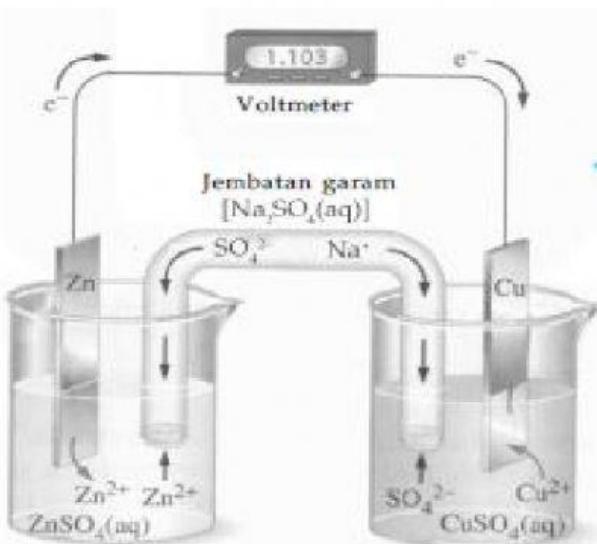


**LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)**  
**SEL VOLTA**

NAMA :

KELAS :

Perhatikan Gambar  
 2.3. Reaksi akan berlangsung terus sampai atom seng atau ion tembaga habis terpakai sehingga voltase menjadi nol. Zn secara spontan berubah menjadi  $Zn^{2+}$  dengan melepaskan elektron, elektron mengalir dari atom seng melalui kawat penghantar menuju logam tembaga.



Perhatikan video berikut

Berdasarkan gambar dan tayangan video tersebut di atas jawablah pertanyaan berikut

1. Yang bertindak sebagai elektroda anoda adalah logam
2. Yang bertindak sebagai elektroda katoda adalah logam
3. Logam yang mengalami reaksi oksidasi adalah
4. Logam yang mengalami reaksi reduksi adalah
5. Reaksi yang terjadi di anoda adalah
  - I.  $Zn_{(s)} \rightarrow Zn^{2+}_{(aq)} + 2e$
  - II.  $Cu^{2+}_{(aq)} + 2e \rightarrow Cu_{(s)}$
  - III.  $Zn^{2+}_{(aq)} + 2e \rightarrow Zn_{(s)}$
  - IV.  $Cu_{(s)} \rightarrow Cu^{2+}_{(aq)} + 2e$

6. Reaksi yang terjadi di katoda

- I.  $\text{Zn}_{(s)} \rightarrow \text{Zn}^{2+}_{(aq)} + 2e$
- II.  $\text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2e \rightarrow \text{Cu}_{(s)}$
- III.  $\text{Zn}^{2+}_{(aq)} + 2e \rightarrow \text{Zn}_{(s)}$
- IV.  $\text{Cu}_{(s)} \rightarrow \text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2e$

7. Reaksi selnya adalah

- I.  $\text{Zn}_{(s)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{Zn}^{2+}_{(aq)} + \text{Cu}_{(s)}$
- II.  $\text{Zn}^{2+}_{(aq)} + \text{Cu}_{(s)} \rightarrow \text{Zn}_{(s)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)}$
- III.  $\text{Zn}^{2+}_{(aq)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{Zn}_{(s)} + \text{Cu}_{(s)}$
- IV.  $\text{Zn}_{(s)} + \text{Cu}_{(s)} \rightarrow \text{Zn}^{2+}_{(aq)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)}$

8. Notasi selnya atau diagram sel volta dari gambar diatas adalah

- I.  $\text{Zn}_{(s)} / \text{Zn}^{2+}_{(aq)} // \text{Cu}^{2+}_{(aq)} / \text{Cu}_{(s)}$
- II.  $\text{Cu}^{2+}_{(aq)} / \text{Cu}_{(s)} // \text{Zn}_{(s)} / \text{Zn}^{2+}_{(aq)}$
- III.  $\text{Zn}_{(s)} / \text{Cu}^{2+}_{(aq)} // \text{Zn}^{2+}_{(aq)} / \text{Cu}_{(s)}$