

Aplicando conhecimentos - Exercício 4

Química Bio-Inorgânica 2022

Considere soluções aquosas dos íons Fe^{2+} e Fe^{3+} gerando complexos octaédricos de fórmula $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ e $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$. Considere ainda que a água atua como um ligante de campo fraco para prever a distribuição de elétrons “d” dos íons ferro em questão. Com as distribuições eletrônicas, preveja qual complexo seria mais estável, mostrando os cálculos que levaram a esta conclusão.