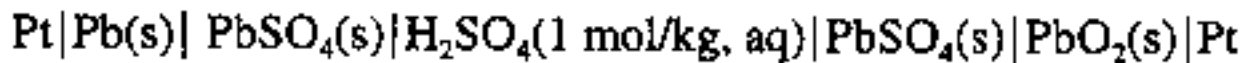


6.

Ao. kennokaaviota vastaavan sähkökemiallisen kennon ($T=298,15\text{ K}$)



kennoreaktiolle on kalorimetrisista mittauksista saatu $\Delta_r H = -364,113\text{ kJ mol}^{-1}$ ja

$\Delta_r S = 21,230\text{ J K}^{-1}\text{ mol}^{-1}$. Kennon standardinen sähkömotorinen voima on $E^\circ=2,040\text{ V}$.

Laske annetuista koetuloksista kennoliuoksessa 1 mol/kg rikkihapon

keskiaktiivisuuskerroin γ_{\pm} olettaen rikkihappo täydellisesti dissosioituneeksi. Oleta

kennoliuos niin laimeaksi, että siinä veden aktiivisuus $a_{\text{H}_2\text{O}} = 1$.