



LKS KIMIA SEL VOLTA

NAMA :

KELAS :

A. Pasangkan pernyataan dibawah ini

elektrode tempat terjadinya reaksi oksidasi

Jembatan Garam

elektrode tempat terjadinya reaksi reduksi

Rangkaian Luar

komponen yang berfungsi menentukan besarnya potensial listrik atau tegangan listrik

Katoda

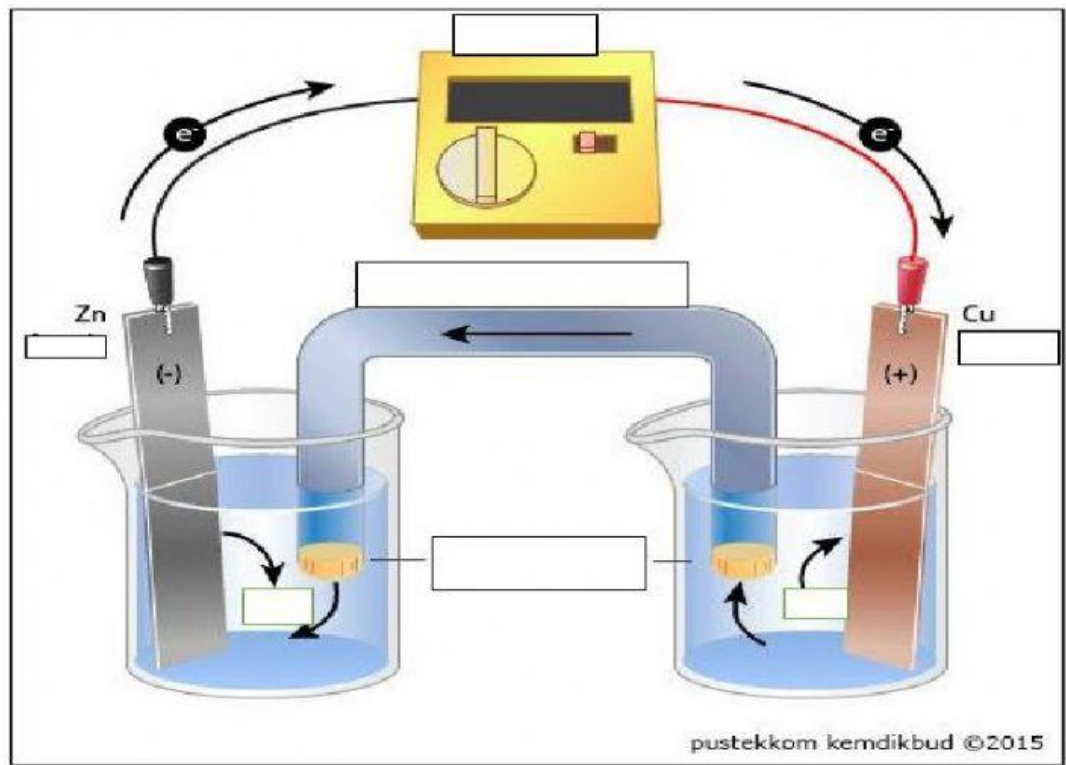
kawat konduktor yang menghubungkan anode dengan katode.

voltmeter

rangkaian dalam yang terdiri dari larutan garam. Jembatan garam memungkinkan adanya aliran ion-ion dari setengah sel anode ke setengah sel katode, dan sebaliknya

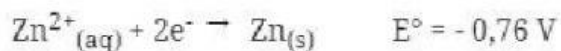
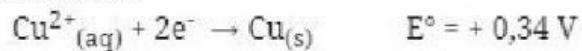
Anoda

B. Lengkapi gambar berikut



C. Kerjakan soal dibawah ini

Diketahui :



Bila kedua logam tersebut dipasangkan untuk membentuk sel volta, maka pernyataan berikut yang *tidak benar* adalah ...

- Elektrode Zn teroksidasi dan Elektrode Cu tereduksi
- Elektrode Zn Sebagai Anode dan Cu sebagai Katode
- Potensial sel yang dihasilkan adalah 1,10 volt
- Notasi selnya : $\text{Zn}_{(\text{s})}|\text{Zn}^{2+}_{(\text{aq})}||\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})}|\text{Cu}$ $E^{\circ}_{\text{sel}} = 1,10 \text{ V}$
- Dalam sistem sel volta tersebut elektron bergerak dari Cu menuju Zn