DATA PENGAMATAN

Praktikum	Reaksi Kimia		Fenomena yang terjadi		Potensial sel
	Anoda	Katoda	Anoda	Katoda	
Praktikum 1 : penentuan E° Sel Cu-Zn					
Praktikum 2 : penentuan E° Sel Zn-Al					
Praktikum 3 : penentuan potensial Sel Cu-Ni					

Setelah melakukan praktikum secara virtual dan menuliskannya didalam data pengamatan jawablah beberapa pertanyaan pascapraktek berikut ini.

1. Dari praktikum 1 : penentuan E° Sel Cu-Zn, pada saat proses sel volta berlangsung mengapa elektroda Zn semakin mengecil sedangkan elektroda Cu membesar? Jelaskan alasannya!
   Jawaban:.....
   .....
   .....
2. Pada praktikum 1, elektroda Zn di pasang pada kabel kutub negatif (kabel hitam), sedangkan pada praktikum 2 : Penentuan E° sel Zn-Al, elektroda Zn di pasang pada kutub positif (kabel merah). Jelaskan mengapa elektroda Zn pada praktikum 2 di pasang pada kabel kutub positif (kabel merah) berbeda dengan praktikum 1!
   Jawaban:.....
   .....
   .....
3. Dari ketiga praktikum virtual yang sudah dilakukan jelaskan bagaimana prinsip kerja sel volta itu dapat terjadi sampai menghasilkan arus listrik!
   Jawaban:.....
   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS

TP 4 : Peserta didik dapat menjelaskan bagaimana reaksi redoks dalam sel volta dapat menghasilkan arus listrik

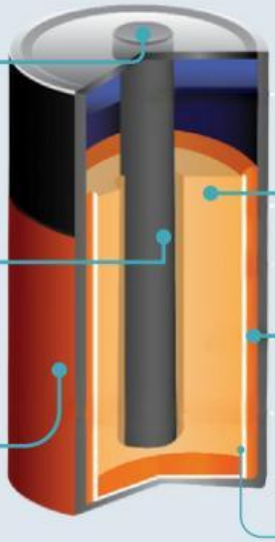
Baca pernyataan pada tabel di bawah ini dan Klik (tekan) pada kotak yang sesuai benar atau salah

Pernyataan	Benar	Salah
Sel volta mengubah energi kimia menjadi energi listrik		
Dalam sel volta, reaksi reduksi terjadi di Katoda sedangkan reaksi oksidasi terjadi di anoda		
Jembatan garam bertugas mengalirkan elektron dari anoda ke katoda.		
Dalam sel volta, elektron bergerak dari elektroda dengan potensial reduksi lebih kecil ke elektroda dengan potensial reduksi lebih besar.		
Dalam sel volta, elektron tidak dapat mengalir tanpa adanya jembatan garam karena diperlukan untuk menjaga netralitas muatan di kedua larutan.		

LIVEWORKSHEETS

TP 5 : Peserta didik dapat menjelaskan aplikasi sel volta yang banyak digunakan dalam kehidupan sehari-hari

Perhatikan gambar dibawah ini. Gambar ini menunjukkan tipe baterai primer, yaitu baterai kering (dry cell) berbasis zinc-carbon yang merupakan salah satu aplikasi sel volta dalam kehidupan sehari-hari. Isilah komponen-komponen dari bateri di bawah ini dengan mencocokan jawaban pada kolom dibawahnya, seret jawaban yang benar ke kolom komponen.



Pasta campuran
(Campuran Karbon dan MnO_2)

Tutup baja
(tutup terminal positif)

Batang karbon
(Katoda)

Lapisan Pemisah

LIVEWORKSHEETS

Wordsearch

B	E	L	E	K	T	R	O	D	A	D	O
A	V	S	G	M	K	A	T	O	D	A	K
T	Q	P	I	O	N	E	L	P	E	V	S
E	K	O	E	Q	A	W	S	R	L	U	I
R	S	N	L	A	N	O	D	A	E	Q	D
A	E	T	E	H	K	Z	R	P	K	I	A
I	L	A	K	H	D	P	Q	G	T	U	S
Q	V	N	T	W	S	W	U	R	R	D	I
T	O	B	R	P	K	F	W	O	O	L	H
N	L	D	O	I	C	X	Q	F	L	A	X
S	T	G	N	R	E	S	Q	Y	I	F	I
C	A	Z	X	T	F	F	Y	X	T	P	X

Clue :

Reaksi kimia yang melibatkan pelepasan elektron

Sel volta yang dapat diisi ulang

Bagian elektroda tempat terjadinya reduksi

Partikel bermuatan negatif yang mengalir dalam rangkaian listrik

Perangkat yang mengubah energi kimia menjadi energi listrik

Konduktor listrik yang digunakan untuk membuat kontak dengan non-metal bagian dari suatu sirkuit

Zat yang dapat menghantarkan listrik dalam bentuk ion

Atom atau molekul yang bermuatan listrik

Bagian elektroda tempat terjadinya oksidasi

Reaksi yang terjadi tanpa perlu energi tambahan

BEFORE

LIVEWORKSHEETS