

問題1 1 シアン化水素酸

シアン化水素酸は、解離定数 $K_a = 4.93 \times 10^{-10}$ をもつ弱酸である。

a) 1.00 M HCN 水溶液の pH を計算せよ。.

b) 10 Lの純水にNaCNが偶然混入した。この溶液のpHは7.40であった。 Na^+ , H^+ , OH^- , CN^- , HCNの各化学種の濃度を推測し、ここから混入したNaCNの質量を計算せよ。