*Индивидуальные задания.*

 Задание 1. **Определите степени окисления атомов химических элементов**:

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант | Формулы частиц |
| 1 | CH3COOAg | H2Se | CrO2- | Fe(CrO2)3 | SO42- |
| 2 | CsCrO2 | Li2O | [BF4]- | CaHPO4 | N2H4 |
| 3 | Ba(ClO2)2 | PbO22- | CrPO4 | Cr2O3 | Ni3P2 |
| 4 | PbO2 | Fe2(SO4)3 | Fe3O4 | H4SiO4 | HCO3- |
| 5 | CO | N2O3 | InPO4 | CH4 | ZrO32- |
| 6 | NH4HCO3  | NiS | PbO2 | HBrO | MoO42- |
| 7 | NJ3 | Sr(AsO2)2 | Li[BH4] | Rb | JO- |
| 8 | SOCl2 | Fe(CrO2)3 | SO32- | H3BO3 | BrO- |
| 9 | Ni | In2(MnO3)3 | SbOCl | Br2 | SCN- |
| 10 | Fe  | Ba(ClO)2 | H2ZnO2 | VO3+ | Mn3O4 |
| 11 | Mn | Rb3AlO3 | HCrO2 | NO | MnO42- |
| 12 | POCl3 | LiVO3 | WO3 | BiO3- | NH3 |
| 13 | POCl | Pt | NaJO3 | H2Se | CrO2- |
| 14 | HJO3 | SO2 | AsH3 | Na2MnO3 | S2O72- |
| 15 | H3BО3 | HCO3-  | K2O | Ca3(PO4)2 | ClO4- |
| 16 | СаCl2 | H4P2O7 | NO2- | N2O | CH3COOAg |
| 17 | J2  | HClO | MnSO4 | NH4+ | P4O6 |
| 18 | NO2 | H2S | Co(NO2)2 | HAsO3 | РO42- |
| 19 | Ge3N2 | NbO3- | BaS | NH4NO3 | SO42- |
| 20 | O3  | KClO3 | H2C2O4 | SiO44-  | Cl2 |
| 21 | MnO32- | HNO2 | CN- | CrO3 | NaH2PO3 |
| 22 | Na2Cr2O7  | ClO-  | MnO2 | Na2B4O7 | H2Te |
| 23 | Cl2  | KMnO4 | HNO2 | CN-  | NO2 - |
| 24 | Cu  | CaCrO4- | H3PO2 - | CO32- | KMnO4 |
| 25 | N2  | Al2(SO3)3 | H2PO2- | NH4HS | H2SO3 |
| 26 | O2 | BaO2 | K2FeO4 | NO3- | Pt |