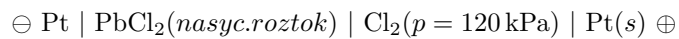


1 El. článek a součin rozpustnosti

Rovnovážné napětí článku



má při teplotě 25°C rovnovážné napětí 1,627 V. Určete součin rozpustnosti chloridu olovnatého za předpokladu, že aktivity lze nahradit koncentracemi. Pro chlorovou elektrodu platí standardní stav $p^{st} = 101,325 \text{ kPa}$. Standardní redukční potenciály:

$$E^\ominus(\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}) = -0,126 \text{ V}$$

$$E^\ominus(\text{Cl}_2/\text{Cl}^-) = 1,36 \text{ V}$$