

MATERI POKOK:
" SEL VOLTA "



Kelompok :

Kelas :

Sekolah :

XII

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK:
SEL VOLTA



KOMPETENSI DASAR

3.4 Menganalisis proses yang terjadi dalam sel volta dan menjelaskan kegunaannya

INDIKATOR PENCAPAIAN KOMPETENSI

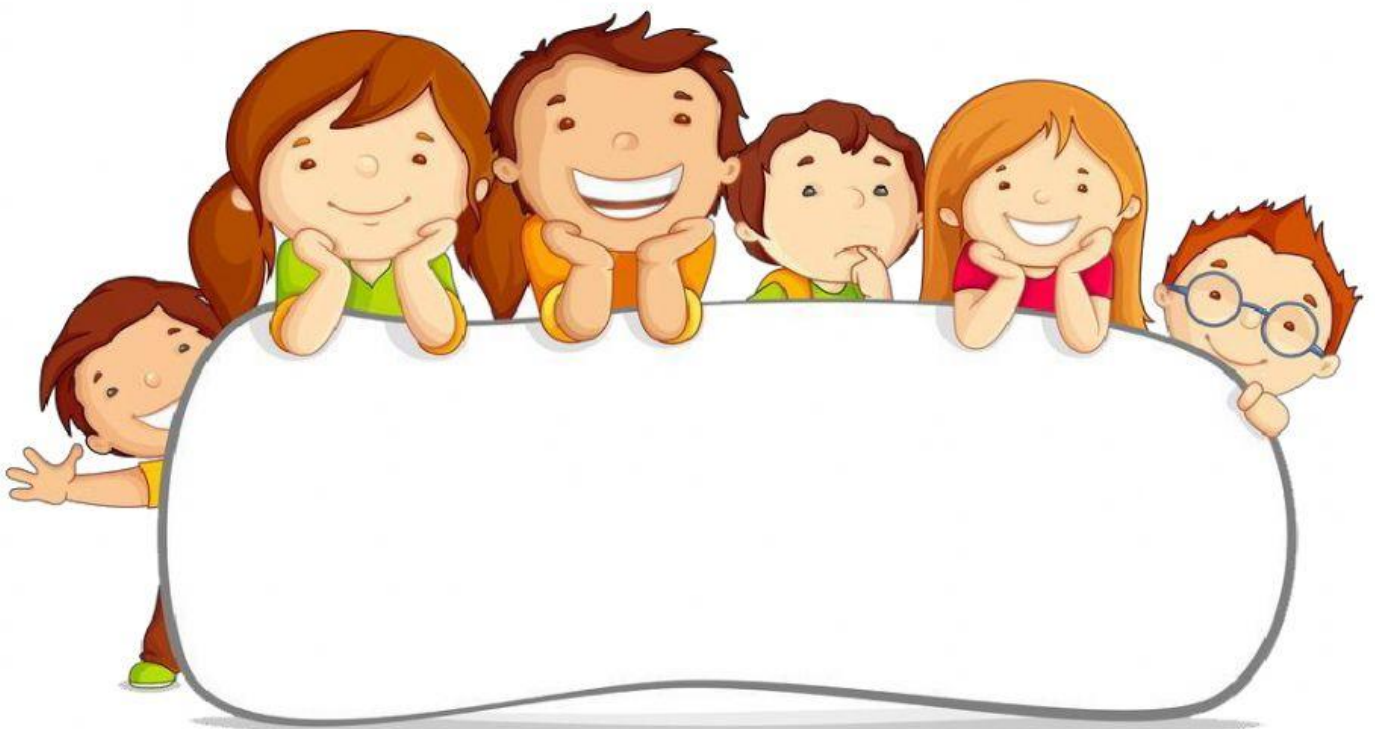
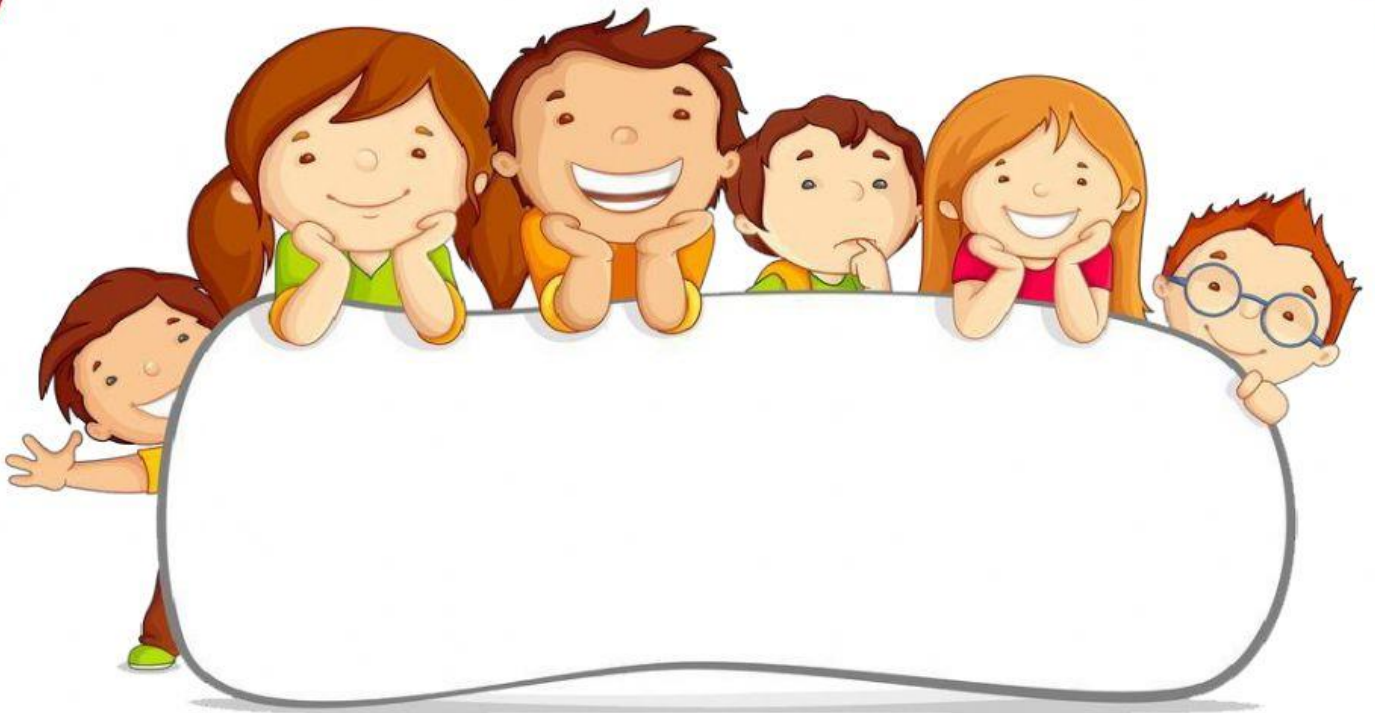
- 3.4.1 Menganalisis proses yang terjadi pada sel volta dalam kehidupan sehari-hari.
- 3.4.2 Mengidentifikasi kegunaan sel volta dalam kehidupan sehari-hari.

