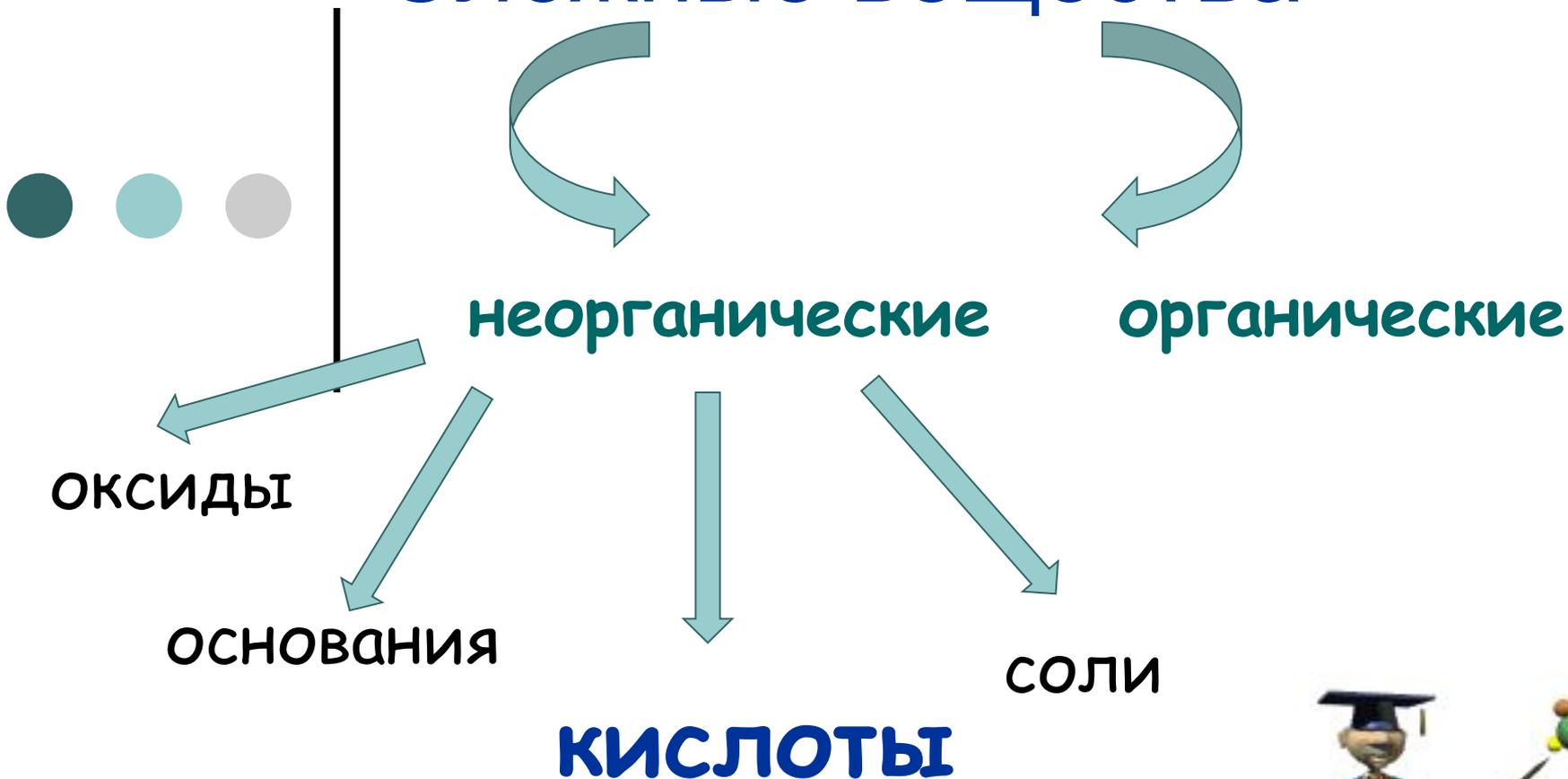


Классификация
сложных
неорганических
веществ

КИСЛОТЫ

Сложные вещества





ЦЕЛИ УРОКА:

