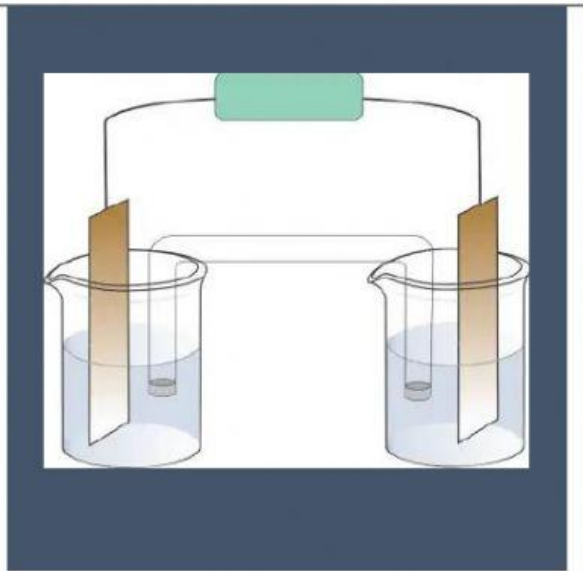




## SEL VOLTA

E-29049-Nasridah

---

Nama Siswa :

Kelas :

1. Simak video dibawah ini dan jawab pertanyaan berikut!



- a) Tuliskan reaksi yang terjadi pada katoda!

- b) Tuliskan reaksi yang terjadi pada anoda!

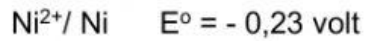
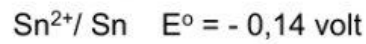
- c) Tuliskan notasi sel/diagram sel yang terjadi!

Pilih salah satu jawaban yang paling tepat!

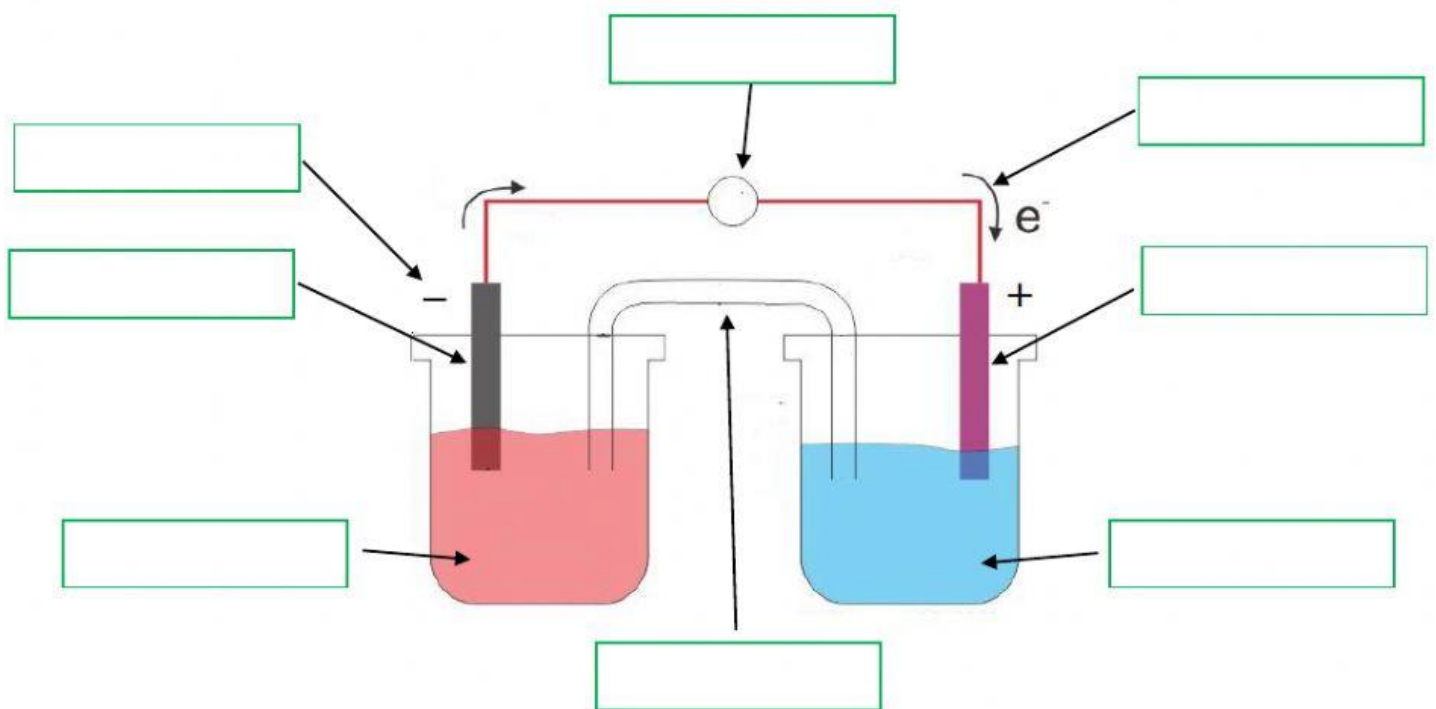
- d) Pernyataan – pernyataan berikut yang tidak tepat adalah....

- A Logam Zink melepas elektron
- B Logam Tembaga mengalami reaksi reduksi
- C Ion Tembaga dalam larutan menangkap elektron
- D Ion Zink dalam larutan menangkap elektron
- E Jembatan garam berfungsi menyeimbangkan kelebihan muatan

2. Suatu sel volta tersusun atas setengah sel Timah dan setengah sel Nikel, jika data potensial reduksi dari keduanya sebagai berikut:



Lengkapi skema berikut dengan cara **drag and drop** yang sesuai!



Voltmeter

Larutan ion  $\text{Sn}^{2+}$

Logam Nikel

Logam Timah

Anoda

Aliran elektron

Larutan ion  $\text{Ni}^{2+}$

Jembatan Garam

Aliran elektron dari

ke

Katoda

Anoda

3. Hubungkan dengan tanda panah, data dari soal no. 2!

|                         |                                                                                   |                                                                                                                                            |
|-------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Rumus $E^\circ$ sel     |  |  Redoks                                                 |
| Reaksi pada logam timah |  |  $\text{Sn}/\text{Sn}^{2+} // \text{Ni}^{2+}/\text{Ni}$ |
| Reaksi pada logam nikel |  |  0,37 volt                                              |
| Nilai potensial sel     |  |  Reduksi                                                |
| Notasi sel /diagram sel |  |  0,09 volt                                              |
|                         |                                                                                   |  $E^\circ_{\text{Anoda}} - E^\circ_{\text{Katoda}}$     |
|                         |                                                                                   |  Oksidasi                                               |
|                         |                                                                                   |  $E^\circ_{\text{Katoda}} - E^\circ_{\text{Anoda}}$     |
|                         |                                                                                   |  $\text{Ni}/\text{Ni}^{2+} // \text{Sn}^{2+}/\text{Sn}$ |

4. Centanglah (✓) pernyataan-pernyataan berikut yang benar terjadi pada sel volta!

- |                                                                       |                          |
|-----------------------------------------------------------------------|--------------------------|
| a. Pada sel volta terjadi reaksi redoks                               | <input type="checkbox"/> |
| b. Katoda tempat terjadinya reaksi oksidasi                           | <input type="checkbox"/> |
| c. Reaksi yang terjadi pada sel volta merupakan reaksi redoks spontan | <input type="checkbox"/> |
| d. Anoda tempat terjadinya reaksi reduksi                             | <input type="checkbox"/> |
| e. Potensial sel bernilai positif artinya reaksi berlangsung spontan  | <input type="checkbox"/> |