

Галогены и их соединения

Кольчукова Анна
Александровна

9 класс

1. Какие из утверждений являются верными?

А) С увеличением заряда ядра атома радиус атомов галогенов увеличивается;

Б) С уменьшением заряда ядра атома электроотрицательность галогенов увеличивается.

• 1) верно только А

• 2) верно только Б

• 3) оба утверждения верны

• 4) оба утверждения неверны



- 2. В соединениях с металлами галогены имеют степень окисления, равную

• 1) -1



• 2) $+7$

• 3) $+3$

• 4) $+5$

• 3. Атомы фтора и хлора имеют:

• 1) одинаковое число протонов в ядре

• 2) одинаковое число электронов во внешнем электронном слое

• 3) одинаковое число электронных слоев

• 4) одинаковое число электронов

- 4. Твердым веществом черно-фиолетового цвета, кристаллы которого имеют металлический блеск, является:

• 1) фтор

• 2) хлор

• 3) бром

• 4) йод



- 5. Химическая связь в соединении галогена со щелочным металлом:

- 1) ковалентная неполярная

- 2) металлическая

- 3) ковалентная полярная

- 4) ионная



• 6. Хлор не взаимодействует с:

• 1) водой

• 2) раствором калия

• 3) раствором бромида натрия

• 4) раствором гидроксида натрия

- 7. В уравнении реакции хлора с бромидом натрия коэффициент перед формулой окислителя равен:

• 1) 1



• 2) 2

• 3) 3

• 4) 4

- 8. Хлорид – ион можно распознать с помощью раствора, содержащего:

• 1) ион натрия

• 2) ион серебра

• 3) ион бария

• 4) ион алюминия



- 9. В реакции магния с соляной кислотой окисляются:

• 1) ионы водорода

• 2) хлорид – ионы

• 3) атомы магния



• 4) ионы магния

- 10. Среди галогенов – простых веществ - жидким является

• 1) фтор

• 2) хлор

• 3) бром

• 4) иод



Анализ работы с тестом