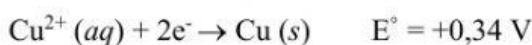
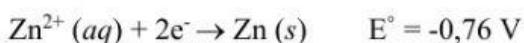
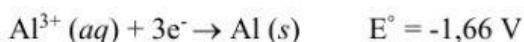
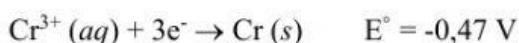


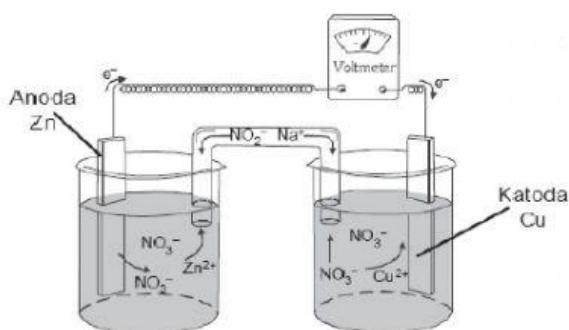
- Berikut ini pernyataan yang benar mengenai sel volta, kecuali....
 - Elektron mengalir dari katoda ke anoda
 - Katoda bermuatan positif
 - Pada elektroda negative terjadi reaksi oksidasi
 - Kation di sekitar anoda akan bertambah
 - Di katoda terjadi reaksi penangkapan elektron
- Dalam sel volta, peran anoda adalah sebagai katoda bermuatan...
- Perhatikan data potensial reduksi standar berikut!



Notasi sel yang menyatakan reaksi spontan jika menganalisis harga potensial reduksi diatas adalah ...

- $\text{Cr} | \text{Cr}^{3+} \parallel \text{Al}^{3+} | \text{Al}$
- $\text{Zn} | \text{Zn}^{2+} \parallel \text{Cu}^{2+} | \text{Cu}$
- $\text{Cu} | \text{Cu}^{2+} \parallel \text{Zn}^{2+} | \text{Zn}$
- $\text{Cu} | \text{Cu}^{2+} \parallel \text{Al}^{3+} | \text{Al}$
- $\text{Zn} | \text{Zn}^{2+} \parallel \text{Al}^{3+} | \text{Al}$

Perhatikan gambar berikut:



- Pada gambar diatas, tuliskan reaksi yang terjadi pada anoda dan katoda dalam sel volta diatas!
- Pada gambar diatas, tuliskan notasi sel volta yang terjadi!