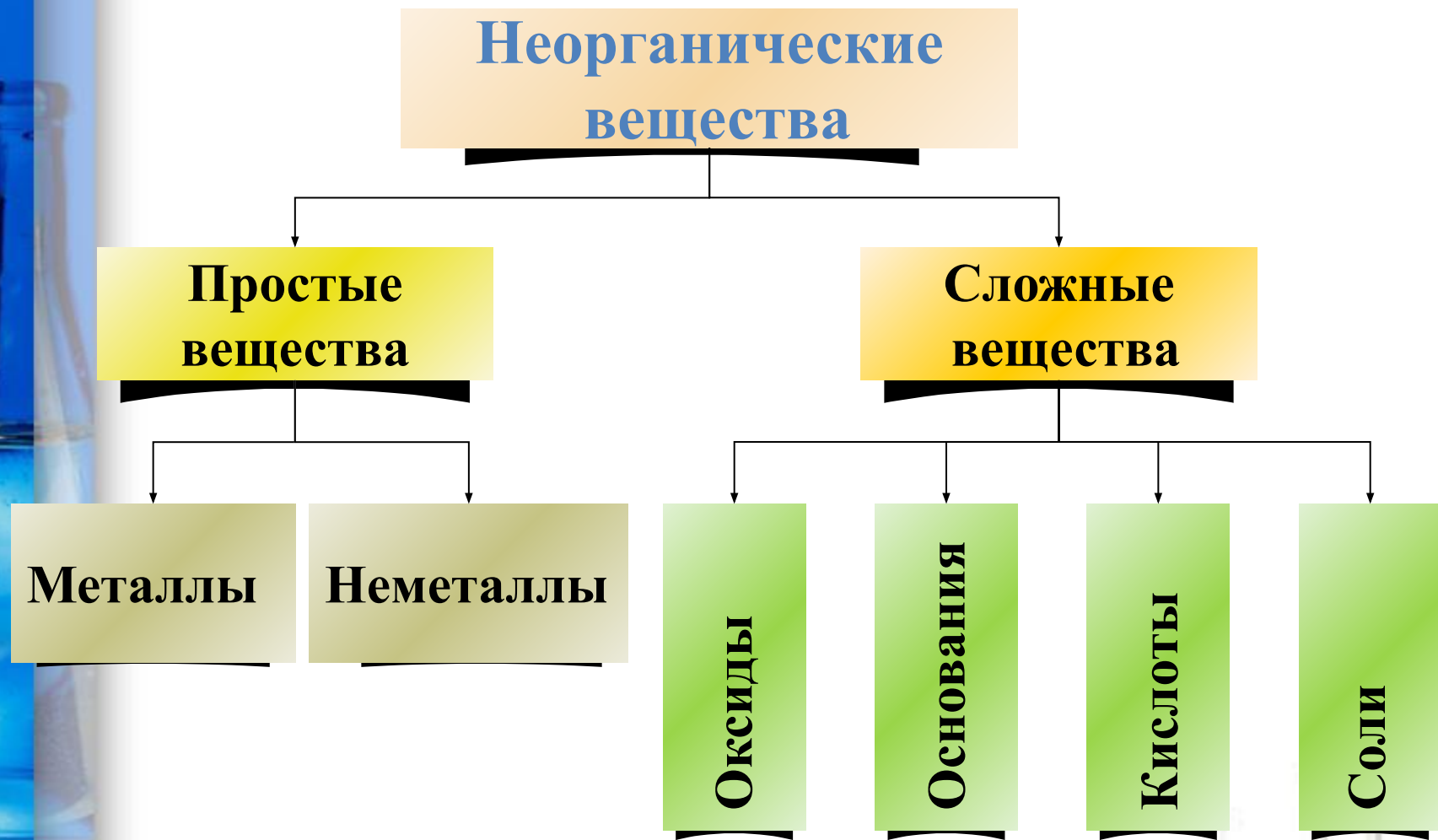


Классификация неорганических веществ



КИСЛОТ Ы



Цели урока

- **Сформировать понятие о кислотах.**
 - Рассмотреть состав, название, классификацию кислот.
- Познакомиться с представителями неорганических кислот.
- Изучить химические свойства кислот