- **дать определение кислотам,**
- **рассмотреть состав кислот,**
- **классифицировать кислоты,**
- **ознакомиться с формулами и названиями основных неорганических кислот.**



Кислоты

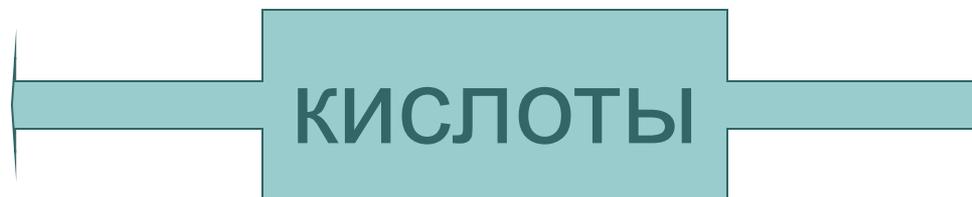
**– ЭТО СЛОЖНЫЕ
ВЕЩЕСТВА, молекулы
которых состоят из
атомов водорода,
способных замещаться
на атомы металла, и
кислотных остатков.**



Кислотный
остаток

КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ

1. По содержанию кислорода



бескислородные



кислородсодержащие



● ● ● | 2. По количеству атомов
водорода

одноосновные



КИСЛОТЫ

трехосновные



двухосновные





ФОРМУЛА КИСЛОТЫ	НАЗВАНИЕ КИСЛОТЫ
HCl	хлороводородная (соляная)
H_2SO_4	серная
H_2CO_3	угольная
HNO_3	азотная
H_3PO_4	фосфорная
HF	фтороводородная (плавиковая)

КИСЛОТЫ СОДЕРЖАТСЯ В ЖИВЫХ ОРГАНИЗМАХ



Молочная кислота
образуется в мышцах при
физической нагрузке

Соляная кислота,
находящаяся в желудке,
помогает переваривать
пищу





КИСЛОТЫ ПРИМЕНЯЮТСЯ В МЕДИЦИНЕ

Аскорбиновая,
фолиевая,
липоевая,
ацетил-
салициловая
и другие

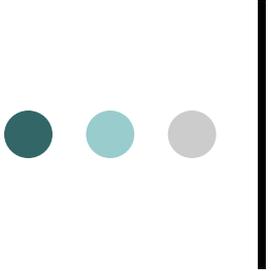


КИСЛОТЫ ПРИМЕНЯЮТСЯ В КУЛИНАРИИ

Уксусная кислота

Лимонная кислота





ПРОВЕРЬ СЕБЯ

1. Формула кислоты это:

а) NaOH б) HCl в) CuCl_2 г) SO_3

2. Кислота, применяющаяся в кулинарии:

а) серная б) лимонная в) соляная г) азотная

3. Кислородсодержащая кислота:

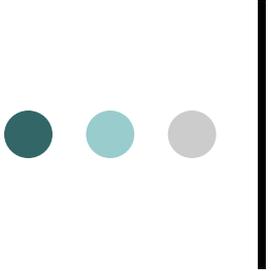
а) HCl б) HF в) HNO_3 г) HI

4. Двухосновная кислота:

а) HNO_3 б) HCl в) H_2SO_4

5. Степень окисления хлора в соляной кислоте (HCl):

а) -2 б) -1 в) +2 г) +3



ОТВЕТЫ

1. Б

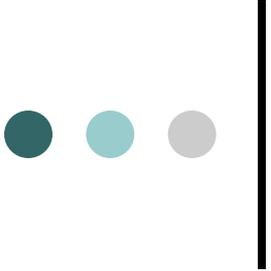
2. Б

3. В

4. В

5. Б





ИТОГИ

- Если ты ответил правильно на все вопросы – получи отметку «5»
- Если все же ты ошибся, но всего 1 лишь раз, твоя отметка «4»
- Кто ошибся 2 раза, получил отметку «3»
- Остальным сегодня не повезло !