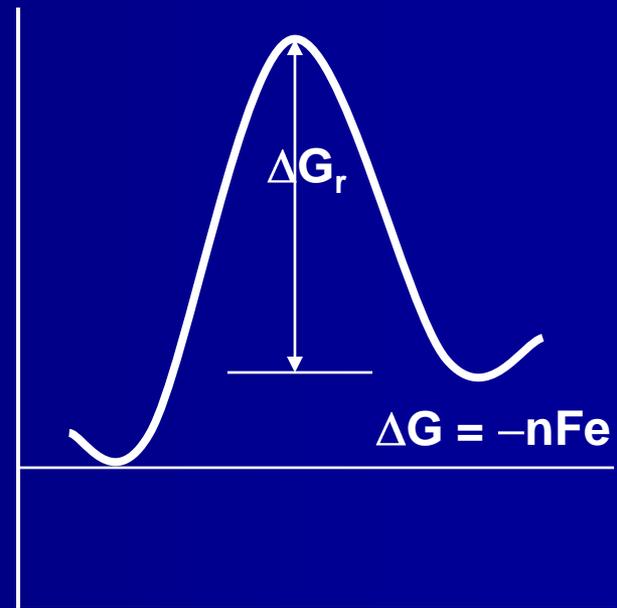


Polarisasi aktivasi, η_A

Polarisasi aktivasi muncul disebabkan oleh tahap lambat tertentu pada proses elektrode yang memerlukan energi aktivasi untuk dapat melewati halangan reaksi

$$\eta_{A,c} = \beta \log \frac{i_c}{i_0}$$

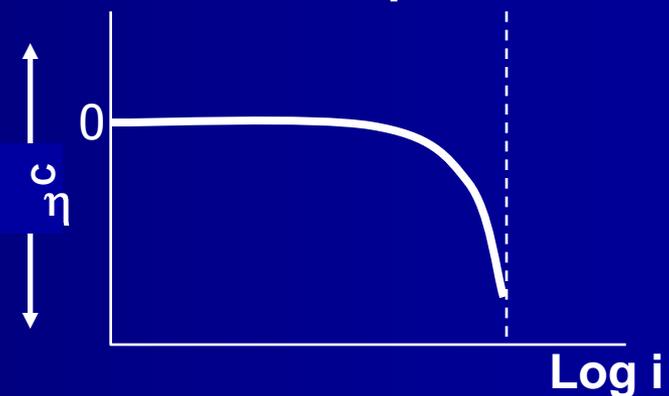
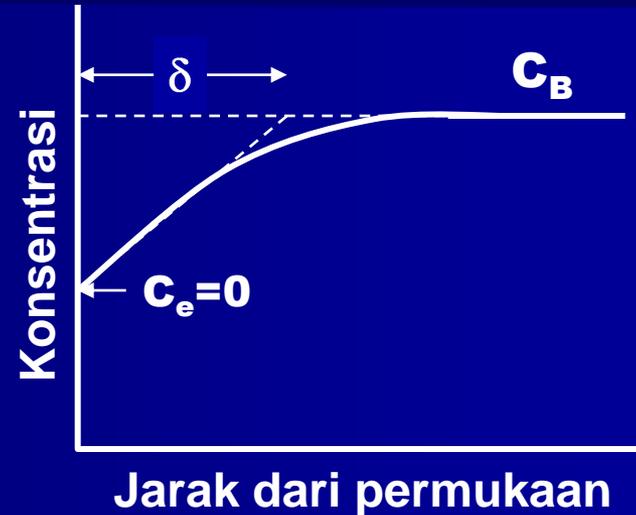


Polarisasi Konsentrasi

Polarisasi konsentrasi disebabkan oleh deviasi konsentrasi pada permukaan elektrode dari larutan ruahnya, menimbulkan rapat arus batas

$$\eta_C = \frac{2,3RT}{nF} \log \left(1 - \frac{i_c}{i_L} \right)$$

$$i_L = \frac{D_z n F C_B}{\delta}$$



Polarisasi Tahanan

Polarisasi tahanan terjadi akibat tahanan (resistance) dalam suatu film pada permukaan elektrode menyebabkan potensial turun drastis

$$\eta_R = RI$$

$R(\Omega)$ tahanan film untuk semua elektrode

$I(A)$ arus