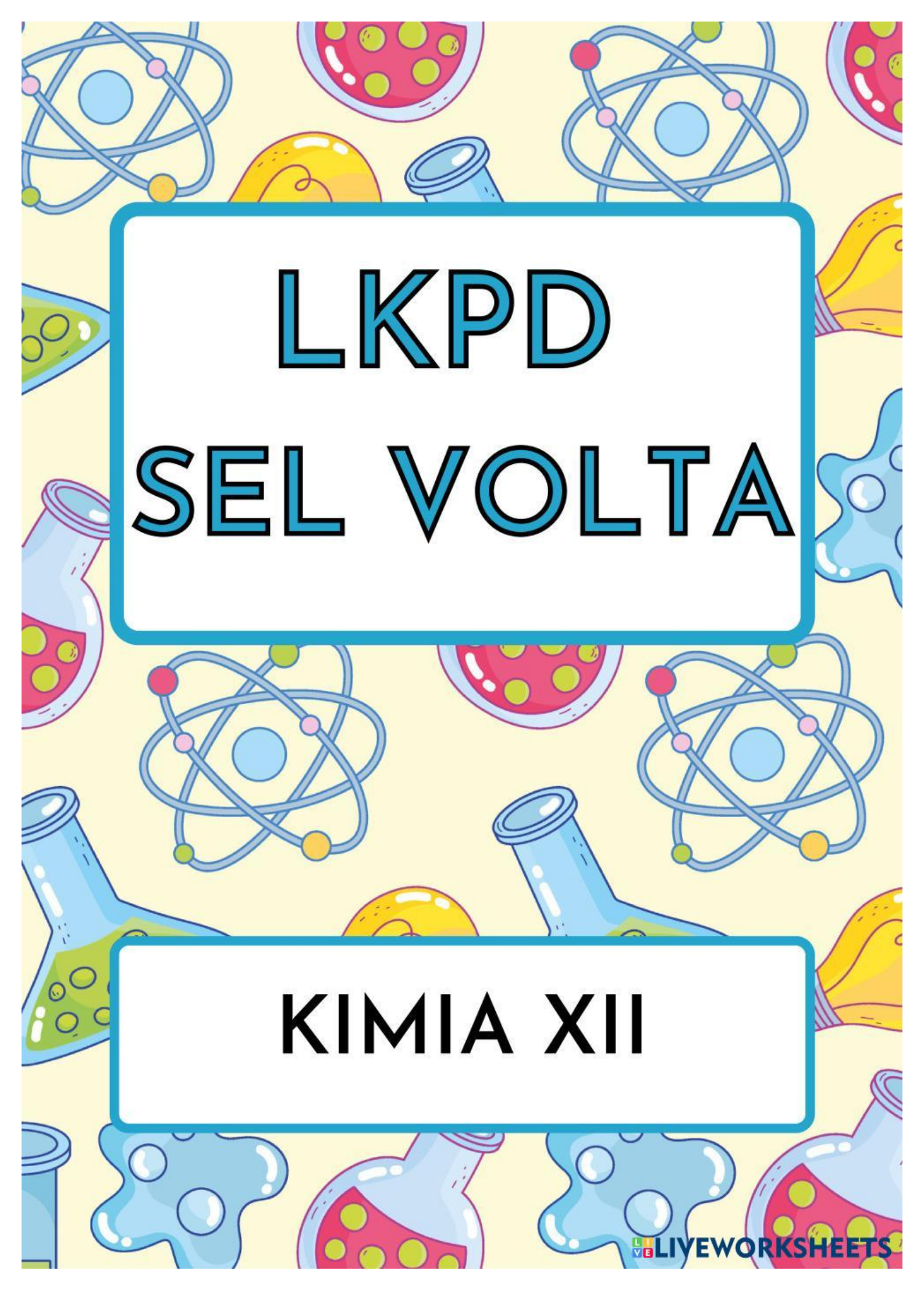




# LKPD SEL VOLTA

## 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:

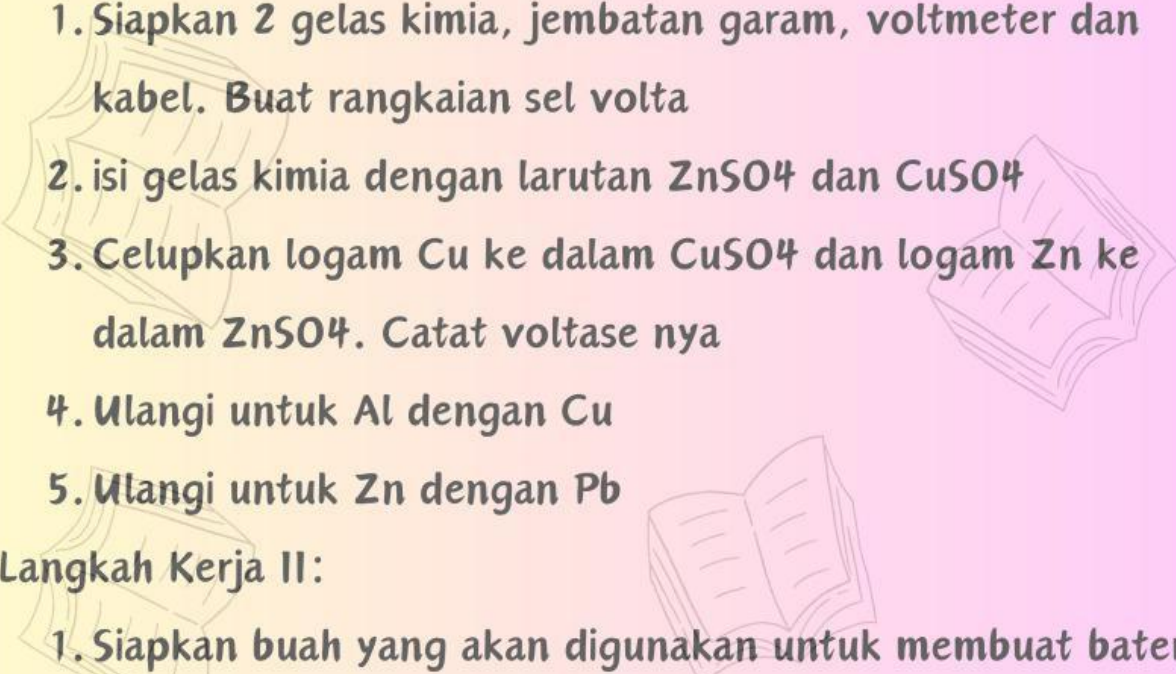
Anggota:



#### Langkah Kerja I:

1. Siapkan 2 gelas kimia, jembatan garam, voltmeter dan kabel. Buat rangkaian sel volta
2. isi gelas kimia dengan larutan  $\text{ZnSO}_4$  dan  $\text{CuSO}_4$
3. Celupkan logam Cu ke dalam  $\text{CuSO}_4$  dan logam Zn ke dalam  $\text{ZnSO}_4$ . 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