

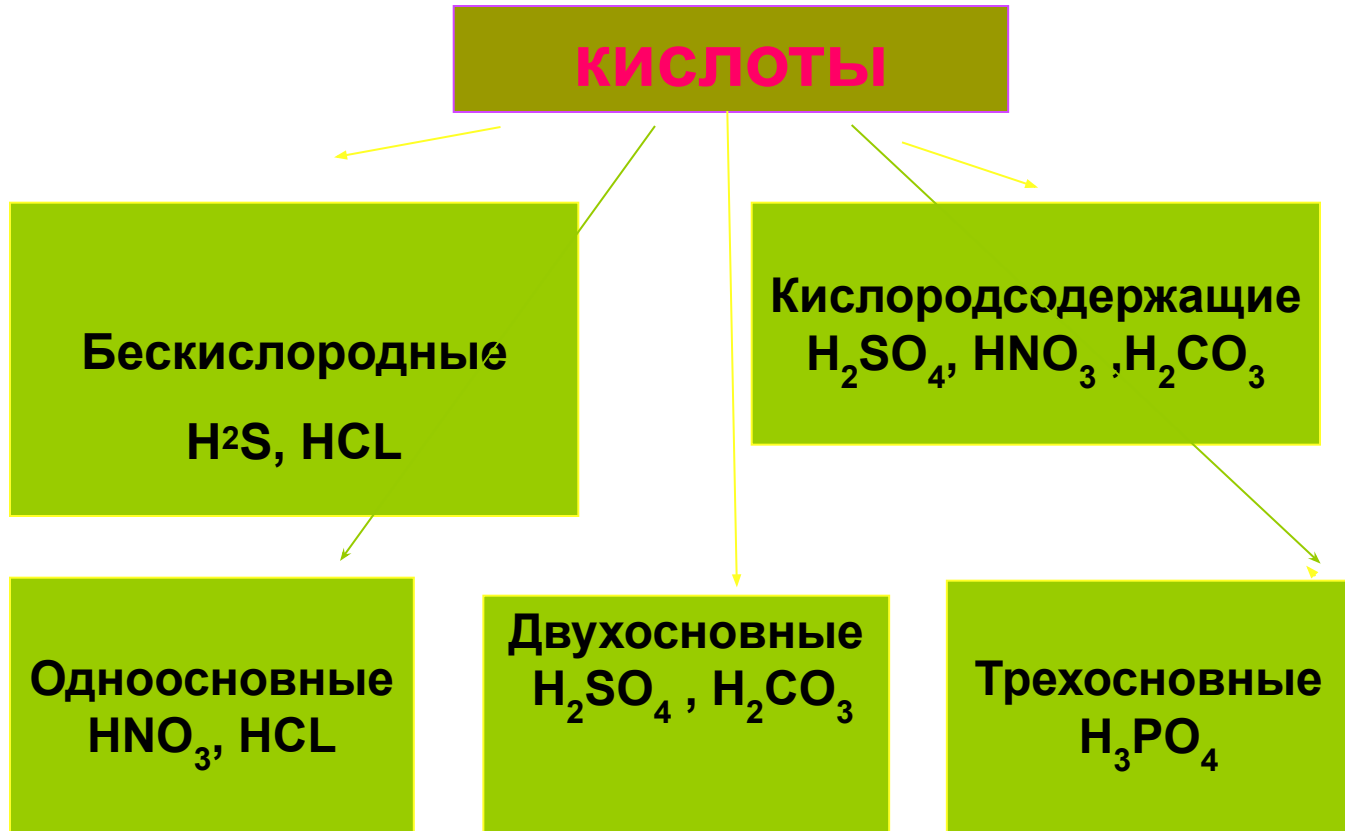
**Тема**  
**«Кислоты.**  
**Классификация.**  
**Свойства.»»**

# 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

- $\text{H}_2\text{SO}_4$  -серная кислота  
(купоросное масло)
- $\text{HNO}_3$  – азотная кислота  
(«крепкая водка»)
- $\text{HCl}$ - соляная кислота  
(«дымящая»), представляет собой раствор газа хлороводорода в воде.

