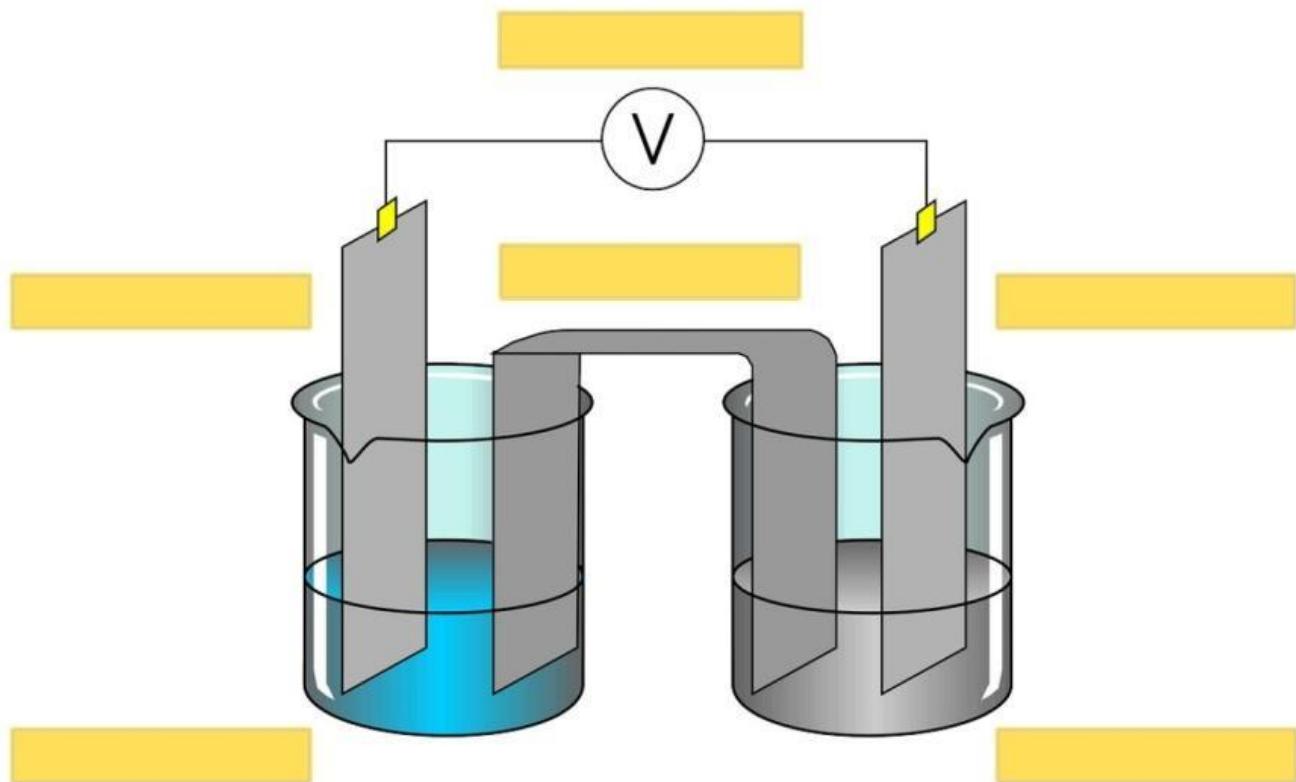


VIDEO 1

Saksikan video tentang bagian dan prinsip kerja sel Volta berikut, kemudian jawablah pertanyaannya !



Lengkapi bagian sel Volta berikut pada kotak yang disediakan!



PRINSIP KERJA SEL VOLTA



Jelaskan proses sel volta bisa menghasilkan listrik !

- 1 _____
- 2 _____
- 3 _____
- 4 _____
- 5 _____

Tuliskan bagian-bagian sel Volta pada kotak
disertai detail dan fungsinya :

VIDEO 2

Saksikan video tentang analisa katoda anoda, dan notasi sel Volta berdasarkan data Eo nya !



