E-LKPD

LARUTAN ELEKTROLIT & NON-ELEKTROLIT



DISUSUN OLEH : AZZUHDA HAFIDZAH I.W

LIVEWORKSHEETS

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 sedarhana untuk menguji konduktifitas listrik dari larutan.

A. Pengantar

Larutan dapat dibedakan menjadi dua jenis, yaitu larutan elektrolit dan non-elektrplit. 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 (CH3COOH)
   d. Air Murni
   e. Kalium Klorida (KCl)



LIVEWORKSHEETS

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!



LIVEWORKSHEETS

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).	



LIVEWORKSHEETS

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 mom-elektrolit berdasarkan hasil percobaan?

_____

_____

3.Sebutkan alasa mengapa larutan NaCl dapat menghantarkan arus lsitrik!

_____

_____

4.Mengapa larutan gula tidak dapat menghantarkan arus listrik?

_____

_____

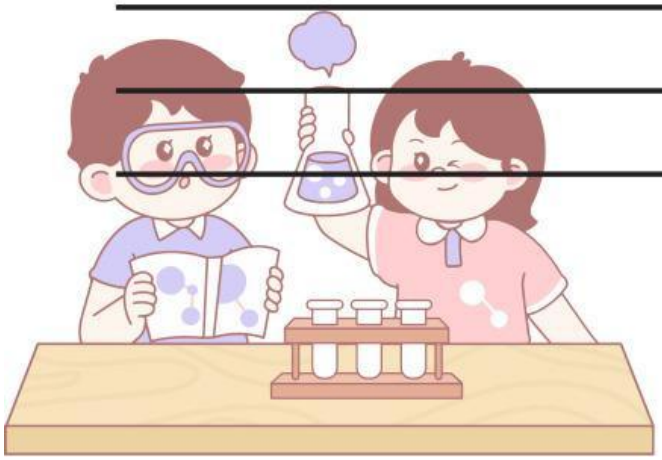
E. Kesimpulan

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

_____

_____

_____



LIVEWORKSHEETS