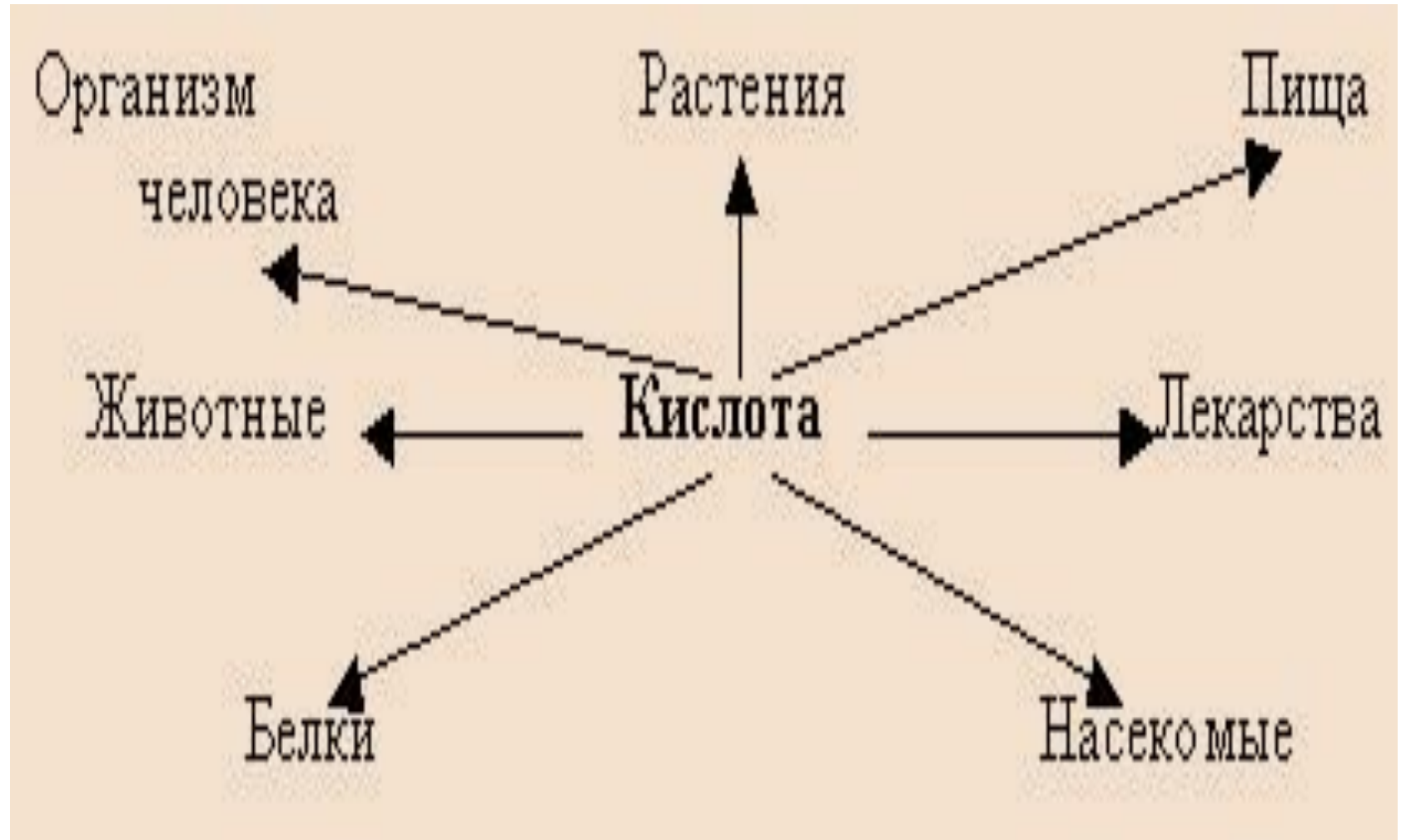
---

- **ЗАПОМНИ ПРАВИЛО  
ПРИГОТОВЛЕНИЯ РАСТВОРОВ  
КИСЛОТ:**

- **КИСЛОТУ ЛЕЙ В ВОДУ!**



# Где находятся кислоты?







# 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!

