

Тест по химии Валентность за 8 класс

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Валентность за 8 класс с ответами

Вариант 1

1. Постоянную валентность в соединениях проявляет:

- 1) водород
- 2) сера
- 3) азот
- 4) железо

2. Валентность углерода в соединении, формула которого CH_4 , равна:

- 1) I
- 2) II
- 3) III
- 4) IV

3. Валентность элементов в соединениях с кислородом уменьшается в ряду веществ, формулы которых:

- 1) $\text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{MgO} \rightarrow \text{CaO}$
- 2) $\text{K}_2\text{O} \rightarrow \text{BaO} \rightarrow \text{Cu}_2\text{O}$
- 3) $\text{NO}_2 \rightarrow \text{NO} \rightarrow \text{N}_2\text{O}$
- 4) $\text{CuO} \rightarrow \text{Cu}_2\text{O} \rightarrow \text{Mn}_2\text{O}_7$

4. Валентность III азот имеет в каждом из двух веществ, формулы которых:

- 1) NO_2 и N_2O_3
- 2) NH_3 и K_3N

3) Ca_3N_2 и N_2O

4) NCl_3 и N_2O_5

5. Составьте формулы соединений серы с металлами, в которых сера проявляет валентность II:

1) калием

2) магнием

3) железом (III)

Вариант 2

1. Постоянную валентность в соединениях проявляет:

1) углерод

2) кислород

3) фосфор

4) медь

2. Валентность серы в соединении, формула которого H_2S , равна:

1) I

2) II

3) III

4) IV

3. Валентность элементов в соединениях с кислородом увеличивается в ряду веществ, формулы которых:

1) $\text{CrO}_3 \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{CrO}$

2) $\text{N}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{NO} \rightarrow \text{N}_2\text{O}$

3) $\text{CO}_2 \rightarrow \text{SiO}_2 \rightarrow \text{PbO}_2$;

4) $\text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{MgO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$

4. Валентность II серы имеет в каждом из двух веществ, формулы которых:

1) SO_2 и SO_3

- 2) H_2S и CS_2
- 3) SCl_6 и SCl_4

5. Составьте формулы соединений азота с металлами, в которых азот проявляет валентность III:

- 1) литием
- 2) кальцием
- 3) алюминием

Ответы на тест по химии Валентность 8 класс

Вариант 1

1-1

2-4

3-3

4-2

5.

1) K_2S

2) MgS

3) Fe_2S_3

Вариант 2

1-2

2-2

3-4

4-2

5.

1) Li_3N

2) Ca_3N_2

3) AlN