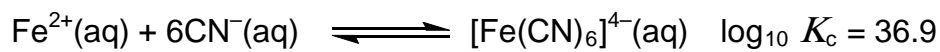
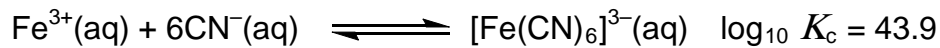


### 問題 14 電気化学的平衡

a) 水溶液中の $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-} / [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ の組み合わせの標準電極電位を、以下のデータから計算せよ。

$$E^\circ(\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) | \text{Fe}^{2+}(\text{aq})) = + 0.770 \text{ V}$$



次の標準電極電位が報告されている：



b) 次の不均化反応の平衡定数を In と Tl それぞれについて計算し、結果についてコメントせよ。

