

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 (NaCl)
 - b. Gula (Sukrosa)
 - c. Asam Asetat (CH_3COOH)
 - d. Air Murni
 - e. Kalium Klorida (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
• Garam dapur (NaCl). • Gula (Sukrosa). • Asam Asetat (CH₃COOH). • Air Murni. • Kalium Klorida (KCl).	

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?

