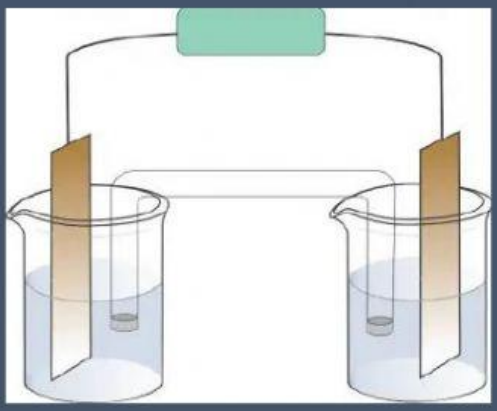


SEL VOLTA

E-29049-Nasridah

LIVEWORKSHEETS

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

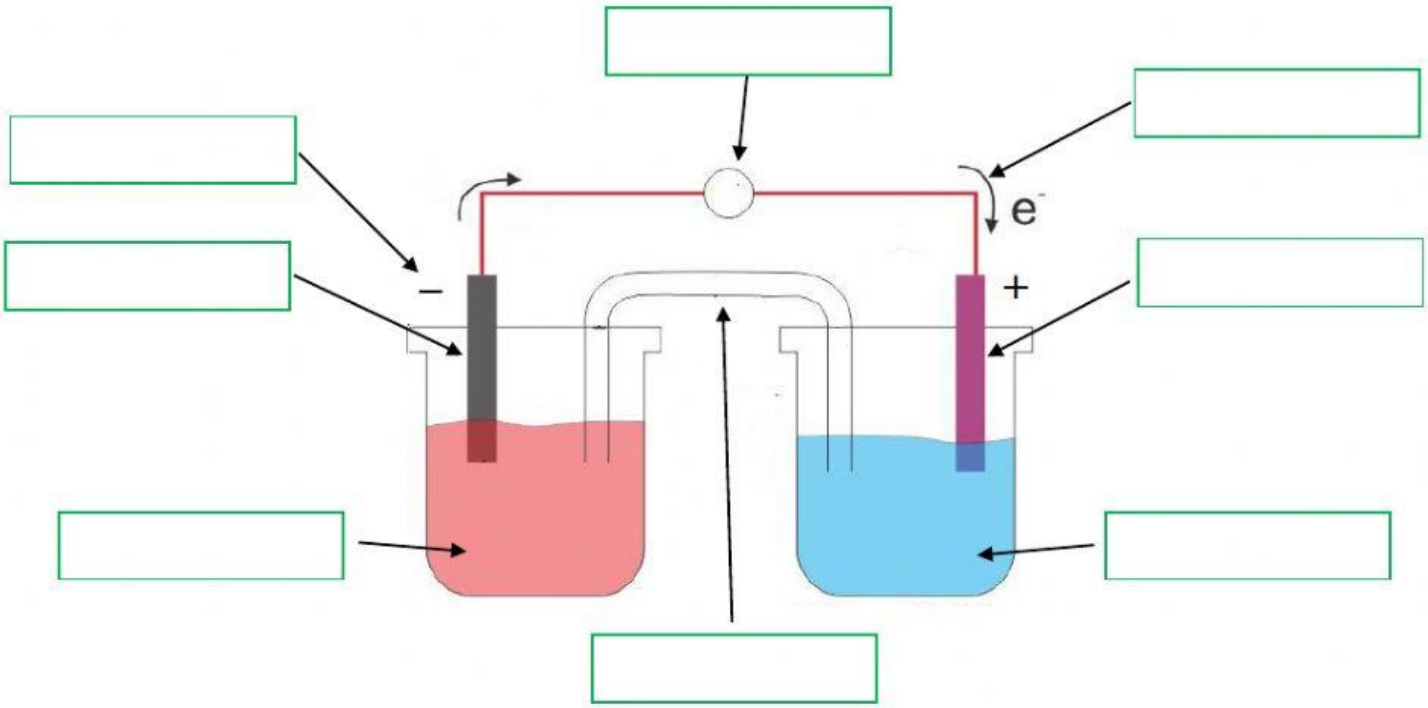
LIVEWORKSHEETS

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

Sn^{2+}/ Sn $E^o = - 0,14$ volt

Ni^{2+}/ Ni $E^o = - 0,23$ volt

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

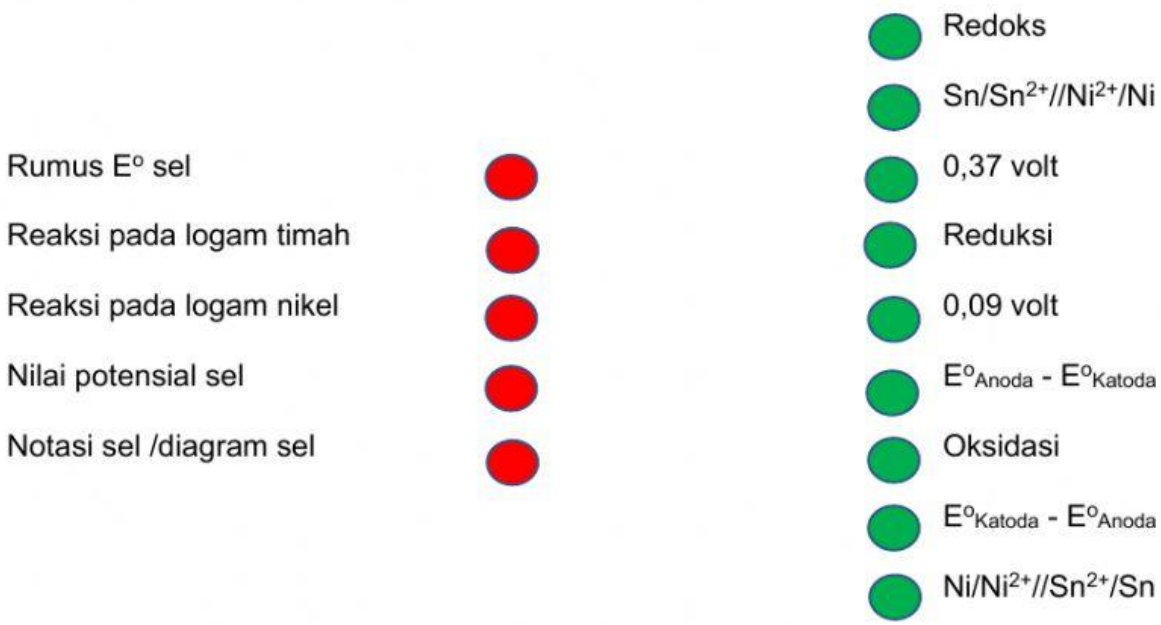


Voltmeter	Larutan ion Sn^{2+}	Logam Nikel	Logam Timah
Anoda	Aliran elektron	Larutan ion Ni^{2+}	Jembatan Garam

Aliran elektron dari _____ ke _____ Katoda Anoda

LIVEWORKSHEETS

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



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 ☐

LIVEWORKSHEETS