PETUNJUK MENGUNAKAN LKPD



1. Berdoalah sebelum belajar!
2. Setiap Peserta Didik harus menonton video dalam LKPD ini dengan seksama dan mengerjakan pertanyaan-pertanyaan yang terkait sesuai dengan instruksi yang diberikan oleh guru.
3. Pergunakanlah buku ataupun internet untuk menjawab pertanyaan yang ada pada LKPD
4. Diskusi dengan kelompok
5. Apabila terdapat hal yang tidak dimengerti atau sulit dipahami, mintalah bantuan kepada guru untuk menjelaskannya.

PERHATIKAN VIDEO DIBAWAH INI!



Rangkaian sel elektrokimia pertamakali dipelajari oleh LUIGI GALVANI (1780) dan ALESSANDRO VOLTA (1800). Sehingga disebut sel galvani atau sel volta

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK:
SEL VOLTA

JAWABLAH PERTANYAAN DI BAWAH INI!

1

Berdasarkan video di atas tuliskan reaksi yang terjadi pada baterai!

Anoda :

Katoda :

reaksi total :

2

Berdasarkan video di atas tuliskan reaksi yang terjadi pada aki!

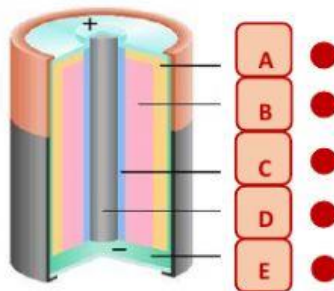
Anoda :

Katoda :

reaksi total :

3

Buatlah garis ke jawaban yang benar pada bagian-bagian baterai di bawah ini!



- BATANG KARBON (KATODA)
- ANODA SENG (Zn)
- PASTA ELEKTROLIT
- LAPISAN MnO_2
- KERTAS PEMBUNGKUS

4

Apa saja komponen pada aki?

.....

5

Reaksi kimia di dalam baterai melepaskan pada bagian
dan mengalir menuju

6

Apakah perbedaan sel primer dan sel sekunder? Jelaskan!

.....

~ SELAMAT MENGERJAKAN ~

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK:
SEL VOLTA