Chimie Question 44

Valeur de $\Delta_r G$ en fonction de la différence de potentiel à courant nul

Pour la réaction $n_2\operatorname{Ox}_1+n_1\operatorname{Red}_2 \Longrightarrow n_1\operatorname{Ox}_2+n_2\operatorname{Red}_1,$ on a :

$$\Delta_r G^\circ = n_1 n_2 F(E_2^\circ - E_1^\circ)$$