

Соединения галогенов

Широкова Н.Н.



1. Водородные соединения галогенов

- HF –
- HCl-
- HBr-
- HI -

2.Строение и химическая связь

- Какой тип химической связи встречается в углеводородах, приведите пример

3. Физические свойства галогеноводородов

- Основные физические свойства



4. *Растворы галогеноводородов обладают свойствами кислот.*

Написать реакцию для любой кислоты.

■ HF —

■ HCl —

■ HBr —

■ HI —

Химические свойства



- Какая кислота вступает в реакцию, назвать продукты и реагенты
- $\text{SiO}_2 + 4\text{HF} = \text{SiF}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

5. Качественные реакции

- Фторид серебра AgF

- Качественная реакция на ион Br^-

- Качественная реакция на ион Cl^-

- Качественная реакция на ион I^-

-

-

-

-

6.Соли - галогениды Назвать.

- **Соли –**

- NaF
- CaF₂
- AlF₃

- **Соли-**

- NaCl
- CaCl₂
- AlCl₃

- **Соли-**

- NaBr
- CaBr₂
- AlBr₃

- **Соли-**

- NaI
- CaI₂
- Al I₃

Взаимопроверка.

- 1. Водородные соединения –
- HF – фтороводород
- HCl- хлороводород
- HBr- бромоводород
- HI - йодоводород
- 2. Тип химической связи –
- Ковалентная полярная, образуется за счет образования общей электронной пары.

■ 3. Физические свойства –

все галогеноводороды бесцветные газы, с резким запахом, хорошо растворимы в воде, токсичны

4. Химическая реакция –

С металлами, оксидами металлов, основаниями

5. качественные реакции –

В результате реакции AgCl выпадает в виде осадка белого цвета, AgBr – желтовато-белого, AgI – желтого цвета.

Оценка.

«5» - 0 – 1 ошибка

«4» - 2 – 3 ошибки

«3» - 4 – 5 ошибок

«2» - 6 и более

Спасибо за работу!