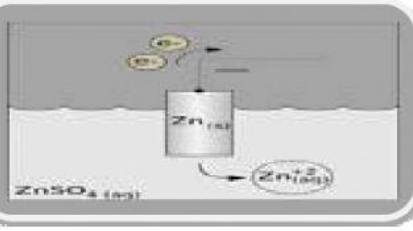
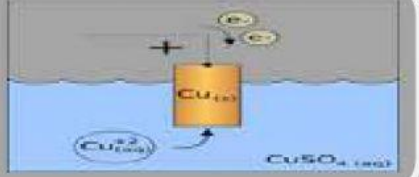
LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

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

Keterangan:
Kartu warna hijau : Pertanyaan

Keterangan:
Kartu warna silver : Jawaban

LIVEWORKSHEETS