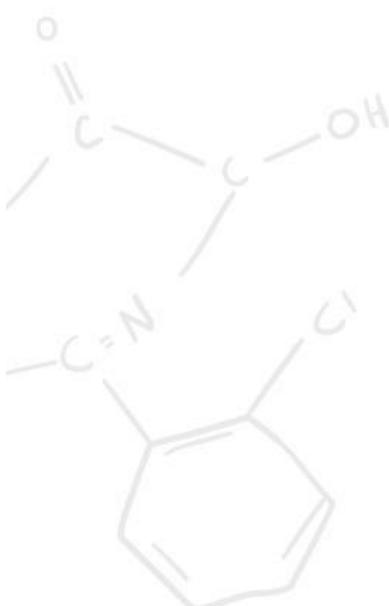
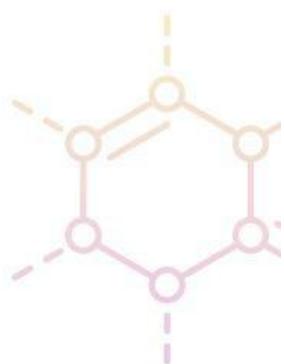
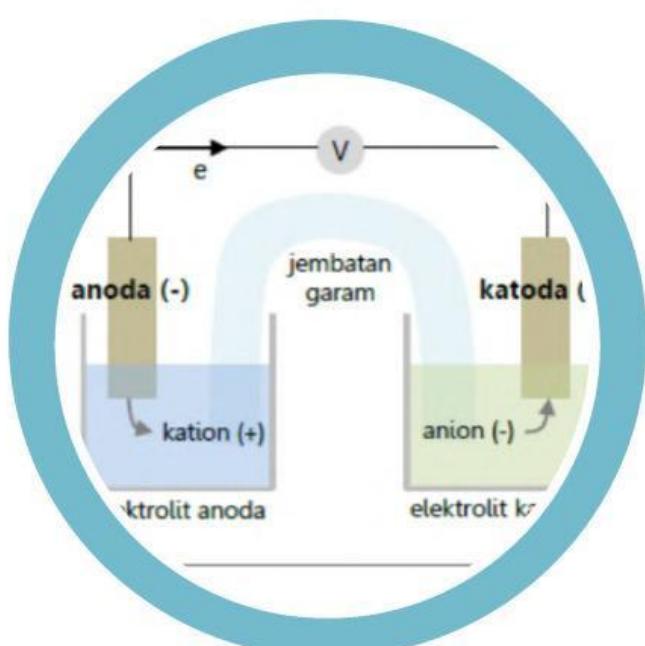




# LKPD SEL VOLTA

**EKSPOSITORI PENDEKATAN SCIENCE**

Pertemuan 1: Konsep Sel Volta



Disusun Oleh:

Khairunnisa

Dosen Pembimbing:

Dr. H. Rusmansyah, M.Pd.

**KELAS XII  
SMA/MA**

**LIVEWORKSHEETS**

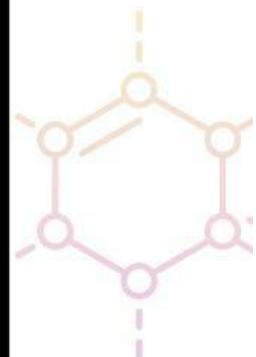
**Nama Kelompok:**

**Nama:**

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.

**Kelas:**

**Hari/Tanggal:**



## **Capaian Pembelajaran**

Pada akhir Fase F, peserta didik memiliki kemampuan untuk memahami perhitungan kimia, sifat, struktur dan interaksi partikel dalam membentuk berbagai senyawa termasuk pengolahan dan penerapannya dalam keseharian; memahami konsep laju reaksi dan kesetimbangan reaksi kimia; memahami konsep larutan dalam keseharian; memahami konsep termokimia dan **elektrokimia**; serta memahami kimia organik termasuk penerapannya dalam keseharian. Konsep-konsep tersebut memungkinkan peserta didik menerapkan dan mengembangkan keterampilan inkuiiri sains mereka.

## Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik diharapkan mampu menentukan rangkaian sel volta
2. Peserta didik diharapkan mampu menganalisis prinsip kerja sel volta
3. Peserta didik diharapkan mampu menentukan notasi sel pada sel volta
4. Peserta didik diharapkan dapat menganalisis potensial sel pada sel volta

## PETUNJUK PENGGUNAN LKPD

- Pelajari LKPD yang telah disediakan dengan baik.
- Pada kegiatan **Persiapan** kamu diminta untuk menyiapkan terlebih dahulu.
- Pada kegiatan **Penyajian** kamu diminta melakukan identifikasi masalah berdasarkan penjelasan yang telah dijelaskan oleh guru.
- Pada kegiatan **Korelasi** kamu diminta berdiskusi dan menggali informasi untuk dapat menyelesaikan permasalahan.
- Pada kegiatan **Pengaplikasian** kamu diminta mempersentasikan hasil pembelajaran.
- Pada kegiatan **Menyimpulkan** kamu melakukan penarikan kesimpulan dibantu guru.

# KORELASI

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut ini:

1. Jelaskan pengertian sel volta serta berikan contoh sel volta dalam kehidupan sehari-hari!
  2. Jelaskan rangkaian sel volta serta fungsinya! dan jelaskan prinsip kerja sel volta

3. Sel volta memiliki jembatan garam, anode, dan katode pada reaksinya, berikan contoh jembatan garam dan reaksi pada anoda dan katoda!

4. Diketahui potensial elektrode besi dan perak sebagai berikut:



Tulislah notasi sel volta yang disusun dari kedua elektrode tersebut dan tentukan potensial standar sel tersebut!

## Yuk Presentasi

### KESIMPULAN

Kesimpulan yang dapat diambil dari pembelajaran hari ini yaitu: