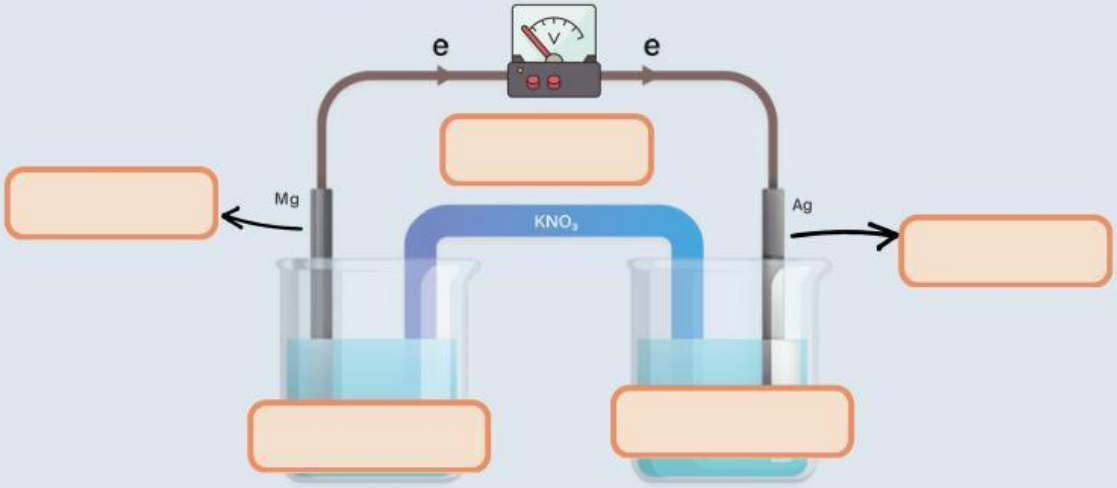
TP 1 : Memahami dan menjelaskan susunan sel volta beserta fungsi tiap bagiannya

Isi kolom kosong di bawah ini sesuai namanya dengan mencocokkan pada pilihan dibawahnya.



Anoda	Katoda	Larutan $Mg(NO_3)_2$	Larutan $AgNO_3$	Jembatan garam

Jawab soal isian singkat di bawah ini menggunakan bahasamu sendiri.

1. Sebutkan jenis reaksi (oksidasi/reduksi) yang terjadi pada elektroda Mg dan Ag!
   Jawab:

2. Ke arah mana elektron mengalir dalam rangkaian ini? Jelaskan alasan aliran tersebut!
   Jawab:

3. Jelaskan fungsi jembatan garam (KNO_3) dalam sel volta di atas!
   Jawab:

LIVEWORKSHEETS

TP 2 : Peserta didik dapat menuliskan lambang/notasi sel, reaksi-reaksi yang terjadi pada sel volta dan menghitung potensial sel volta berdasarkan data potensial reduksi standar

Pilih salah satu jawaban yang benar dengan menekan pada salah satu kotak yang tersedia.

1. Dalam suatu sel volta terjadi reaksi :

   $Sn + 2Ag^+ \quad Sn^{2+} + 2Ag$

   Jika E° timah= -0,14 volt dan E° perak = +0,80 volt, berapa potensial sel yang terbentuk .....

   - ☐ 1,46 V
   - ☐ 1,74 V
   - ☐ 0,52 V
   - ☐ 0,66 V
   - ☐ 0,94 V

2. Diketahui data beberapa potensial reduksi standar berikut :

   $Mg^{2+} + 2e^- \quad Mg \quad E°sel = -2,37$ V

   $Al^{3+} + 3e^- \quad Al \quad E°sel = -1,66$ V

   $Zn^{2+} + 2e^- \quad Zn \quad E°sel = -0,76$ V

   $Ag^+ + e^- \quad Ag \quad E°sel = +0,80$ V

   Pasangan elektroda yang menghasilkan E°sel = + 2,46 V adalah.....

