

Rovnováha mezi dvěma barevnými komplexními sloučeninami kobaltu

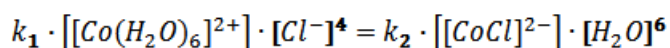
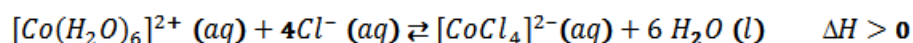
Klíčová slova: komplexní sloučeniny, chemická rovnováha, Le Chatelierův princip, kobalt, pokus, endotermická reakce

Pomůcky: 6 zkumavek, 3 kádinky (250 ml), elektrický vaříč, stojan na zkumavky, tyčinka, lžička, váhy

Chemikálie: HCl (konc.), $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, NaCl, destilovaná voda, led

Časová náročnost: 10 minut

Princip:



$$K_c = \frac{k_1}{k_2} = \frac{[[\text{CoCl}_4]^{2-}] \cdot [\text{H}_2\text{O}]^6}{[[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}] \cdot [\text{Cl}^-]^4}$$

$$K_c = e^{-\frac{\Delta G^\circ}{R \cdot T}}$$

Teoretický úvod:

Chemická rovnováha je stav soustavy, v němž se nemění její složení, i když v ní neustále probíhají chemické děje. Le Chatelierův princip popisuje, jak se změny podmínek projeví na chemické rovnováze. Jde například o změny teploty, tlaku nebo koncentrací látek. Platí, že zvýšení teploty posouvá rovnováhu exotermické reakce na stranu výchozích látek a rovnováhu endotermické reakce na stranu produktů.

Zbarvení kobaltnatých sloučenin souvisí s geometrií těchto látek a povahou ligandů. Lze ho s výhodou využít jako indikátoru změny rovnovážného složení reakční směsi. Růžový kation hexaaquakobaltnatanový má oktaedrické uspořádání, zatímco modrý anion tetrachlorokobaltnatanový je pravidelným tetraedrem.

Postup:

a) *Příprava srovnávacího roztoku*

Do 250 ml kádinky se naváží 4 g $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ a přidá se 40 ml destilované vody. Poté se přidá cca 40 ml koncentrované HCl a vznikne tak fialový roztok.

b) *Posun rovnováhy změnou teploty*

Připraví se kádinka s ledovou lázní a druhá kádinka s destilovanou vodou se ohřeje na cca 80 °C. Do 3 zkumavek se nalije 5 cm vysoká vrstva srovnávacího roztoku. Jedna se vloží do ledové a druhá do horké lázně. Poté se porovnají obě zkumavky se srovnávacím roztokem ve třetí zkumavce.

c) *Posun rovnováhy změnou koncentrace*

Do 3 zkumavek se nalije 2 cm vysoká vrstva srovnávacího roztoku. Poté se do jedné přidá cca 1 cm vysoká vrstva koncentrované HCl, do druhé zkumavky se přidá stejné množství destilované vody. Barvy všech tří vzniklých roztoků se opět porovnají.



Obrázek 1: Porovnání barev komplexních sloučenin kobaltu při změně koncentrace

Tipy pro učitele:

- Při pokusu se změnami teploty se dají zkumavky opakovaně vkládat do teplé a poté do ledové lázně pro dokázání reverzibility děje. Změna hodnoty rovnovážné konstanty tak ovlivní složení směsi.
- Při pokusu se změnou koncentrace se může do jedné zkumavky střídavě nalévat destilovaná voda a koncentrovaná HCl, kdy se nám bude střídát modré a růžové zbarvení, získáme tak opět důkaz reverzibility. Tyto změny rovnováhy zachovávají hodnotu rovnovážné konstanty, avšak mění se její složení.

- Jako zdroj chloridových aniontů se dá využít např. NaCl, efekt ale nebude tak rychlý a zřetelný jako při použití HCl.

Zdroje:

<http://www.rsc.org/learn-chemistry/resource/res00000001/the-equilibrium-between-two-coloured-cobalt-species?cmpid=CMP00005957>

VACÍK, Jiří. *Pøehled støedoškolské chemie*. 4. vyd., v SPN - pedagogickém nakl. 2. vyd.

Praha: SPN - pedagogické nakladatelství, 1999. ISBN 80-723-5108-7.

MAREÈEK, Aleš a Jaroslav HONZA. *Chemie pro ètyøletá gymnázia*. 3., opr. vyd. Olomouc:

Nakladatelství Olomouc, 1999. ISBN 80-718-2055-5.