

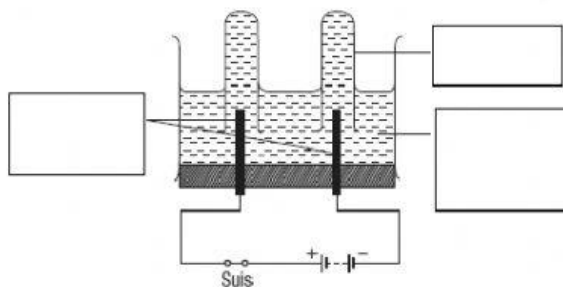
MODUL PEMBELAJARAN BAB 6 : ELEKTROKIMIA

6.1 SEL ELEKTRONIK

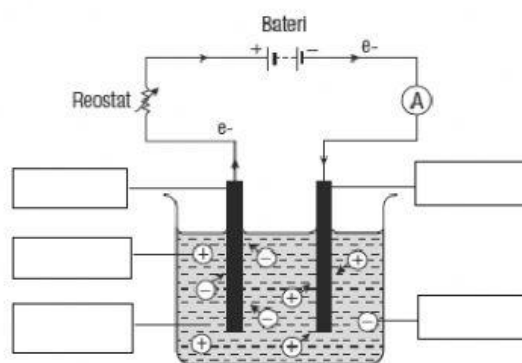
1. **Elektrokimia** merupakan kajian dalam bidang kimia tentang hubungkait antara fenomena _____ dengan _____ . Terdapat 2 jenis sel elektrokimia iaitu

- Sel elektrolitik : arus elektrik mengalir melalui _____ untuk menghasilkan tindak balas _____. Tenaga elektrik ditukar menjadi _____ melalui proses _____.
- Sel kimia : perubahan kimia yang berlaku dalam sel menghasilkan _____. Tenaga _____ ditukarkan kepada tenaga _____.

2. **Elektrolisis** ialah proses penguraian sesuatu sebatian dalam keadaan leburan atau akueus kepada _____ apabila _____ mengalir melaluinya. Lengkapkan rajah sel elektrolitik di bawah.



Rajah 6.1 Sel elektrolitik



Rajah 6.2 Sel elektrolitik

3. Sel elektrolitik terdiri daripada ;

- Sumber elektrik [bateri : untuk menghasilkan _____]
- Anod [elektrod pada terminal _____]
- Katod [elektrod pada terminal _____]
- Elektrolit [mengandungi _____ dan _____]

Lengkapkan jadual contoh elektrolit dan bukan elektrolit di bawah ;

Contoh elektrolit	Contoh bukan elektrolit