

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

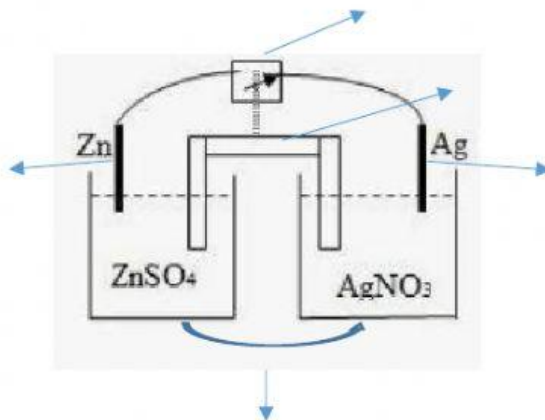
$\text{Zn(s)} \mid \text{Zn}^{2+}(\text{aq})$

$\parallel$

$\text{Fe}^{3+}(\text{aq}), \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) \mid \text{Pt(s)}$

Notasi Sel Volta

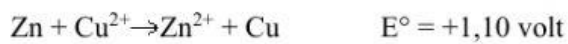
2. Berilah keterangan pada bagian sel volta berikut ini !



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

Reaksi yang terjadi di katoda	☐	☐	Anode
Reaksi yang terjadi di anoda	☐	☐	Oksidasi
Kutub (+) pada sel volta	☐	☐	Reduksi
Kutub (-) pada sel volta	☐	☐	Jembatan garam
Larutan yang berfungsi menetralkan muatan	☐	☐	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