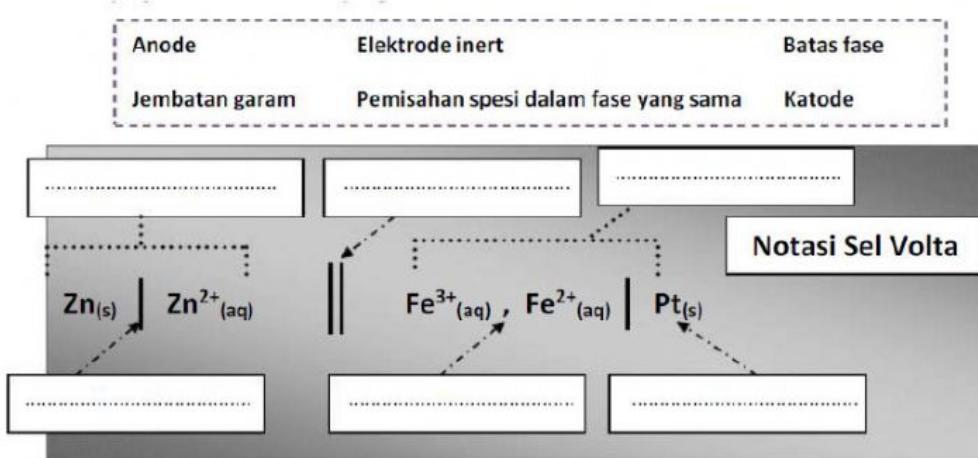


NAMA :

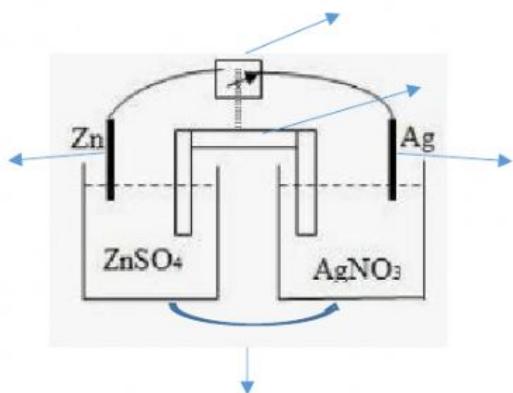
KELAS :

MATA PELAJARAN : KIMIA
MATERI : SEL VOLTA

1. Lengkapi skema di bawah ini! Tarik nama bagian notasi sel volta di bawah ini dan letakkan pada kotak yang sesuai !



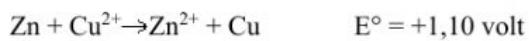
2. Berilah keterangan pada bagian sel volta berikut ini !



3. Hubungkan dengan tanda panah pada nama bagian sel volta dan fungsi yang sesuai!

- | | | | |
|--|-----------------------|-----------------------|----------------|
| Reaksi yang terjadi di katoda | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> | Anode |
| Reaksi yang terjadi di anoda | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> | Oksidasi |
| Kutub (+) pada sel volta | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> | Reduksi |
| Kutub (–) pada sel volta | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> | Jembatan garam |
| Larutan yang berfungsi
menetralkan muatan | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> | Katode |

4. Jika diketahui :



Maka potensial standar bagi reaksi: $\text{Zn} + \text{Sn}^{2+} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{Sn}$ adalah

- +1,44 volt
- +0,62 volt
- +0,76 volt
- +0,96 volt
- +1,24 volt