

Кислоты и соли.

Составила Осипова Н.Д.

Названия кислот

Формула кислоты	Название кислоты	Название соли	Пример соли
HF	Фтороводородная	Фторид	CaF ₂
HCl	Хлороводородная	Хлорид	NaCl
HBr	Бромоводородная	Бромид	CuBr ₂
HI	Йодоводородная	Йодид	AlI ₃
H ₂ S	Сероводородная	Сульфид	FeS
H ₂ SO ₃	Сернистая	Сульфит	Na ₂ SO ₃
H ₂ SO ₄	Серная	Сульфат	BaSO ₄
HNO ₂	Азотистая	Нитрит	KNO ₂
HNO ₃	Азотная	Нитрат	Cu(NO ₃) ₂
H ₂ CO ₃	Угльная	Карбонат	CaCO ₃
H ₂ SiO ₃	Кремниевая	Силикат	Na ₂ SiO ₃
H ₃ PO ₄	(Орто)фосфорная	(Орто)фосфат	Mg ₃ (PO ₄) ₂

Опыты с серной кислотой

- Лабораторная работа
- Тема «Свойства серной кислоты»
- Цель: выявить условия прохождения реакции, учиться писать уравнения.
- Оборудование: серная кислота, цинк, оксид алюминия, гидроксид натрия, метилоранж, лакмус, лабораторное оборудование.
- Ход работы:

Проведение опытов

- **Опыт №1**
- Взаимодействие кислоты с цинком.
- Что делали:
- Что наблюдали:
- Уравнение реакции:
- **Опыт №2**
- Взаимодействие кислоты с оксидом алюминия
- Что делали:
- Что наблюдали:
- Уравнение реакции:

Опыты с кислотой

- Опыт №3
- Взаимодействие кислоты со щёлочью
- Что делали:
- Что наблюдали:
- Уравнение реакции:
- Опыт №4
- Определение присутствия кислоты индикаторами: лакмусом и метилоранжем.

Соли

Название кислот	Формула	Название солей	Примеры солей
Азотная	HNO_3	Нитраты	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
Хлороводородная	HCl	Хлориды	FeCl_2
Сернистая	H_2SO_3	Сульфиты	K_2SO_3
Серная	H_2SO_4	Сульфаты	Na_2SO_4
Сероводородная	H_2S	Сульфиды	ZnS
Фосфорная	H_3PO_4	Фосфаты	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
Угльная	H_2CO_3	Карбонаты	CaCO_3
Кремниевая	H_2SiO_3	Силикаты	Na_2SiO_3

Выпиши формулы солей и их названия

-Выучите таблицу наизусть!

Кислота	Название кислоты	Формула соли	Название соли
HCl	Хлороводородная (соляная)	Ca Cl ₂	Хлорид кальция
HBr	Бромоводородная	Mg Br ₂	Бромид магния
H ₂ S	Сероводородная	Zn S	Сульфид цинка
H ₂ SO ₄	Серная	K ₂ SO ₄	Сульфат калия
H ₂ SO ₃	Сернистая	Al ₂ (SO ₃) ₃	Сульфит алюминия
H ₂ CO ₃	Угльная	Zn CO ₃	Карбонат цинка
HNO ₃	Азотная	Fe (NO ₃) ₃	Нитрат железа
H ₃ PO ₄	Фосфорная	Mg ₃ (PO ₄) ₂	Фосфат магния
H ₂ SiO ₃	Кремниевая	Na ₂ SiO ₃	Силикат

Дома

- Выучить формулы солей и их названия. Смотри задание в электронном журнале.