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

   Cr^{3+} (*aq*) + $3e^- \rightarrow$ Cr (*s*) $E^\circ = -0{,}47$ V

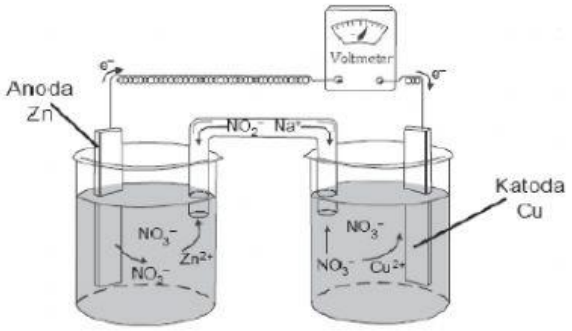
   Al^{3+} (*aq*) + $3e^- \rightarrow$ Al (*s*) $E^\circ = -1{,}66$ V

   Zn^{2+} (*aq*) + $2e^- \rightarrow$ Zn (*s*) $E^\circ = -0{,}76$ V

   Cu^{2+} (*aq*) + $2e^- \rightarrow$ Cu (*s*) $E^\circ = +0{,}34$ V

   Notasi sel yang menyatakan reaksi spontan jika menganalisis harga potensial reduksi diatas adalah …
   a. Cr | Cr^{3+} || Al^{3+} | Al
   b. Zn | Zn^{2+} || Cu^{2+} | Cu
   c. Cu | Cu^{2+} || Zn^{2+} | Zn
   d. Cu | Cu^{2+} || Al^{3+} | Al
   e. Zn | Zn^{2+} || Al^{3+} | Al

Perhatikan gambar berikut:



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

LIVEWORKSHEETS