

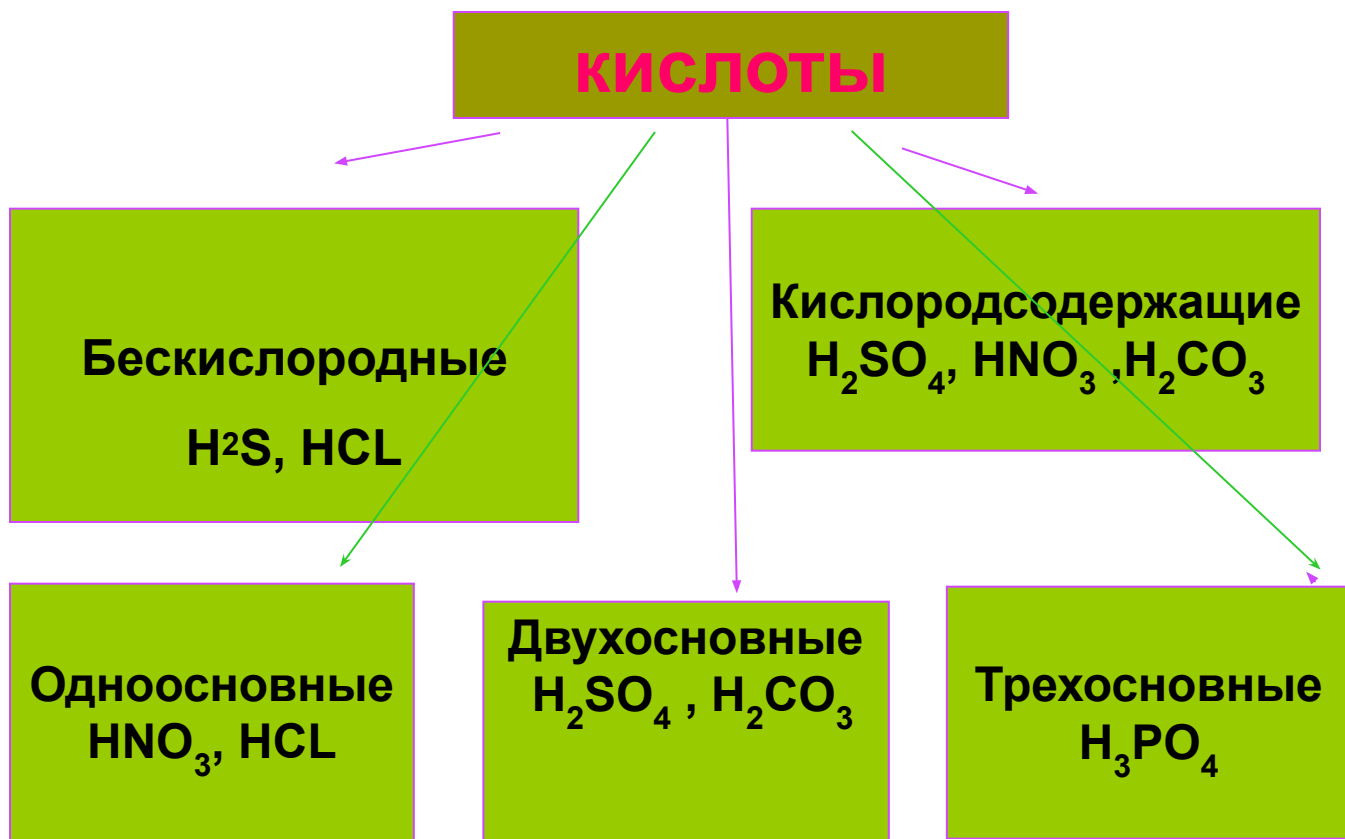
Тема

**«Кислоты.
Классификация.
Свойства.»»**

Определение

- **КИСЛОТЫ** - это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка.

