

1. La 25 mL soluție 0,002 M de  $\text{AgNO}_3$  se adaugă 25 mL soluție de KCN de molaritate necunoscută. Amestecul conține un exces de ioni  $\text{CN}^-$ . Concentrația minimă necesară de ioni de  $\text{I}^-$  pentru inițierea precipitării  $\text{AgI}$  din această soluție este 1M. Să se calculeze concentrația soluției de KCN. Se cunosc  $K_s = 8,5 \times 10^{-17}$  și  $K_{\text{inst}} \text{Ag}(\text{CN})_2^+$  este  $1 \times 10^{-20}$