**СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ**

**А1.** Выберите формулы соединений серы, в которых она проявляет степень

окисления, равную ―2:

* а) SO2
* б) CS2
* в) SF6
* г) SO3
* д) MgS

**А2.** Выберите формулы соединений, в которых марганец проявляет степень окисления, равную +4:

* а) MnO2
* б) MnF6
* в) MnO
* г) MnCl4
* д) Mn2O7

**А3.** Степень окисления хрома равна +6 в соединении, формула которого:

* 1) CrO3
* 2) Cr2S3
* 3) CrCl2
* 4) Cr

**А4.** Выберите формулу *оксида марганца* (IV):

* а) MnO
* б) Mn2O7
* в) MnF4
* г) MnO2
* д) MnCl2

**А5.** Степень окисления серы равна +4 в соединении, формула которого:

* 1) SO3
* 2) H2S
* 3) SCl4
* 4) S

**А6.** В каких соединениях водород проявляет степень окисления, равную ―1? Выберите их формулы:

* а) H2S
* б) CaH2
* в) LiH
* г) NH3
* д) AlH3
* е) HCl

**А7.** Дан ряд соединений хлора:

Cl2O, NaCl, ClO2, CaCl2, CCl4, ClF, Cl2O7, AlCl3, ClF6

Число таких соединений, в которых хлор проявляет степень окисления +1, равно …

* а) 1
* б) 2
* в) 3
* г) 4

**А8.** Дан ряд соединений фосфора:

P2O5, PH3, PCl3, Na3P, PCl5, P2O3, Ca3P2

Число таких соединений, в которых фосфор проявляет степень окисления ―3, равно …

* а) 1
* б) 2
* в) 3
* г) 4

**В1.** Установите соответствие.

|  |  |
| --- | --- |
| **Название и степень окисления атома химического элемента** | **Формулы соединений** |
| 1. железо +3
2. сера +4
3. хлор ―1
 | а) FeO д) HClб) AlCl3  е) SO2в) FeCl3  ж) SO3г) Fe2O3 з) Cl2O |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 |
|  |  |  |

Ответ:

**В2**. Установите соответствие.

|  |  |
| --- | --- |
| **Формула вещества** | **Степень окисления фосфора** |
| А. P2O5Б. Ca3P2В. P4Г. P2O5 | 1. ―52. ―33. 04. +35. +46. +5 |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

Ответ:

**В3.** Установите соответствие:

|  |  |
| --- | --- |
| **Формула вещества** | **Степень окисления фосфора** |
| А. Cl2OБ. ClF5В. PCl5Г. Cl2 | 1. ―52. ―13. 04. +15. +56. +7 |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

Ответ: