



Lembar Kerja Peserta Didik (L K P D)

Mata Pelajaran	: Kimia
Kelas	: XII IPA
Materi Ajar	: Sel Elektrokimia

TUJUAN PEMBELAJARAN

Peserta didik dapat Menentukan nilai potensial sel (E_{sel})





Soal nomor 1

Diketahui potensial elektrode zink dan tembaga sebagai berikut :



Tentukan nilai potensial sel (E°_{sel}) !

Penyelesaian :

$$E^{\circ}_{\text{oks}} = \dots\dots \text{V} \star$$

$$E^{\circ}_{\text{red}} = \dots\dots \text{V}$$

$$E^{\circ}_{\text{sel}} = E^{\circ}_{\text{oks}} + E^{\circ}_{\text{red}}$$

$$E^{\circ}_{\text{sel}} = \dots\dots + \dots\dots$$

$$E^{\circ}_{\text{sel}} = \dots\dots \text{V}$$



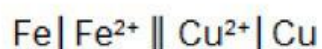


Soal nomor 2

Diketahui potensial reduksi beberapa reaksi berikut :

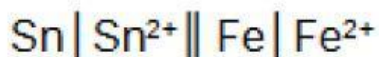


Tentukan nilai potensial sel (E°_{sel}) dari notasi sel berikut :



Simpulkan apakah reaksi berlangsung spontan atau tidak spontan

Penyelesaian :



$$E^\circ_{\text{oks}} = \dots\dots\dots \text{V}$$

$$E^\circ_{\text{red}} = \dots\dots\dots \text{V}$$

$$E^\circ_{\text{sel}} = E^\circ_{\text{oks}} + E^\circ_{\text{red}}$$

$$E^\circ_{\text{sel}} = \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$$

$$E^\circ_{\text{sel}} = \dots\dots\dots \text{V}$$

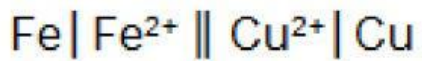
Berdasarkan nilai E°_{sel} , maka kesimpulannya adalah :





Lanjutan Penyelesaian soal nomor 2

Penyelesaian :



$$E_{\text{oks}}^0 = \dots\dots\dots \text{V}$$

$$E_{\text{red}}^0 = \dots\dots\dots \text{V}$$

$$E_{\text{sel}}^0 = E_{\text{oks}}^0 + E_{\text{red}}^0$$

$$E_{\text{sel}}^0 = \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$$

$$E_{\text{sel}}^0 = \dots\dots\dots \text{V}$$

Berdasarkan nilai E_{sel}^0 , maka kesimpulannya adalah :