Jawablah pertanyaan berikut berdasarkan video di atas !

1. Bagaimana menentukan reaksi oksidasi dan reduksi berdasarkan data Eo logam ?

2. Bagaimana menentukan Katoda dan Anoda berdasarkan data Eo logam ?

3. Bagaimana cara menuliskan notasi sel yang benar berdasarkan data yang ada ?

4. Bagaimana cara menentukan aliran elektron berdasarkan data yang ada ?

LATIHAN SATU

Dede mencoba membuat baterai sel Volta dengan menggunakan dua logam yang terdiri dari logam Seng dan Cobalt. Andi kemudian mengecek data table potensial sel kedua logam tersebut dan diperoleh data sebagai berikut :



Manakah pernyataan yang benar dari baterai sel Volta yang dibuat Dede

Manakah dari pernyataan berikut yang benar (T) atau salah (F)?

- | | | |
|--|----------------------------|----------------------------|
| 1- Zn mengalami oksidasi | T <input type="checkbox"/> | F <input type="checkbox"/> |
| 2- Co mengalami oksidasi | T <input type="checkbox"/> | F <input type="checkbox"/> |
| 3- Zn menjadi katoda | T <input type="checkbox"/> | F <input type="checkbox"/> |
| 4- Co menjadi katoda | T <input type="checkbox"/> | F <input type="checkbox"/> |
| 5- Elektron bergerak dari Zn ke Co | T <input type="checkbox"/> | F <input type="checkbox"/> |
| 6- Notasi Sel nya Zn / Zn ²⁺ // Co ²⁺ / Co | T <input type="checkbox"/> | F <input type="checkbox"/> |

Jelaskan jawaban kalian disini !

- 1-
- 2-
- 3-
- 4-
- 5-
- 6-

LATIHAN DUA

Diketahui data beberapa E° sebagai berikut :

$\text{Sn}^{2+} + 2e \rightarrow \text{Sn}$	$E^\circ = -0,14 \text{ volt}$
$\text{Pb}^{2+} + 2e \rightarrow \text{Pb}$	$E^\circ = -0,13 \text{ volt}$
$\text{Ag}^+ + e \rightarrow \text{Ag}$	$E^\circ = +0,80 \text{ volt}$
$\text{Cu}^{2+} + 2e \rightarrow \text{Cu}$	$E^\circ = +0,34 \text{ volt}$

Dari data diatas, dibuat beberapa notasi sel berikut, analisislah mana notasi sel Volta berikut yang sudah benar dan dapat digunakan

Manakah dari notasi sel berikut yang benar (T) atau salah (F)?

- A. $\text{Sn} / \text{Sn}^{2+} // \text{Cu}^{2+} / \text{Cu}$
- B. $\text{Cu} / \text{Cu}^{2+} // \text{Sn}^{2+} / \text{Sn}$
- C. $\text{Pb} / \text{Pb}^{2+} // \text{Ag}^+ / \text{Ag}$
- D. $\text{Cu} / \text{Cu}^{2+} // \text{Ag}^+ / \text{Ag}$
- E. $\text{Ag} / \text{Ag}^+ // \text{Pb}^{2+} / \text{Pb}$

