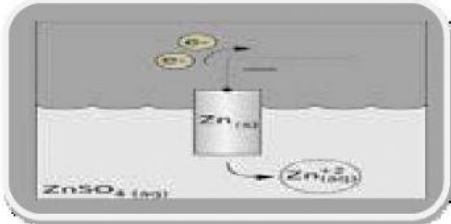


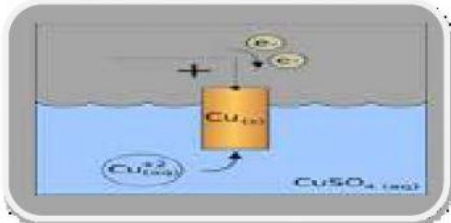
LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Oksidasi

Kenaikan bilangan oksidasi atau peristiwa pelepasan elektron



Anode adalah elektrode, bisa berupa logam maupun penghantar listrik lain, pada sel elektrokimia yang terpolarisasi jika arus listrik mengalir ke dalamnya



Katode adalah kutub elektroda dalam sel elektrokimia yang terpolarisasi jika kutub ini bermuatan positif (sehingga arus listrik akan mengalir keluar darinya, atau gerakan elektron akan masuk ke kutub ini).

Sel Volta

Sel elektrokimia yang dapat menyebabkan terjadinya energi listrik dari suatu reaksi redoks yang spontan

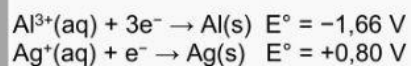
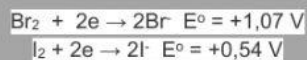


Diagram sel: $\text{Al} \mid \text{Al}^{3+} \parallel \text{Ag}^+ \mid \text{Ag}$

$$E^\circ_{\text{sel}} = E^\circ_{\text{katode}} - E^\circ_{\text{anode}}$$

$$= +2,46 \text{ V}$$



Reaksi berlangsung spontan

Keterangan:
Kartu warna hijau : Pertanyaan

Keterangan:
Kartu warna silver : Jawaban