Валентность и степень окисления элементов.

1. Такую же степень окисления, как и в SO2, сера имеет в соединении

1) K2SO4 2) H2SO3 3) (NH4)2S 4) SO3

1. Степень окисления азота в нитриде кальция Ca3N2 равна

1) -3 2) -2 3) +2 4) +5

1. Высшую степень окисления сера проявляет в соединении

1) SO3 2) AI2S3 3) H2S4) NaHSO3

1. Степень окисления азота равна -3 в соединении

1) HNO3 2) NaNO2 3) (NH4)2SO4 4) N2O5

1. Одинаковую степень окисления имеет фосфор в соединениях
   1. Ca3P2 и H3PO3
   2. KH2PO4 и KPO3
   3. P4O6 и P4O10
   4. H3PO4 и H3PO3
2. Степень окисления -1 кислород имеет в соединении

1) H2O 2) N2O5 3) NaOH 4) Na2O2

1. Степень окисления азота в NH4+ равна

1) -1 2) -3 3) +3 4) +5

1. Степень окисления, равную +6, атом хрома имеет в соединении

1) CrCI3 2) K2Cr2O7 3) Cr2S3 4) KCrO2

1. В соединениях РН3, Р2О5, Н3РО3 фосфор имеет степени окисления, соответственно равные
   1. +3 , +5, -3
   2. -3, +5, +3
   3. -3, +3, +5
   4. +3, -5, -3
2. Минимальную степень окисления хлор проявляет в соединении
   1. NH4CI
   2. CI2
   3. Ca(OCI)2
   4. NaOCI2
3. Свою максимальную степень окисления бром проявляет в соединении

1) NaBr 2) HBrO 3) BrF5 4) KBrO4

1. В каком соединении сера проявляет валентность, равную IV?

1) H2S 2) SO3 3) Na2S 4) SO2

1. Атом углерода проявляет валентность, равную IV, в молекуле
   1. углекислого газа
   2. угарного газа
   3. метана
   4. угольной кислоты
2. Положительную степень окисления имеет атом кислорода в соединении

1) H2O 2) H2O2 3) F2O 4) Fe3O4

1. Степень окисления +4, валентность IV атом углерода проявляет в соединении

1) CH4 2) CO 3) H2CO3 4) AI4C3

1. Степень окисления -4, валентность IV атом углерода проявляет в соединении

1) CH4 2) CO2 3) H2CO3 4) CCI4