

# LAMPIRAN

Surya Ninggi, S.Pd., M.Pd./ SMAN 1 Bone



**Lembar Kerja  
Pembelajaran Murid  
(LKPM)**

**01**

**03 Glosarium**

**02**

**Bahan Bacaan Guru  
dan Murid**

**04 Daftar Pustaka**



**SEL ELEKTROLISIS**

# **LEMBAR KERJA PEMBELAJARAN MURID SEL ELEKTROLISIS**



Surya Ningsi, S.Pd., M.Pd./ SMAN 1 Bone

# Petunjuk:

1. Tulislah nama semua anggota kelompok Anda sesuai kelompok masing-masing.
  2. Diskusikan bersama teman kelompok Anda untuk menjawab pertanyaan di bawah ini.
  3. Tuliskan jawaban kelompok Anda pada lembar yang telah disediakan.

# Pertanyaan

1. Mengapa logam-logam alkali dan alkali tanah tidak dapat dibuat dengan elektrolisis larutan garam kloridanya? Jelaskan!
  2. Tuliskan reaksi elektrolisis larutan  $\text{NiSO}_4$  dengan menggunakan elektroda karbon!
  3. Tuliskan reaksi elektrolisis larutan  $\text{AgNO}_3$  dengan menggunakan elektroda tembaga!



# Jawaban

- This image shows a worksheet designed for handwriting practice, specifically for the numbers 1, 2, and 3. Each number is accompanied by a series of small black dots that follow its outline, intended for children to trace over. The numbers are arranged vertically on the left side of the page. The background is white, and there is a decorative blue border around the perimeter. The overall layout is clean and focused on the tracing task.

# Kelompok; Anggota:

1. 2. 3. 4. 5. 6.



# HAND OUT PRAKTIKUM

Surya Ningsi, S.Pd., M.Pd./ SMAN 1 Bone



## SEL ELEKTROLISIS

### A. Tujuan Percobaan

Melalui eksperimen, peserta didik dapat memahami proses elektrolisis.



### B. Alat dan Bahan

#### 1. Alat yang digunakan

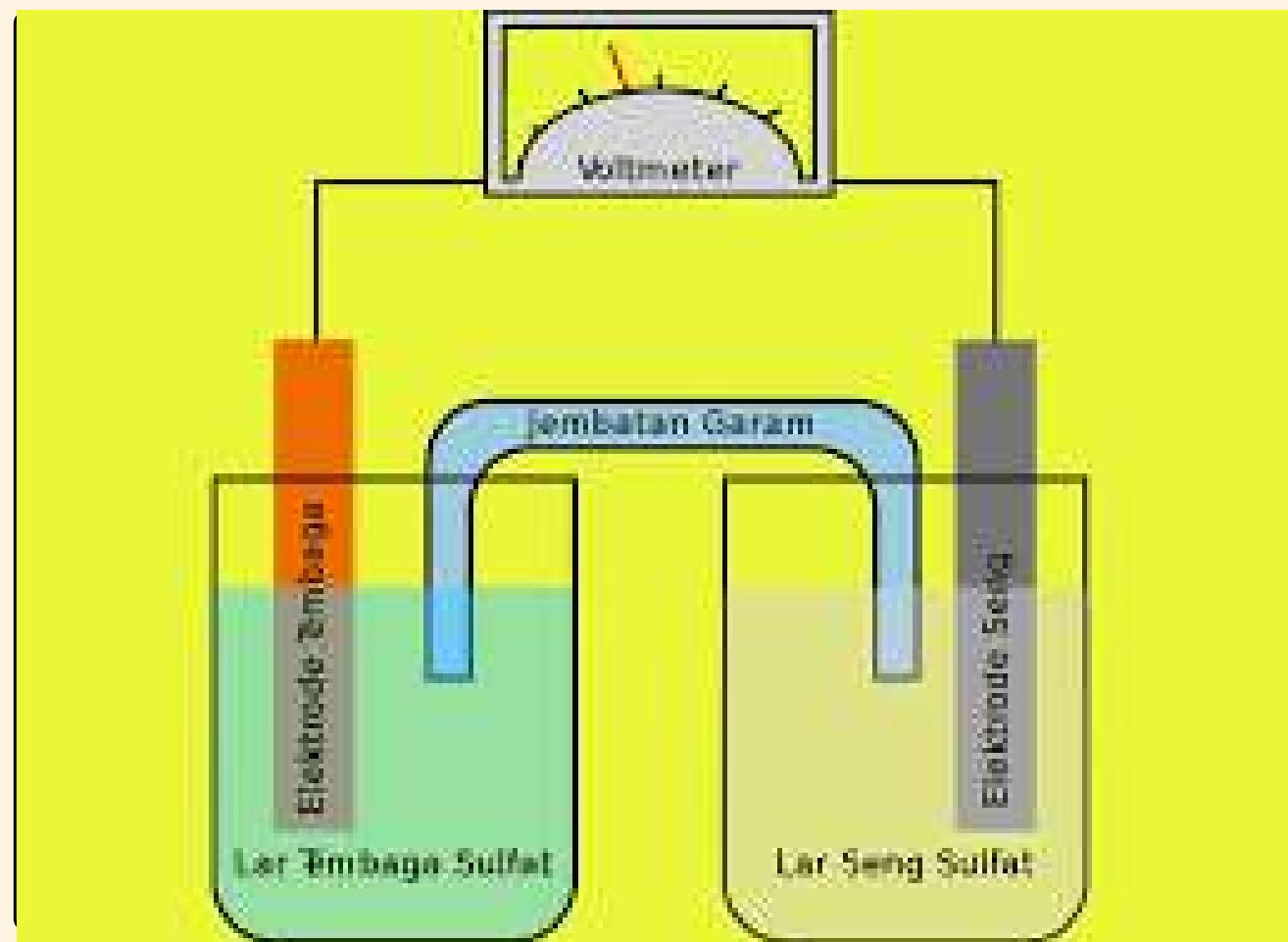
- a. Pipa U
- b. Batu baterai
- c. Elektroda karbon
- d. Penjepit
- e. Kabel

#### 2. Bahan yang digunakan

- a. Larutan amilum
- b. Fenolftalein
- c. Larutan KI
- d. Larutan NaCl

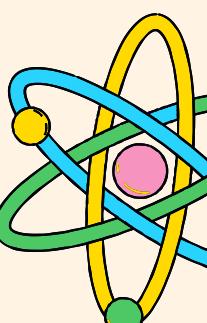
### C. Langkah Kerja

1. Masukkan larutan KI ke dalam pipa U!
2. Pasang elektroda karbon sehingga tercelup dalam larutan!
3. Tambahkan 2 tetes fenolftalein dan 2 tetes larutan amilum ke dalam larutan pada pipa U!
4. Hubungkan elektroda dengan batu baterai, amati perubahan yang terjadi!
5. Ulangi langkah 1 sampai dengan 4 dengan mengganti larutan KI dengan larutan NaCl!



### D. Pertanyaan

1. Peristiwa apakah yang terjadi di anoda dan katoda?
2. Tuliskan persamaan reaksi pada anoda dan katoda tiap percobaan yang Anda lakukan!



### E. Jawaban Pertanyaan

- 1.....
- 2.....

### F. Kesimpulan

Berdasarkan data pengamatan di atas, dapat disimpulkan .....