Классификация кислот



Названия распространенных кислот

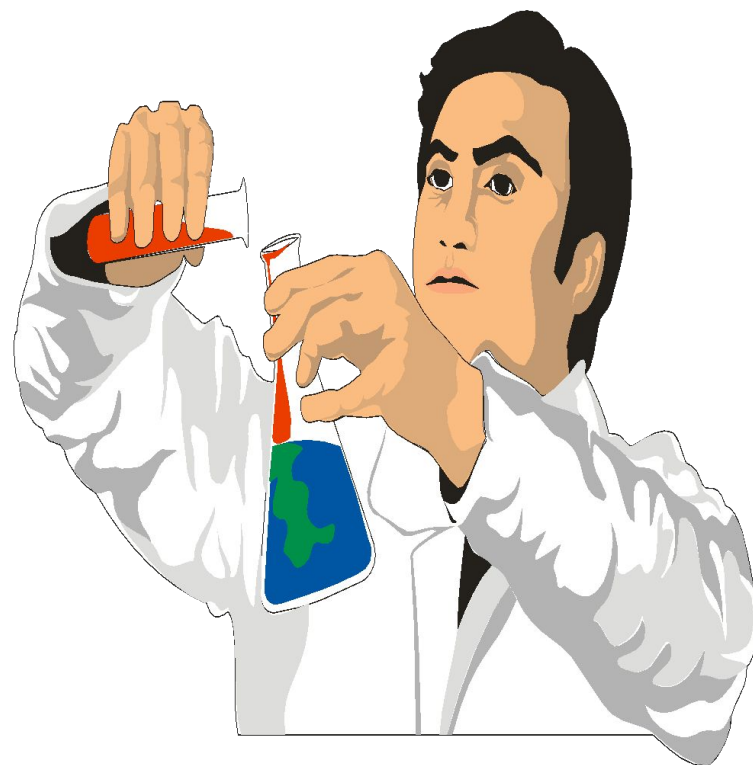
- ▣ H_2SO_4 - серная («купоросное масло»)
- ▣ HNO_3 - азотная («крепкая водка»)
- ▣ HCl - хлороводородная (соляная)
- ▣ H_3PO_4 - ортофосфорная (фосфорная)
- ▣ H_2SO_3 - сернистая
- ▣ HNO_2 - азотистая
- ▣ H_2CO_3 - угольная

