

Kompleksy, reg. Przekory

Zadanie problemowe nr 18

Zadanie 7. (0–4)

W roztworze zawierającym jony Cu^{2+} oraz jony Cl^- ustala się równowaga przedstawiona poniższym równaniem:

$$Cu^{2+}\,(aq) + 4Cl^-\,(aq) \rightleftarrows CuCl_4^{2-}\,(aq) \qquad \Delta H>0$$

Przygotowano roztwór zawierający jony Cl^- (aq), Cu^{2+} (aq) i $CuCl_4^{2-}$ (aq), przy czym stężenia dwóch ostatnich były sobie równe. Temperatura roztworu wynosiła 25 °C. Następnie roztwór ogrzano do temperatury 80 °C. Na zdjęciach obok przedstawiono wygląd roztworu w temperaturze 25 °C i w temperaturze 80 °C.



$t = 25$ °C $\qquad$ $t = 80$ °C

Uzupełnij poniższą *Tabelę 1*. Następnie w *Tabeli 2.* wpisz numer zdjęcia przedstawiającego wygląd probówki z roztworem jonów Cu^{2+} i $CuCl_4^{2-}$ o temperaturze 25 °C po dodaniu kilku cm^3 cieczy wymienionych w tej tabeli.

Tabela 1.

Nazwa jonu biorącego udział w przedstawionej równowadze			
Barwa roztworu jonów			

Tabela 2.

Ciecz dodana do probówki zawierającej opisany układ równowagowy w $t = 25$ °C	Stężony kwas solny	Woda	Stężony wodny roztwór azotanu(V) srebra(I)
Numer zdjęcia			



Zdjęcie nr 1 | Zdjęcie nr 2 | Zdjęcie nr 3 | Zdjęcie nr 4 | Zdjęcie nr 5 | Zdjęcie nr 6 | Zdjęcie nr 7

Rozwiązanie video na stronie kursu

Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com