Тема «Кислоты. Классификация. Свойства.»

Определение

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

Классификация кислот

кислоты

Бескислородные

H_2S, HCL

Кислородсодержащие
H_2SO_4, HNO_3 ,H_2CO_3

Одноосновные
HNO_3, HCL

Двухосновные
H_2SO_4 , H_2CO_3

Трехосновные
H_3PO_4

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 кислоты

- H_2SO_4 -серная кислота
- (купоросное масло)

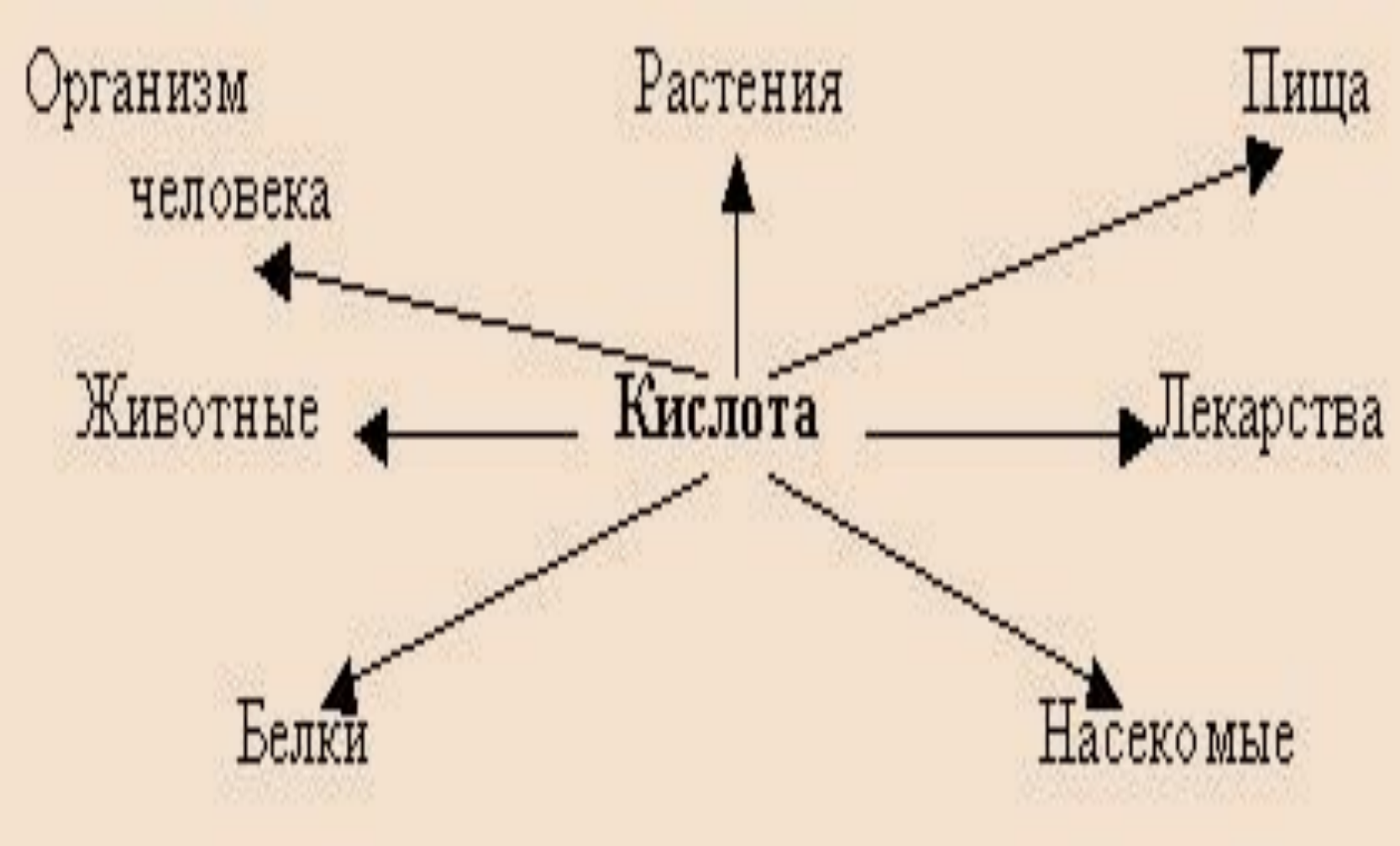
- HNO_3 – азотная кислота («крепкая водка»)

- HCl- соляная кислота («дымящая»),представляет собой раствор газа хлороводорода в воде.

- **ЗАПОМНИ ПРАВИЛО ПРИГОТОВЛЕНИЯ РАСТВОРОВ КИСЛОТ:**

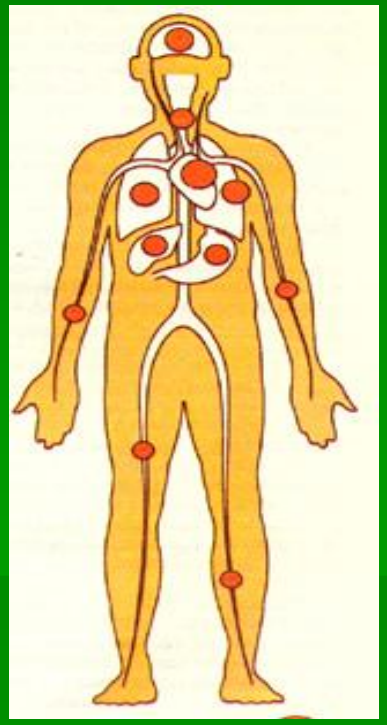
- **КИСЛОТУ ЛЕЙ В ВОДУ!**

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)*

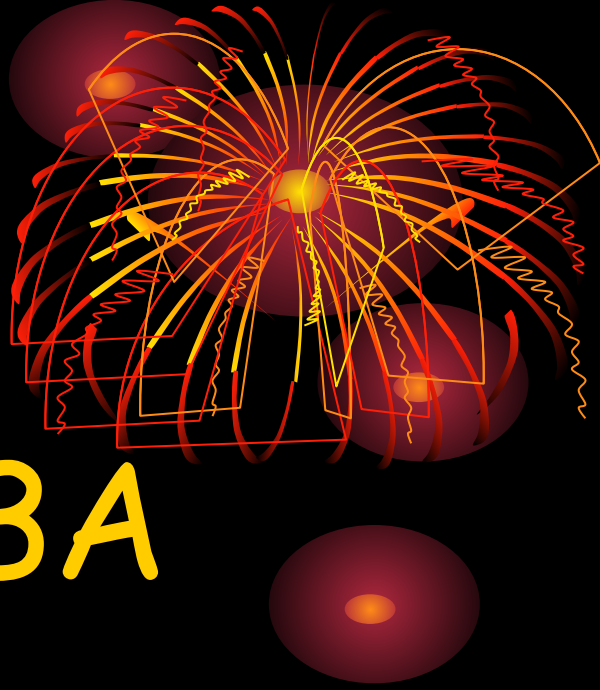
Кислоты в животном мире

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

Кислоты в растительном мире

иботеновая кислота, синильная кислота,

муравьиная кислота.



СПАСИБО ЗА УРОК!