

## Aplicando conhecimentos - Exercício 2

### Química Bio-Inorgânica 2023

Considere soluções aquosas dos íons  $\text{Fe}^{2+}$  e  $\text{Fe}^{3+}$  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.