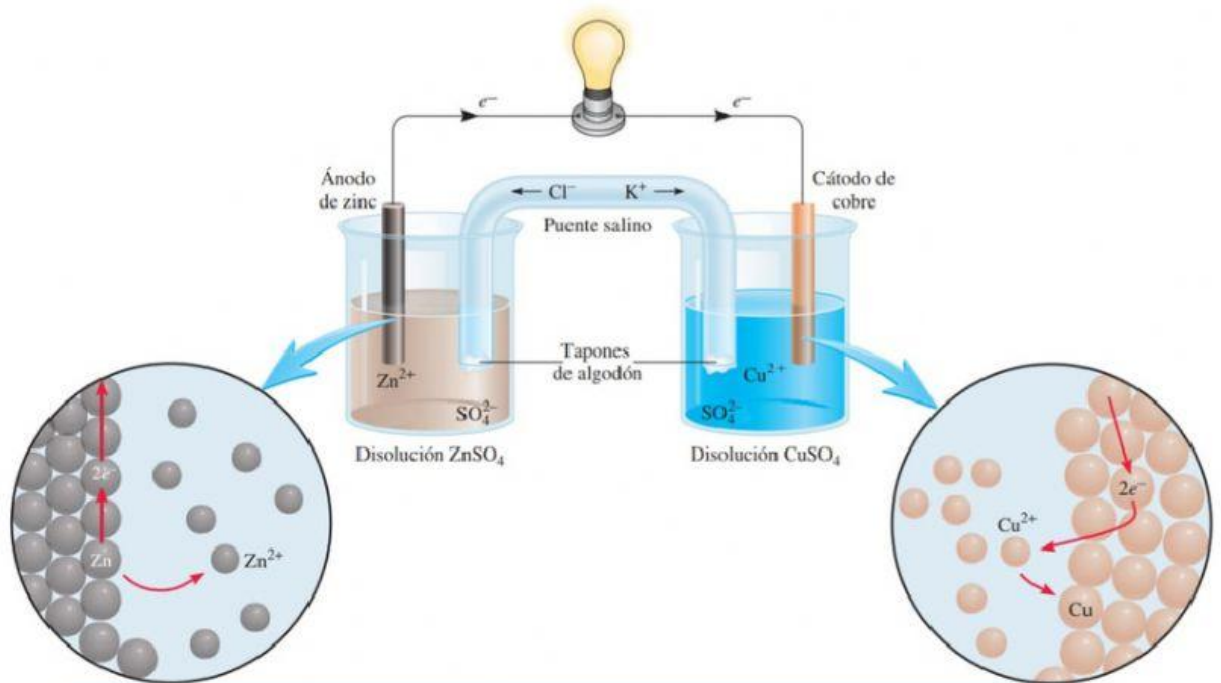




ELEKTRONIK LEMBAR KEGIATAN PESERTA DIDIK



SEL VOLTA

BERBASIS GUIDED DISCOVERY
LEARNING



Nama :

Kelas :

Untuk Kelas
XII
SMA/MA

Disusun Oleh :
Servi Farda Yola

Pembimbing :
Dr. Desy Kurniawaty S.Pd., M.Si





LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK KEGIATAN 3

3.4.3 Menjelaskan kegunaan sel volta serta penerapan sel volta dalam kehidupan sehari-hari



MOTIVASI DAN PRESENTASI MASALAH



b) Baterai



a) Aki



Tahukah Ananda!

Gambar diatas merupakan contoh sel volta dalam kehidupan sehari-hari. Pada sel volta terjadi reaksi redoks spontan yang akan menghasilkan energy listrik tanpa dihubungkan dengan saklar listrik.





Setelah Ananda amati gambar diatas, tontonlah video pembuatan aki dan baterai berikut ini!

Setelah Ananda menonton video tersebut, buatlah hipotesis yang Ananda dapatkan!

1. Sel primer adalah
.....
.....
2. Sel sekunder adalah
.....
.....





PENGUMPULAN DATA



Kumpulkanlah informasi mengenai materi ini dari literatur, bahan ajar, maupun internet!

