

ЗАДАНИЕ 1: Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления азота в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------------|------|
| А) HNO_3 | 1)+1 |
| Б) NO_2 | 2)+4 |
| В) $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$ | 3)+5 |
| | 4)+3 |

ОТВЕТ: _____

ЗАДАНИЕ 2: Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления серы в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------------|------|
| А) SO_2 | 1)-2 |
| Б) H_2S | 2)+4 |
| В) H_2SO_4 | 3)+5 |
| | 4)+6 |

ОТВЕТ: _____

ЗАДАНИЕ 3: Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления хлора в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--------------------|------|
| А) HClO_3 | 1)+1 |
| Б) HCl | 2)-1 |
| В) Cl_2 | 3)+5 |
| | 4)0 |

ОТВЕТ: _____

ЗАДАНИЕ 4: Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления фосфора в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------------|------|
| А) H_2PO_2 | 1)-3 |
| Б) H_3PO_4 | 2)+1 |
| В) PH_3 | 3)+5 |
| | 4)+2 |

ОТВЕТ: _____

ЗАДАНИЕ 5: Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления брома в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|------------------|------|
| а) HBrO | 1)0 |
| Б) HBr | 2)-1 |
| В) Br_2 | 3)+2 |
| | 4)+1 |

ОТВЕТ: _____

ЗАДАНИЕ 6: Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления азота в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- а) H_2O_2
- б) O_2
- в) H_2O

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 7: В каком из соединений степень окисления хлора равна +7

- 1. HCl
- 2. HClO_4
- 3. NH_4Cl
- 4. KClO

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 8: В каком из соединений степень окисления хлора равна +1

- 1. HCl
- 2. HClO_4
- 3. NH_4Cl
- 4. KClO

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 9: В каком из соединений степень окисления фосфора равна +5

- 1. P_2O_3
- 2. P_2O_5
- 3. H_3PO_3
- 4. PH_4Cl

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 10: В каком из соединений степень окисления азота равна +3

- 1. NH_3
- 2. $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$
- 3. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- 4. NO_2

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 11: Такую же степень окисления, как у кремния в SiO_2 сера имеет в соединении:

- 1. K_2SO_4
- 2. SO_2
- 3. Al_2S_3
- 4. H_2S

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 12: В каком из соединений степень окисления водорода равна +1

- 1. NaN
- 2. HClO_4
- 3. KH
- 4. H_2

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 13: Степень окисления, равную +4, сера имеет в соединении

- 1. SF_6
- 2. S
- 3. $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- 4. SO_2

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 14: В каком из соединений степень окисления азота равна +2

- 1. NO_2
- 2. N_2
- 3. NO
- 4. HNO_2

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 15: Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +2

1. K 2. N 3. Al 4. Cu

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 16: Выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь валентность VI

1. S 2. Se 3. O 4. H 5. K

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 17: Выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь отрицательную степень окисления.

1. K 2. N 3. Ba 4. Na 5. H

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 18: Выберите два элемента, которые имеют высшую степень окисления +3

1. N 2. Al 3. B 4. P 5. F

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 19: По структурной формуле определите валентности всех элементов в молекуле хлорметана CH_3Cl :