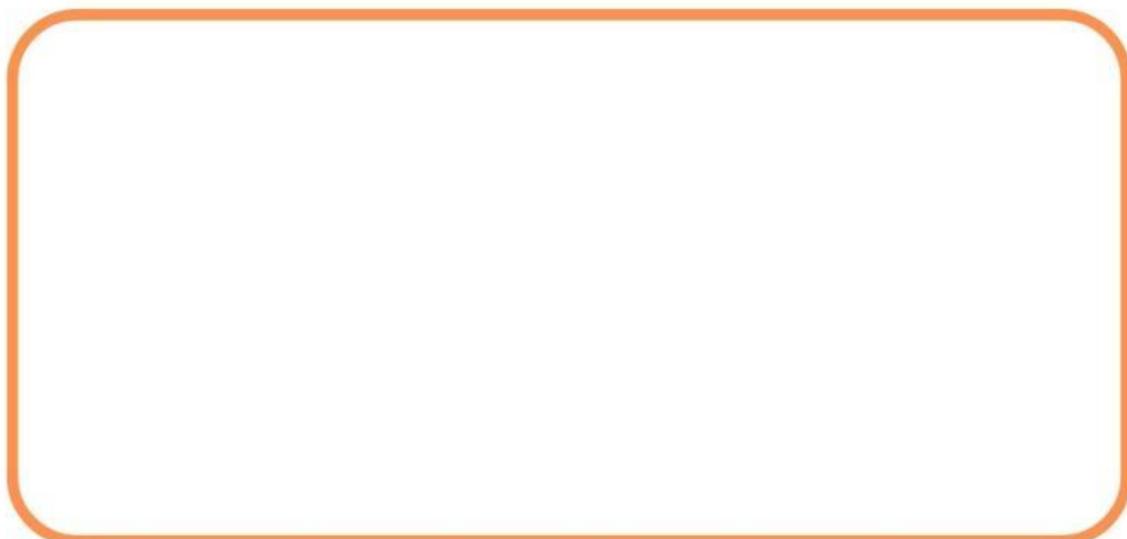
T	<input type="checkbox"/>	F	<input type="checkbox"/>
T	<input type="checkbox"/>	F	<input type="checkbox"/>
T	<input type="checkbox"/>	F	<input type="checkbox"/>
T	<input type="checkbox"/>	F	<input type="checkbox"/>
T	<input type="checkbox"/>	F	<input type="checkbox"/>

Jelaskan jawaban kalian disini !

- A.
- B.
- C.
- D.
- E.

VIDEO 3

**Simaklah video tentang menentukan
potensial sel volta berikut !**



1. Bagaimana rumus menghitung potensial sel Volta ?

A light blue rectangular input field for writing the answer to the first question.

2. Bagaimana menentukan potensial sel terbesar dari beberapa data Eo logam ?

A light blue rectangular input field for writing the answer to the second question.

LATIHAN TIGA

Diketahui data beberapa E° sebagai berikut :



Dari data diatas, manakah pasangan logam dengan E° terbesar dan paling baik jika digunakan sebagai sel Volta

Manakah sel volta dengan potensial terbesar yang benar ?

- A. Sn dan Ag dengan $E^\circ = +0,94$ Volt
- B. Sn dan Ag dengan $E^\circ = +0,74$ Volt
- C. Pb dan Ag dengan $E^\circ = +0,94$ Volt
- D. Pb dan Cu dengan $E^\circ = +0,74$ Volt
- E. Ag dan Cu dengan $E^\circ = +0,94$ Volt

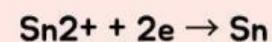
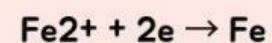
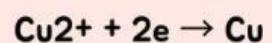
Jelaskan jawaban kalian disini !

LATIHAN EMPAT



Korosi adalah peristiwa teroksidasinya suatu logam, korosi yang terjadi di dalam kehidupan sehari-hari menjadi masalah yang sering kita alami. Peralatan yang terbuat dari logam sering mengalami korosi sehingga tidak bisa digunakan kembali seperti peralatan dapur, kendaraan, dan yang lainnya. Salah satu cara mencegah korosi adalah dengan melakukan perlindungan katodik, yaitu melindungi logam tersebut agar tidak mengalami oksidasi dengan menggunakan logam lainnya yang lebih mudah oksidasi

Diketahui beberapa data logam berikut :



Jika peralatan di rumah Ade terbuat dari logam Besi, maka logam yang dapat melindungi peralatan rumah Ade agar tidak terjadi korosi adalah....

- A. Zn dan Cu
- B. Zn dan Al
- C. Ni , Al, dan Zn
- D. Zn dan Sn
- E. Al dan Sn

jelaskan jawaban kalian di bawah sini !