

NAMA :

KELAS :

MATA PELAJARAN : KIMIA  
MATERI : SEL VOLTA

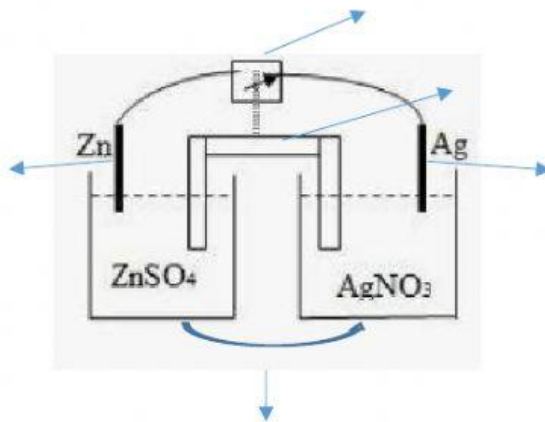
1. Lengkapi skema di bawah ini! Tarik nama bagian notasi sel volta di bawah ini dan letakkan pada kotak yang sesuai !

| Anode          | Elektrode inert                      | Batas fase |
|----------------|--------------------------------------|------------|
| Jembatan garam | Pemisahan spesi dalam fase yang sama | Katode     |

Notasi Sel Volta

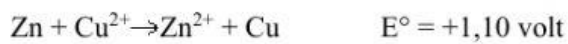
2. Berilah keterangan pada bagian sel volta berikut ini !



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<br>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