	Katoda	Anoda
☐	Mg	Zn
☐	Ag	Al
☐	Ag	Mg
☐	Al	Zn
☐	Zn	Ag

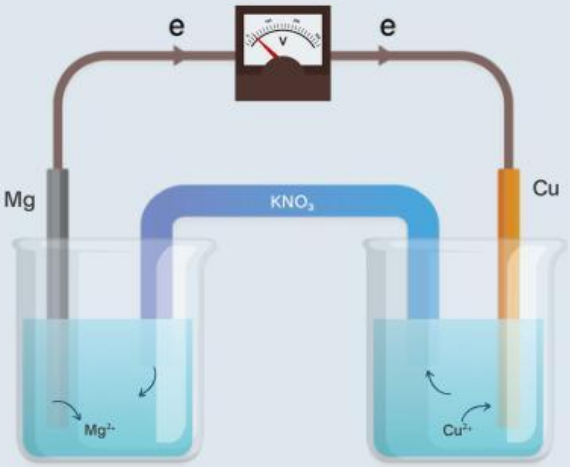
3. Sebuah sel volta mempunyai elektroda berupa perak (E° $Ag^+ | Ag$ = +0,80 volt) dan seng (E° $Zn^{2+} | Zn$ = -0,76 volt).

   Pernyatan yang tepat mengenai sel volta tersebut adalah .....

   - ☐ Elektron mengalir dari perak ke seng.
   - ☐ Perak bertindak sebagai anoda.
   - ☐ Reaksi sel : $Zn^{2+} + 2Ag \quad Zn + 2Ag^+$
   - ☐ Potensial selnya sebesar 0,04 volt
   - ☐ Notasi selnya adalah $Zn | Zn^{2+} || Ag^+ | Ag$

LIVEWORKSHEETS

Perhatikan gambar di bawah ini ! Jawab pertanyaan di bawah dengan ngisi pada kolom yang tersedia.



Dilakukan percobaan sel volta seperti pada skema diatas yang tersusun dari elektroda Magnesium (Mg) dan Tembaga (Cu) dengan konsentrasi masing-masing larutan 1 M pada suhu 25°C. Berdasarkan data tersebut tentukan:

1. Elektroda yang bertindak sebagai anoda dan katoda

Jawab :

2.Tuliskan Notasi sel dari skema sel volta tersebut

Jawab :

3. Hitunglah potensial sel standar (E°sel) jika diketahui potensial reduksi standar Mg^{2+}/Mg adalah -2,37 V dan Cu^{2+}/Cu adalah +0,34 V

Jawab :

LIVEWORKSHEETS

TP 3 : Peserta didik dapat memahami prinsip kerja sel volta melalui praktikum sel volta

Praktikum

Halo selamat datang di lembar Praktikum baca dan cermati petunjuk penggunaan dibawah ini.

Link Praktikum

Petunjuk penggunaan praktikum virtual berbasis Augmented Reality (AR)

1. Klik link di atas yang akan mengarahkan kamu ke GoogleDrive.
2. Selanjutnya pilih file yang terdapat di dalam GoogleDrive yang akan mengarahkan kamu ke Playstore (Karena aplikasi hanya dapat di buka pada perangkat android). Lanjutkan pengunduhan untuk menginstal aplikasi Augmented reality yang sudah diarahkan.
3. Setelah berhasil terinstal buka aplikasi lalu ikuti perintah yang ada di dalamnya.
4. Cermati praktikum dan catat hasil praktikum sementara di kertas masing-masing yang sudah disiapkan. Ikuti semua praktikum sampai selesai.
5. Setelah selesai melakukan praktikum virtual, silahkan kembali ke e-LKPD ini untuk melanjutkan mengerjakan beberapa soal.
6. Salin hasil praktikum ke dalam e-LKPD pada lembar dibawah ini.

Selamat mengikuti praktikum virtual, jika ada kendala tanyakan kepada guru.
Good luck!

BEFORE

NEXT

LIVEWORKSHEETS