LKS KIMIA

SEL VOLTA

NAMA :

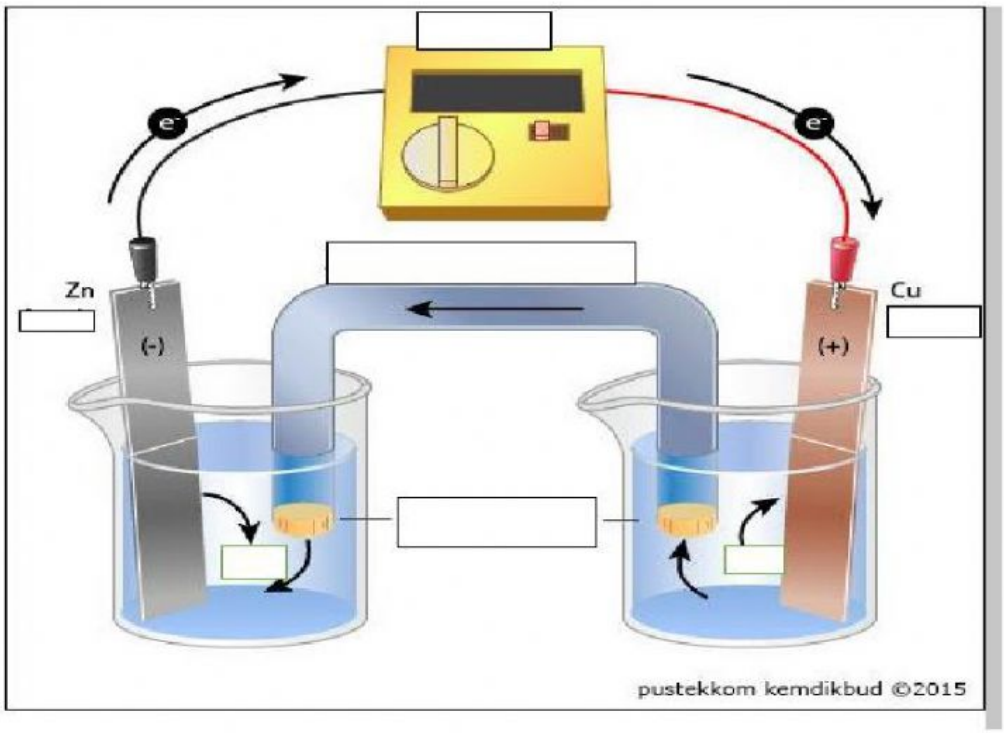
KELAS :

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

LIVEWORKSHEETS

B. Lengkapi gambar berikut



C. Kerjakan soal dibawah ini

Diketahui :

$Cu^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightarrow Cu_{(s)}$ $\quad E° = +0{,}34\ V$

$Zn^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightarrow Zn_{(s)}$ $\quad E° = -0{,}76\ V$

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

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

LIVEWORKSHEETS