

## 2 часть. Степень окисления.

### Задание №1.

Определите степень окисления йода в следующих соединениях:  $\text{NaIO}_3$ ;  $\text{I}_2$ ;  $\text{CaI}_2$ ;  $\text{HI}$ .

### Задание №2.

Составьте формулы соединений углерода

- а) с серой;
- б) с водородом;
- в) с хлором.

### Задание №3.

Составьте молекулярную, электронную и структурную формулы вещества, состоящего из атомов химических элементов с зарядом атомных ядер  $+35$  и  $+1$ . Укажите тип химической связи в данном соединении.

### Задание №4.

Укажите максимальную (высшую положительную) и минимальную (низшую отрицательную) степени окисления, которые могут проявлять элементы с порядковыми номерами 6, 15, 34.

### Задание №5.

Определите, в каких соединениях азот проявляет степень окисления  $-3$ , а в каких  $+3$  (выпишите формулы в таблицу):

$\text{N}_2$ ;  $\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $\text{NO}_2$ ;  $\text{NH}_3$ ;  $\text{HNO}_2$ ;  $\text{Ca}_3\text{N}_2$ ;  $\text{NaNO}_3$ ;  $\text{N}_2\text{O}_3$ .

$\text{N}^{-3}$	$\text{N}^{+3}$

### Задание №6.

Выпишите формулы соединений, в которых степень окисления элементов равна 0:  $\text{SO}_3$ ;  $\text{Fe}$ ;  $\text{H}_2$ ;  $\text{HI}$ ;  $\text{S}_8$ ;  $\text{BaCl}_2$ .