

# E-LKPD

## LARUTAN ELEKTROLIT & NON-ELEKTROLIT



DISUSUN OLEH : AZZUHDA HAFIDZAH I.W

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD) LARUTAN ELEKTROLIT & NON-ELEKTROLIT

Nama Siswa :

Kelas :

Hari/Tanggal :

## Tujuan Pembelajaran

1. Memahami perbedaan antara larutan elektrolit dan non-elektrolit
  2. Mengidentifikasi contoh-contoh larutan elektrolit dan non-elektrolit
  3. Melakukan percobaan sederhana untuk menguji konduktivitas listrik dari larutan.
- 

## A. Pengantar

Larutan dapat dibedakan menjadi dua jenis, yaitu larutan elektrolit dan non-elektrolit. Mari kita eksplorasi lebih dalam mengenai kedua jenis larutan ini.

## B. Tugas 1 : Pengamatan

1. Perhatikan contoh larutan berikut ini :
  - a. Garam dapur ( $\text{NaCl}$ )
  - b. Gula (Sukrosa)
  - c. Asam Asetat ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ )
  - d. Air Murni
  - e. Kalium Klorida ( $\text{KCl}$ )



# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD) LARUTAN ELEKTROLIT & NON-ELEKTROLIT

2. Catat dalam tabel berikut apakah larutan tersebut merupakan larutan elektrolit atau non-elektrolit :

| Contoh Larutan                                                                                                                                                                                   | Jenis Larutan |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------|
| <ul style="list-style-type: none"><li>• Garam dapur (NaCl).</li><li>• Gula (Sukrosa).</li><li>• Asam Asetat (CH<sub>3</sub>COOH).</li><li>• Air Murni.</li><li>• Kalium Klorida (KCl).</li></ul> |               |

3. Sebutkan 3 contoh larutan elektrolit dan non-elektrolit yang kamu temui dalam kehidupan sehari-hari!

---

---

---



# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

## LARUTAN ELEKTROLIT & NON-ELEKTROLIT

### C. Tugas 2 : Percobaan Konduktivitas

#### Alat dan Bahan

- Gelas beaker 100 ml
- Larutan NaCl 1M
- Larutan gula 1M
- Air murni (akuades)
- Multimeter atau lampu LED
- Baterai
- Sendok

#### Langkah-Langkah Percobaan

1. Siapkan 3 gelas beaker yang masing-masing diisi dengan larutan NaCl, larutan gula, dan air murni.
2. Hubungkan multimeter atau lampu LED ke dalam larutan pada masing-masing gelas.
3. Amati dan catat hasil pengukuran konduktivitas pada tabel dibawah ini :

| Jenis Larutan         | Hasil (Konduktivitas) |
|-----------------------|-----------------------|
| Larutan garam (NaCl). |                       |
| Larutan Gula.         |                       |
| Air Murni (Akuades).  |                       |



# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD) LARUTAN ELEKTROLIT & NON-ELEKTROLIT

## D. Analisis Hasil

1. Apa yang kamu amati tentang larutan yang menghantarkan arus listrik?

---

---

2. Apa perbedaan antara larutan elektrolit dan non-elektrolit berdasarkan hasil percobaan?

---

---

3. Sebutkan alasan mengapa larutan NaCl dapat menghantarkan arus listrik!

---

---

4. Mengapa larutan gula tidak dapat menghantarkan arus listrik?

---

---

## E. Kesimpulan

Setelah melakukan percobaan ini, apa kesimpulan yang dapat kamu tarik mengenai larutan elektrolit dan non-elektrolit?

---

---

