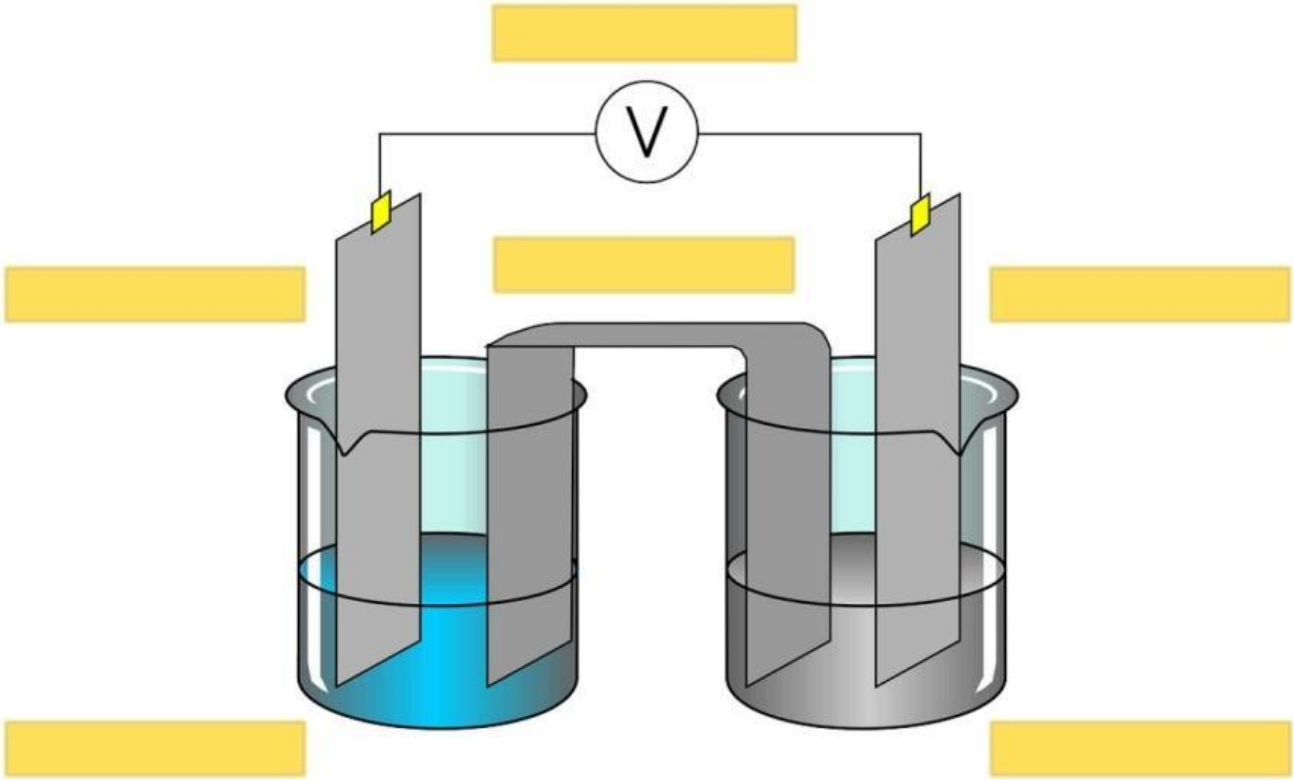
VIDEO 1

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

Lengkapi bagian sel Volta berikut pada kotak yang disedikan!



LIVEWORKSHEETS

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 :

_____	_____
_____	_____
_____	_____

LIVEWORKSHEETS

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 ?

LIVEWORKSHEETS

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 :

$Zn^{2+} + 2e \rightarrow Zn$ E0 = -0,76 volt
$Co^{2+} + 2e \rightarrow Co$ E0 = -0,30 volt

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 ☐	F ☐
2- Co mengalami oksidasi	T ☐	F ☐
3- Zn menjadi katoda	T ☐	F ☐
4- Co menjadi katoda	T ☐	F ☐
5- Elektron bergerak dari Zn ke Co	T ☐	F ☐
6- Notasi Sel nya Zn / Zn^{2+} // Co^{2+} / Co	T ☐	F ☐

Jelaskan jawaban kalian disini !

1-

2-

3-

4-

5-

6-

LIVEWORKSHEETS

LATIHAN DUA

Diketahui data beberapa Eo sebagai berikut :

$Sn^{2+} + 2e \rightarrow Sn$ Eo = -0,14 volt
$Pb^{2+} + 2e \rightarrow Pb$ Eo = -0,13 volt
$Ag^{+} + e \rightarrow Ag$ Eo = +0,80 volt
$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$ Eo = +0,34 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. $Sn / Sn^{2+} // Cu^{2+} / Cu$ T ☐ F ☐
B. $Cu / Cu^{2+} // Sn^{2+} / Sn$ T ☐ F ☐
C. $Pb / Pb^{2+} // Ag^{+} / Ag$ T ☐ F ☐
D. $Cu / Cu^{2+} // Ag^{+} / Ag$ T ☐ F ☐
E. $Ag / Ag^{+} // Pb^{2+} / Pb$ T ☐ F ☐

Jelaskan jawaban kalian disini !

A.

B.

C.

D.

E.

LIVEWORKSHEETS

VIDEO 3

Simaklah video tentang menentukan potensial sel volta berikut !

1. Bagaimana rumus menghitung potensial sel Volta ?

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

LIVEWORKSHEETS

LATIHAN TIGA

Diketahui data beberapa Eo sebagai berikut :

$Sn^{2+} + 2e \rightarrow Sn$ E0 = -0,14 volt
$Pb^{2+} + 2e \rightarrow Pb$ E0 = -0,13 volt
$Ag^{+} + e \rightarrow Ag$ E0 = +0,80 volt
$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$ E0 = +0,34 volt

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

Manakah sel volta dengan potensial terbesar yang benar ?

A. Sn dan Ag dengan Eo = +0,94 Volt
B. Sn dan Ag dengan Eo = +0,74 Volt
C. Pb dan Ag dengan Eo = +0,94 Volt
D. Pb dan Cu dengan Eo = +0,74 Volt
E. Ag dan Cu dengan Eo = +0,94 Volt

Jelaskan jawaban kalian disini !

LIVEWORKSHEETS

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 :

$Zn^{2+} + 2e \rightarrow Zn$	Eo = -0,76 volt	$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$	Eo = +0,34 volt
$Ni^{2+} + 2e \rightarrow Ni$	Eo = -0,25 volt	$Fe^{2+} + 2e \rightarrow Fe$	Eo = -0,44 volt
$Al^{3+} + 3e \rightarrow Al$	Eo = -1,66 volt	$Sn^{2+} + 2e \rightarrow Sn$	Eo = -0,13 volt

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 !

LIVEWORKSHEETS