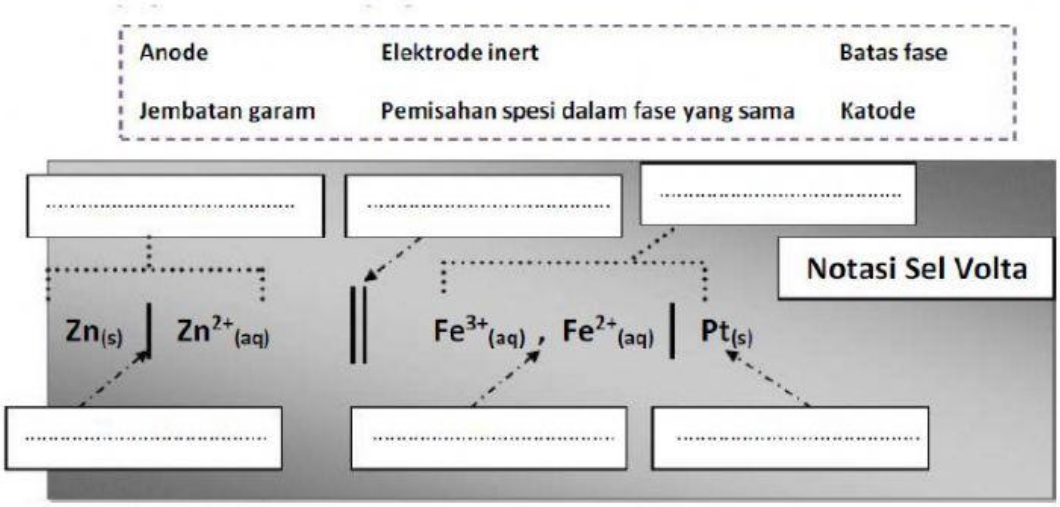
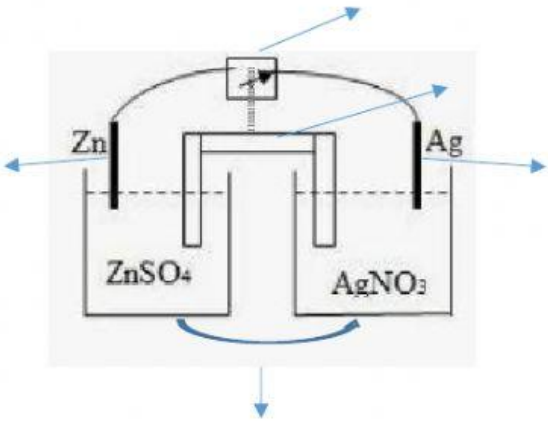
NAMA :	KELAS :

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 !



LIVEWORKSHEETS

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

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

4. Jika diketahui :

$Zn + Cu^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Cu$ $E° = +1,10$ volt

$Sn^{2+} + 2e \rightarrow Sn$ $E° = -0,14$ volt.

$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$ $E° = +0,34$ volt.

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

- o +1,44 volt
- o +0,62 volt
- o +0,76 volt
- o +0.96 volt
- o +1,24 volt

LIVEWORKSHEETS