1. Apa yang dimaksud dengan sel primer?

.....
.....

2. Apa yang dimaksud dengan sel sekunder?

.....
.....

3. Sebutkanlah contoh-contoh dari sel primer!

.....
.....

4. Sebutkanlah contoh-contoh dari sel sekunder!

.....
.....

5. Bagaimana penerapan sel primer dalam kehidupan sehari-hari?

.....
.....

6. Bagaimana penerapan sel sekunder dalam kehidupan sehari-hari?

.....
.....

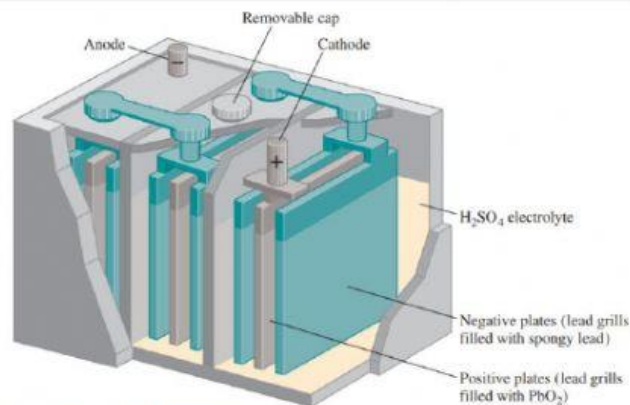




PENGOLAHAN DATA

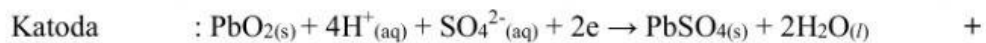
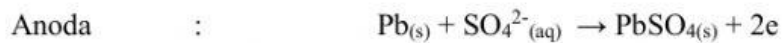
1. Berdasarkan gambar dan video diatas, maka diperolehlah komponen yang ada dalam aki dan baterai seperti gambar berikut ini

a.



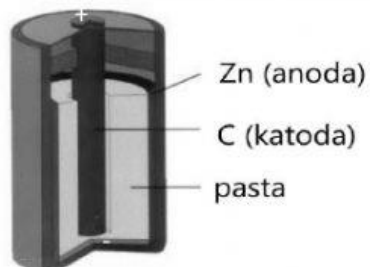
Sumber: Chang, R (2011)

Maka dapat dituliskan persamaan reaksinya sebagai berikut!



Reaksi sel :

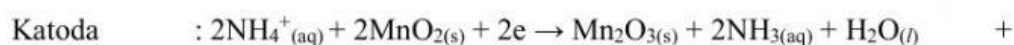
b.







Maka dapat dituliskan persamaan reaksinya sebagai berikut!



Reaksi sel :

2. Diatas telah dibahas contoh sel volta dalam kehidupan sehari-hari, contoh sel volta dapat berupa 2 jenis sel disebut sel Dan sel

3. Sel yang telah digunakan tetapi tidak bisa digunakan kembali disebut sel sedangkan sel yang telah digunakan akan tetapi bisa digunakan kembali disebut sel

4. Seperti penjelasan diatas sel aki termasuk contoh sel Sedangkan baterai (sel kering atau sel alkalin) termasuk sel



**PEMBUKTIAN (VERIFICATION)**

Presentasikanlah
hasil LKPD dalam
forum diskusi!

**PENUTUP (CLOSURE)**

Simpulkanlah pembelajaran hari ini!



1.
.....
.....
2.
.....
.....
.....
3.
.....



DAFTAR PUSTAKA

Chang, R. dan Overby, J. 2011. *General Chemistry The Essential Concepts 6th Edition*. New York: The Mc Graw Hill Companies.

McMurry, J. E. *et al.* 2014. *Chemistry: Seventh Edition*. USA.

Petrucci, R. H., *et al.* 2011. *General Chemistry Principles and Modern Application 10th Edition*. Toronto: Pearson Canada.