Представители самых важных кислот

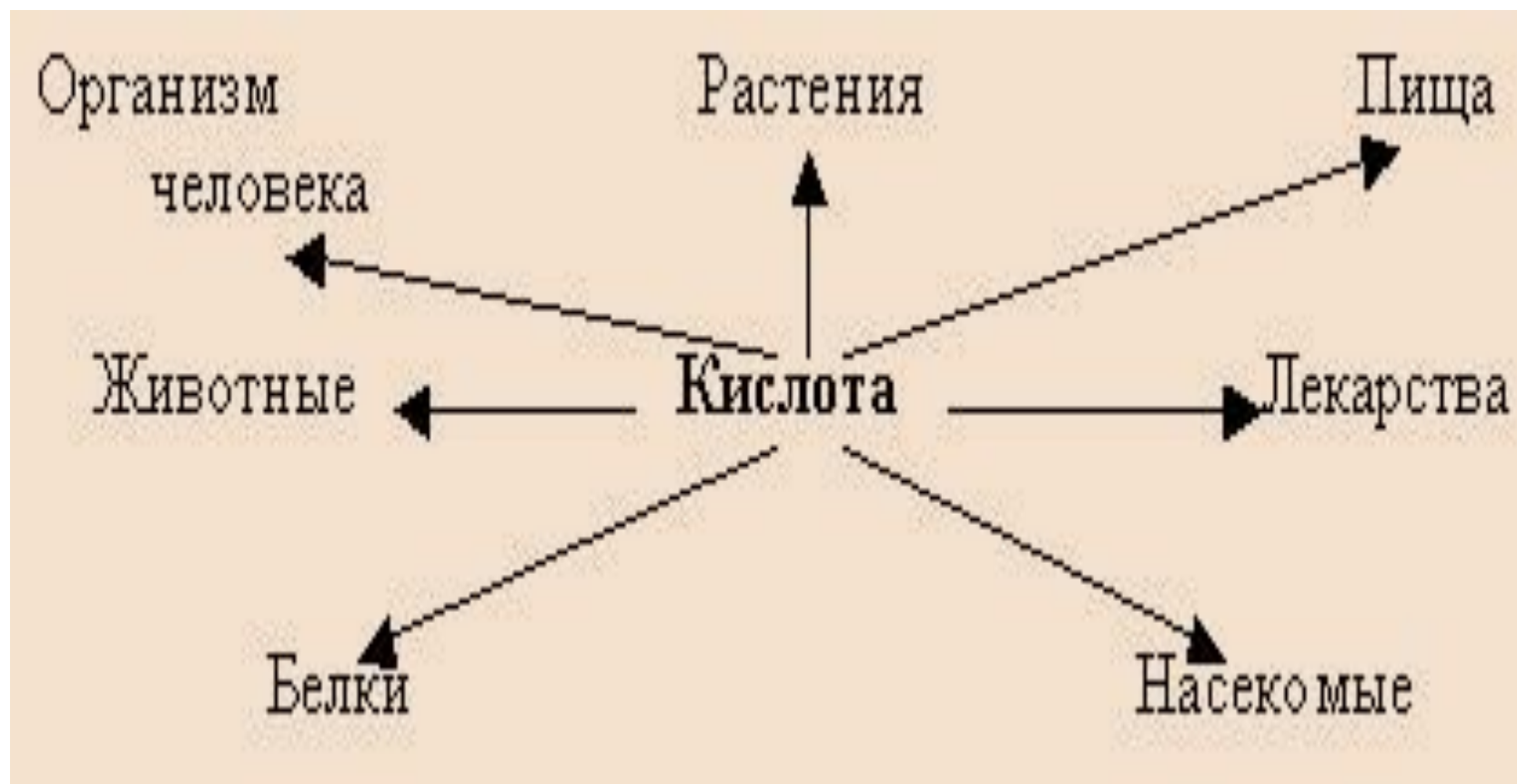
- H_2SO_4 -серная кислота
(купоросное масло)
- HNO_3 – азотная кислота
(«крепкая водка»)
- HCl - соляная кислота
(«дымящая»), представляет собой раствор газа хлороводорода в воде.

■ **ЗАПОМНИ ПРАВИЛО
ПРИГОТОВЛЕНИЯ РАСТВОРОВ
КИСЛОТ:**

- **КИСЛОТУ ЛЕЙ В ВОДУ!**

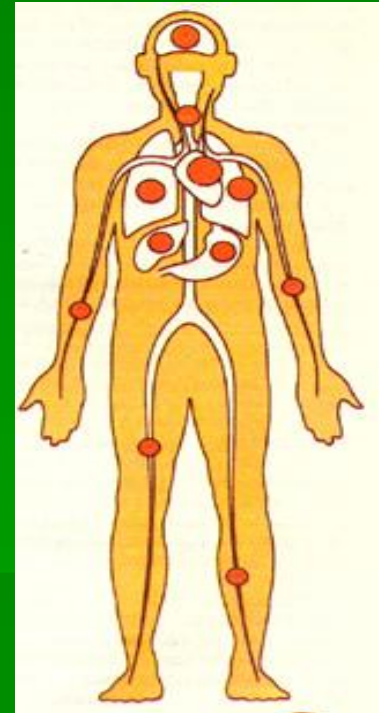


Где находятся кислоты?



Кислоты в организме человека

- Аскорбиновая,
- фолиевая,
- оротовая,
- пангамовая,
- НИКОТИНОВАЯ,
- аминокислоты,
- фосфорная кислота.



Кислоты нашей пищи

- яблочная,
щавелевая,
лимонная,
миндальную,
молочная, масляная,
кофейная, уксусная,
аскорбиновая,
синильная
(*сильнейший яд*)



Кислоты в животном мире



- Муравьиная кислота,
уксусная кислота.
- синильная кислота
- серная кислота.

Кислоты в растительном мире



иботеновая кислота, синильная
кислота,
муравьиная кислота.

Домашнее задание



- 1.Подготовьте интересные сообщения о кислотах
- 2.Сделайте свою презентацию о кислотах
- 3.П.20; рабочая тетрадь стр.68 №1,2

СПАСИБО ЗА
УРОК!

