LKPD

NAMA: .....
.....
.....

KELAS : .....

LARUTAN ELEKTROLIT DAN NON-ELEKTROLIT

Tujuan Pembelajaran:

Peserta didik mampu menganalisis perbedaan larutan elektrolit kuat, elektrolit lemah, dan non-elektrolit berdasarkan daya hantar listrik melalui kegiatan eksplorasi simulasi PhET, serta menjelaskan hubungan antara keberadaan ion dalam larutan dengan kemampuan larutan menghantarkan listrik secara ilmiah.

Pernahkah kamu melihat percobaan sederhana menggunakan dua gelas berisi air?

Pada gelas pertama ditambahkan garam dapur (NaCl), dan pada gelas kedua ditambahkan gula pasir ($C_6H_{12}O_6$).

Setelah kedua gelas dihubungkan ke rangkaian listrik sederhana, ternyata lampu hanya menyala pada larutan garam, sedangkan pada larutan gula lampu tidak menyala.

Mengapa hal ini bisa terjadi? Apa perbedaan antara kedua larutan tersebut?

Untuk membuktikan dugaanmu, amati simulasi PhET "Conductivity" berikut ini:

Uji beberapa larutan yang tersedia (Salt, Sugar, Weak Acid, dan Water) lalu catat pengamatanmu dalam tabel.

LIVEWORKSHEETS

LKPD

Rancanganlah hipotesismu

Tabel Pengamatan

Zat	Nyala Lampu	Ada Ion Bergerak?	Jenis Larutan
Salt (NaCl)			
Sugar ($C_6H_{12}O_6$)			
Weak Acid			
Water			

LIVEWORKSHEETS

LKPD

Kesimpulan

LIVEWORKSHEETS