

# LKPD

# SEL VOLTA

## KIMIA XII

## Materi : Sel Volta

### Tujuan Praktikum:

Peserta didik mampu membuat rangkaian sel volta dan menentukan potensial sel melalui praktikum dengan teliti

### Petunjuk:

1. isilah identitas pada kotak yang sudah disediakan
2. bacalah langkah kerja praktikum dengan teliti dan kerjakan praktikum sesuai langkah tersebut
3. jawablah semua pertanyaan yang diberikan

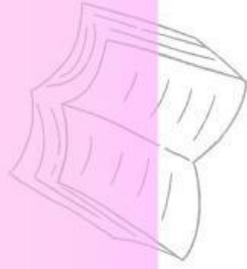
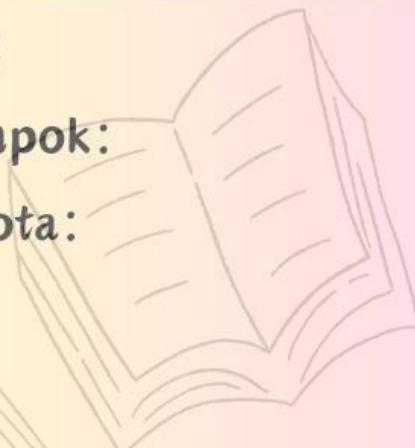
Alat	Bahan
Voltmeter	Buah 3 Jenis
Logam Cu, Zn, Al, Pb	Kabel
Kater	ZnSO <sub>4</sub> 1 M
Gelas Kimia	CuSO <sub>4</sub> 1 M
Tabung U	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> 1 M
	PbSO <sub>4</sub> 1 M



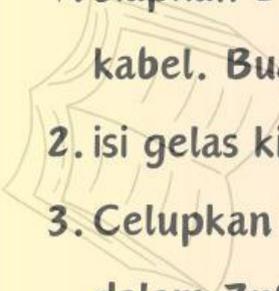
Kelas:

Kelompok:

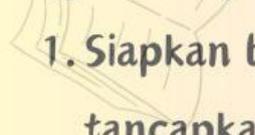
Anggota:



### Langkah Kerja I:

1. Siapkan 2 gelas kimia, jembatan garam, voltmeter dan kabel. Buat rangkaian sel volta
  2. isi gelas kimia dengan larutan  $ZnSO_4$  dan  $CuSO_4$
  3. Celupkan logam Cu ke dalam  $CuSO_4$  dan logam Zn ke dalam  $ZnSO_4$ . Catat voltase nya
  4. Ulangi untuk Al dengan Cu
  5. Ulangi untuk Zn dengan Pb
- 
- 
- 

### Langkah Kerja II:

1. Siapkan buah yang akan digunakan untuk membuat baterai, tancapkan 2 jenis logam pada sisi yang berbeda (Cu dan Zn, Al dan Cu, Zn dan Pb)
  2. Ukur tegangan yang dihasilkan pada voltmeter
- 



# Pertanyaan

Tentukan katoda (reduksi) dan anoda (oksidasi) dari pasangan logam berikut!

Logam	Katoda	Anoda
Zn dan Cu		
Al dan Cu		
Zn dan Pb		

Berapa tegangan yang dihasilkan pada percobaan 1?

Zn dan Cu	Al dan Cu	Zn dan Pb

Tuliskan tegangan yang dihasilkan pada setiap buah yang sudah ditancapkan logam!

Buah	Zn dan Cu	Al dan Cu	Zn dan Pb

Jenis buah apa yang dapat digunakan dalam praktikum sel volta?



Hitung tegangan ketiga pasangan logam berdasarkan data tabel potensial reduksi standar!

Tuliskan notasi sel dari 3 pasangan logam yang sudah diuji!

## Kesimpulan