

Соединения галогенов.

Подготовка к тестированию.

1. Перечислите особенности строения элементов неметаллов.
2. Укажите период, в котором больше всего элементов неметаллов?
3. Электронное строение $2\bar{e}; 8\bar{e}; 4\bar{e}$, имеют атомы элемента неметалла:
A) Cl, B) Si, C) S, D) F.

Подготовка к тестированию.

4. Самым электроотрицательным элементом из представленных, является:

А) P; Б) S; В) Cl;

5. Ковалентная полярная химическая связь характерна для вещества с формулой:

А) Na_2O ; В) H_2O ; С) H_2 ; D) Al?

6. Какое соединение соответствует высшему оксиду хлора:

А) Cl_2O ; В) ClO ; С) Cl_2O_5 ; D) Cl_2O_7 ;

Подготовка к тестированию.

8. Установите соответствие:

А) металлы

В) неметаллы

7. В состав любой кислоты обязательно входят атомы:

1. небольшой атомный радиус;

А) кислорода, Б) водорода, В) металла, Г) хлора.

2. большой атомный радиус;

3. малое число \bar{e} на внешнем слое;

4. число \bar{e} на внешнем слое от 4 до 8;

Тема: Соединения галогенов. РАБОТА С УЧЕБНИКОМ:

I. Галогеноводороды.

Состав:
тип химической связи:

II. Составьте уравнения реакций получения хлороводорода:

А) в промышленности
Б) в лаборатории

III. Запишите названия растворов галогеноводородных кислот, формулы которых:

HF _____ **HCl** _____
HBr _____ **HI** _____

IV. Соляная кислота.

1. Состав:

2. Химические свойства:

V. Дать характеристику соляной кислоты

- 1. Формула**
- 2. Наличие кислорода.**
- 3. Основность.**
- 4. Растворимость.**
- 5. Степени окисления элементов.**
- 6. Заряд иона кислотного остатка.**