

КИСЛОТЫ



Презентацию подготовила
Ученица 8 класса «А»
МБОУ Лицей «8»
Г.Новоалтайск
Кривошеина Виктория

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

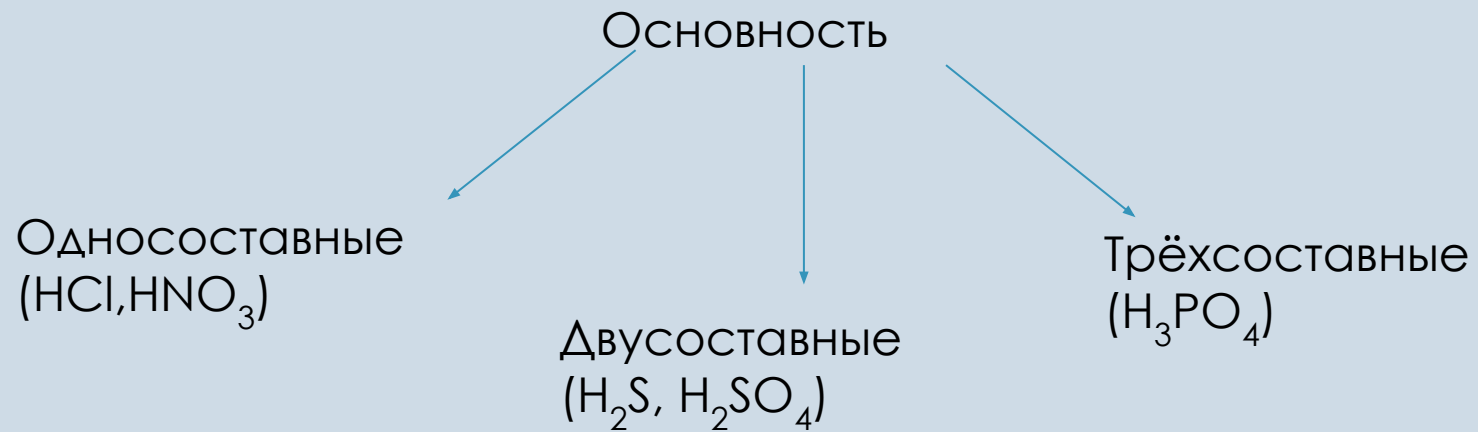


Таблица кислот

| Формула Кислоты | Название кислоты | Формула Кислотного Остатка | Заряд Кислотного Остатка | Названия Кислотного Остатка |
|---------------------------------|------------------------------|----------------------------|--------------------------|-----------------------------|
| HCl | Хлоро-водородная (соляная) | Cl | 1- | Хлорид |
| HBr | Бромоводородная | Br | 1- | Бромид |
| HF | Фтороводородная (плавиковая) | F | 1- | Фторид |
| H ₂ S | Сероводородная | S | 2- | Сульфид |
| HNO ₂ | Азотистая | NO ₂ | 1- | Нитрит |
| HNO ₃ | Азотная | NO ₃ | 1- | Нитрат |
| H ₂ SO ₃ | Сернистая | SO ₃ | 2- | Сульфит |
| H ₂ SO ₄ | Серная | SO ₄ | 2- | Сульфат |
| H ₂ CO ₃ | Угльная | CO ₃ | 2- | Карбонат |
| H ₂ SiO ₃ | Кремниевая | SiO ₃ | 2- | Силикат |
| H ₃ PO ₄ | Орто(фосфорная) | PO ₄ | 3- | Фосфат(ортофосфат) |

Классификация кислот

1.



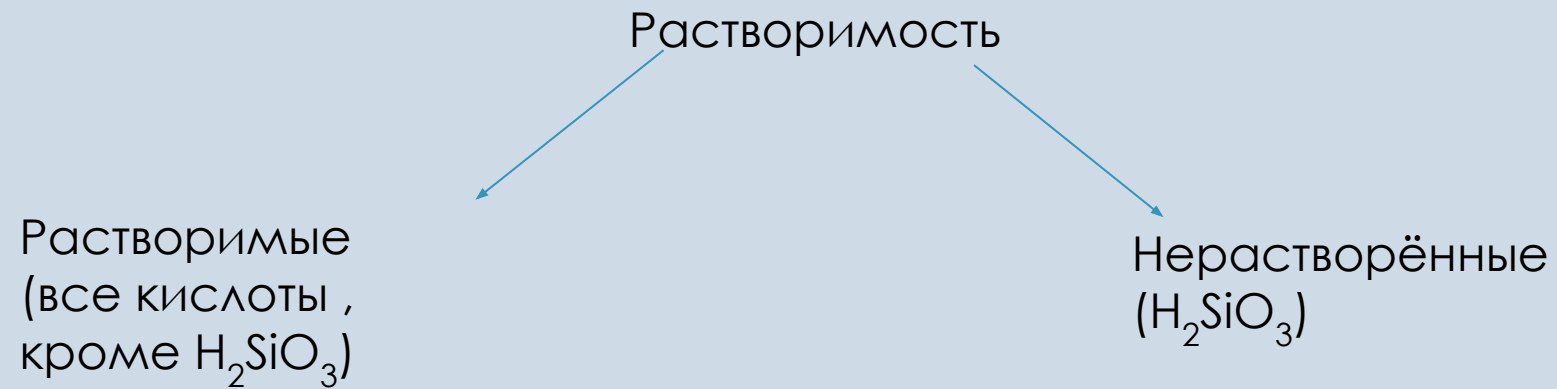
Классификация кислот

2.



Классификация кислот

3.



Классификация кислот

4.

Стабильность

```
graph TD; A[Стабильность] --> B[Стабильные]; A --> C[Нестабильные];
```

Стабильные
(все кислоты, кроме
 $\text{H}_2\text{CO}_3, \text{H}_2\text{SO}_3$)

Нестабильные
($\text{H}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
 $\text{H}_2\text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$)

Спасибо за внимание!

