

Laske reaktion



- standardinen entalpia $\Delta_r H_m^\circ$ ja
- standardinen entropia $\Delta_r S_m^\circ$ kokeen lämpötilavälillä

Oleta reaktion lämpökapasiteetin olevan nolla ko. lämpötilavälillä.

6.

Kennokaaviossa on vasemmanpuoleinen elektrodi Zn metallia ja oikeanpuoleinen elektrodi on hopea-hopeakloridi elektrodi. Ko. elektrodit ovat samassa ZnCl_2 :n vesiliuoksessa, jossa $b(\text{ZnCl}_2) = 1 \text{ mol/kg}$.

Kennokaaviota vastaavan kennon smv:ksi mitattiin 1,0108 V lämpötilassa 25°C , kun kennoliuos sisälsi 1 mol/kg sinkkikloridia.

Laske sinkkikloridin keskiaktiivisuuskerroin γ_{\pm} yo. kokeen tuloksesta.