LKPD
SEL VOLTA

KIMIA XII

LIVEWORKSHEETS

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	$ZnSO_4$ 1 M
Gelas Kimia	$CuSO_4$ 1 M
Tabung U	$Al_2(SO_4)_3$ 1 M
	$PbSO_4$ 1 M

LIVEWORKSHEETS

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 Pb
5. Ulangi untuk Al dengan Cu

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 Pb, Al dan Cu)
2. ukur tegangan yang dihasilkan pada voltmeter

LIVEWORKSHEETS

Pertanyaan

Jenis buah apa yang dapat digunakan dalam praktikum sel volta?

Berapa tegangan yang dihasilkan dari rangkaian sel volta I?

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

Hitung tegangan berdasarkan data tabel potensial reduksi standar!

LIVEWORKSHEETS

Tuliskan notasi sel dari 3 pasangan logam yang sudah diuji!

Kesimpulan

LIVEWORKSHEETS