Кислоты в организме человека



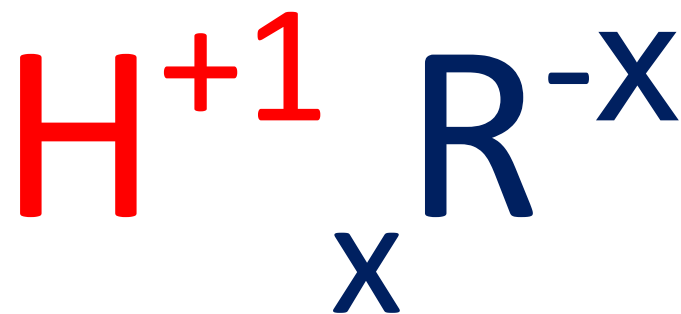
Формулы и названия некоторых кислот

Формула кислоты	Название кислоты
HCl	Соляная (хлороводородная)
HNO_3	Азотная
HNO_2	Азотистая
H_2S	Сероводородная
H_2SO_4	Серная
H_2SO_3	Сернистая
H_2CO_3	Угльная
H_2SiO_3	Кремниевая
H_3PO_4	Фосфорная

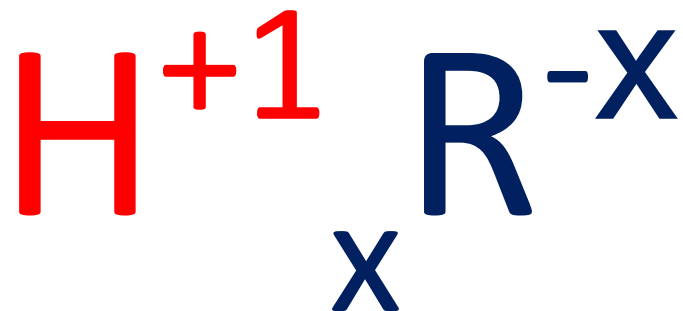


Кислоты

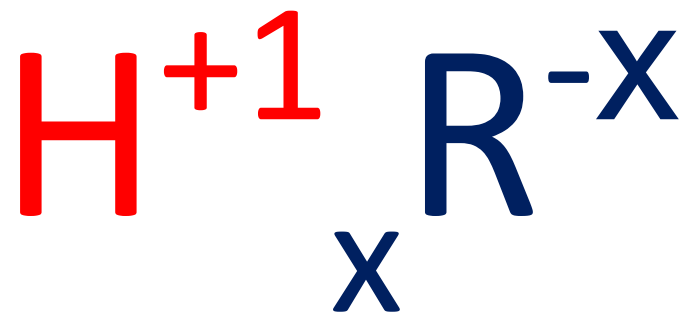
- это сложные вещества, состоящие из одного или нескольких **атомов водорода** и **кислотного остатка**



**Подчеркните
кислотный
остаток в
молекулах
кислот**

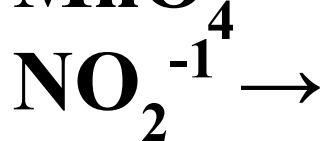
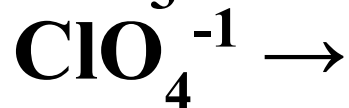
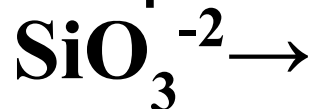
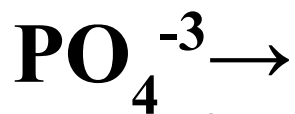
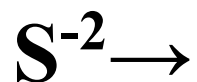
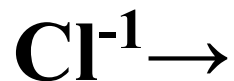


Определите
степень
окисления
кислотных
остатков



Составьте формулы кислот по известным кислотным остаткам

На первом месте в формуле H^{+1}



Классификация кислот

- по составу -

кислородсодержащие



бескислородные



- по числу атомов водорода -

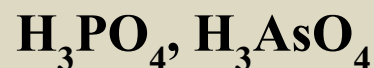
одноосновные



двухосновные



трехосновные



- по силе -

сильные
 HNO_3 , H_2SO_4 ,



средней силы
 H_3PO_4 , H_2SO_4 , HF

слабые
 H_2S , H_2CO_3

- по растворимости в воде -

растворимые
все кислоты



нерастворимы



Закрепление

1. Найдите группу формул кислот:

а) NH_3	HCl	H_2SO_4
б) H_2S	HNO_3	HBr
в) HCl	KCl	H_3PO_4

2. Выберите формулу «третьего лишнего» вещества в каждом ряду:

а) K_2O	HCl	H_2SO_4
б) HNO_3	H_2O	H_2CO_3
в) H_2S	H_2SO_4	NaOH



Домашнее задание:

§ 21, №№ упр. 1, 3, 4 (а или б).

