NAMA :

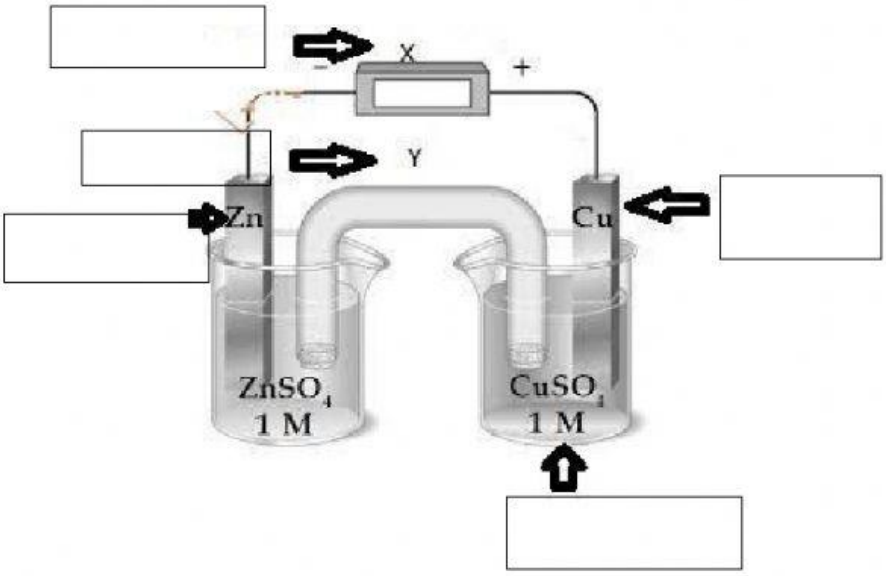
KELAS :

Tujuan:

Setelah mengamati sel volta, siswa dapat menyebutkan bagian bagian dari sel volta

Petunjuk:

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



Voltmeter

Anoda

Katoda

Jembatan Garam

Gelas Kimia

2. Isilah titik titik di bawah ini dengan jawaban yang betul !

   A. Dalam reaksi sel elektrolisis lelehan NaCl, terjadi reasi : $2Cl^- \rightarrow Cl_{2(g)} + 2e$, reaksi tersebut terjadi pada elektroda ….

   B. Diberikan data beberapa potensial standar sebagai berikut:

LIVEWORKSHEETS

(I) $Ag^+ + e \rightarrow Ag$ $E° = +0{,}80$ V

(II) $Mg^{2+} + 2e \rightarrow Mg$ $E° = -2{,}37$ V

(III) $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$ $E° = +0{,}34$ V

(IV) $Zn^{2+} + 2e \rightarrow Zn$ $E° = -0{,}76$ V

Tentukan Potensial sel yang diperoleh jika digunakan elektrode I dan I

3. Pilihlah 1 jawaban yang kamu anggap benar !

a. Dari data potensial elektrode standar berikut:

$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$ $E° = 0{,}3$ V

$Ag^+ + e \rightarrow Ag$ $E° = 0{,}80$ V

maka reaksi :

$Cu^{2+} + 2Ag^+ \rightarrow Cu^{2+} + 2Ag$

memiliki potensial sel...

A. 0,06 V

B. 0,46 V

C. 0,57 V

D. 1,14 V

E. 0,80 V

b. $Mg^{2+}(aq) + 2e \rightarrow Mg(s)$ $E_o = -2{,}38$ volt

$Al^{3+}(aq) + 3e \rightarrow Al(s)$ $E_o = -1{,}66$ volt

Notasi sel reaksi yang dapat berlangsung adalah....

A. $Mg \mid Mg^{2+} \parallel Al^{3+} \mid Al$

B. $Al \mid Al^{3+} \parallel Mg^{2+} \mid Mg$

C. $Mg^{2+} \mid Mg \parallel Al \mid AlMg^{3+}$

D. $Al^{3+} \mid Al \parallel Mg^{2+} \mid Mg$

E. $Mg \mid Mg^{2+} \parallel Al \mid Al^{3+}$

LIVEWORKSHEETS

4. Tentukan pernyataan di bawah ini benar atau salah!

a. Didalam sel elektrolisis larutan $CuSO_4$ yang menggunakan elektroda Ag, reaksi yang terjadi di anoda adalah $2H_2O_{(l)} + 2e \rightarrow OH^-_{(aq)} + H_{2(g)}$

LIVEWORKSHEETS