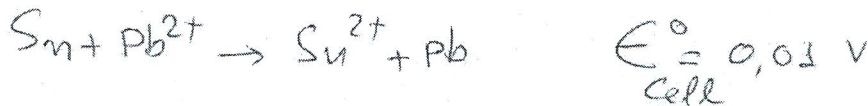


ΟΞΕΙΔΩΣΗ-ΑΝΑΓΩΓΗ - ΗΛΕΚΤΡΟΧΗΜΕΙΑ - ΛΥΣΕΙΣ

1)



2)



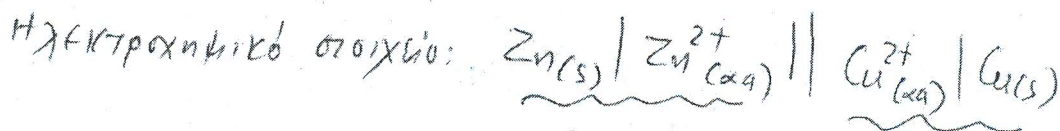
$$E_{\text{cell}} = E_{\text{cell}}^0 - \frac{2,303}{nF} RT \log \frac{[\text{Sn}^{2+}]}{[\text{Pb}^{2+}]} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow E_{\text{cell}} = 0,01 \text{ V} - \frac{2,303 \cdot 8,314 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 298 \text{ K}}{2 \cdot 96485 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}}$$

$$\cdot \log \frac{0,5}{0,001} = -0,07 < 0 \Rightarrow \Delta G < 0 \Rightarrow \text{ανώδυνα αυξάνεται}$$

3)

Επειδή $E_{\text{cell}}^0 < 0$ η ανώδυνα αυξάνεται είναι η



Ηλεκτροδράσεις

ΑΝΟΔΟΣ

ΚΑΘΟΔΟΣ

