

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) Р;    Б) S;    В) Cl;

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

А)  $\text{Na}_2\text{O}$ ;    В)  $\text{H}_2\text{O}$ ;    С)  $\text{H}_2$ ;    D) Al?

6. Какое соединение соответствует высшему оксиду хлора:

А)  $\text{Cl}_2\text{O}$ ; В)  $\text{ClO}$ ; С)  $\text{Cl}_2\text{O}_5$ ; D)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ;

# 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.**