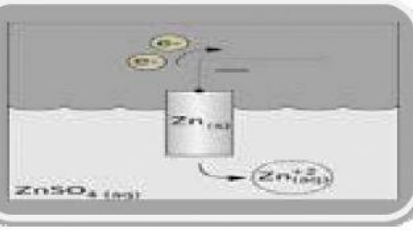
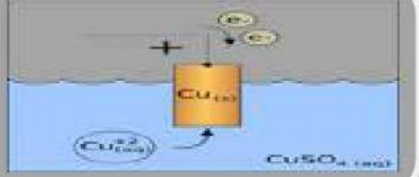
**LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK**

| | |
|---|---|
| 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 |
| $Al^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Al(s)$ $E° = -1,66$ V<br>$Ag^+(aq) + e^- \rightarrow Ag(s)$ $E° = +0,80$ V | Diagram sel: $Al \mid Al^{3+} \parallel Ag^+ \mid Ag$<br>$E°_{sel} = E°_{katode} - E°_{anode}$<br>$= +2,46$ V |
| $Br_2 + 2e \rightarrow 2Br^-$ $E° = +1,07$ V<br>$I_2 + 2e \rightarrow 2I^-$ $E° = +0,54$ V<br>Reaksi $Br_2 + 2I^- \rightarrow 2Br^- + I_2$ | Reaksi berlangsung spontan |

Keterangan:
Kartu warna hijau : Pertanyaan

Keterangan:
Kartu warna silver : Jawaban

LIVEWORKSHEETS