

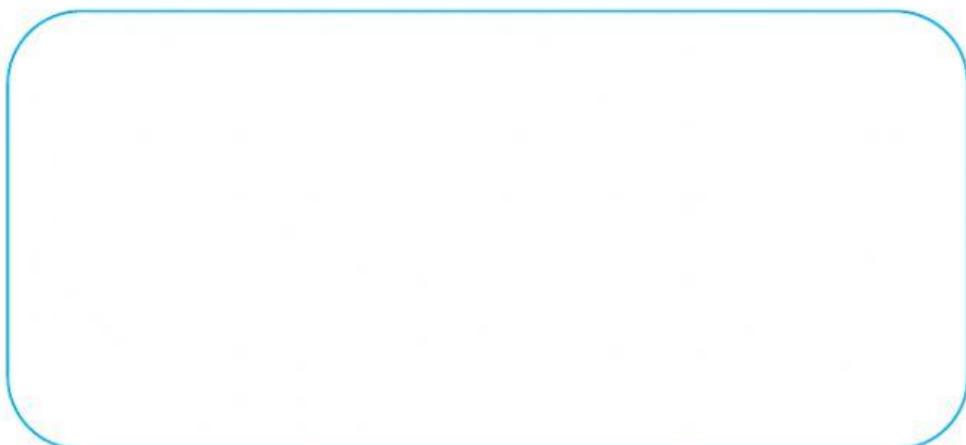
SEL VOLTA

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!

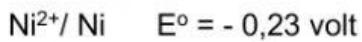
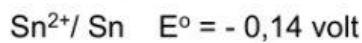
- c) Tuliskan notasi sel/diagram sel yang terjadi!

Pilih salah satu jawaban yang paling tepat!

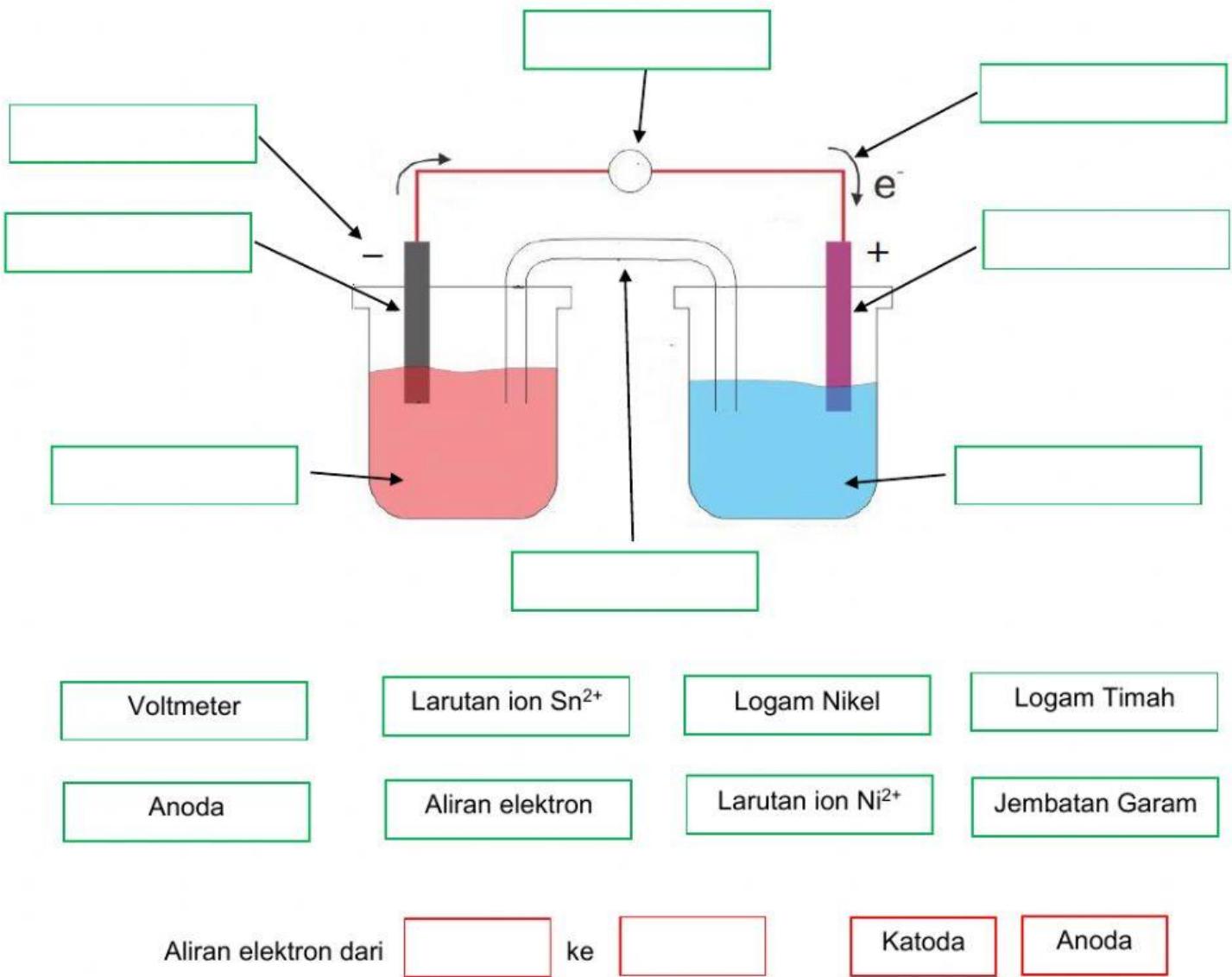
- d) Pernyataan – pernyataan berikut yang tidak tepat adalah....

- 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!



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

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

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

- a. Pada sel volta terjadi reaksi redoks
- b. Katoda tempat terjadinya reaksi oksidasi
- c. Reaksi yang terjadi pada sel volta merupakan reaksi redoks spontan
- d. Anoda tempat terjadinya reaksi reduksi
- e. Potensial sel bernilai positif artinya reaksi berlangsung spontan