

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Larutan Elektrolit Dan Nonelektrolit



X

**UNTUK SMK
SEMESTER GENAP**

Penyusun : Istiqomah Nurrobiatun Nufus, S.Pd.

LIVEWORKSHEETS

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

LKPD menggunakan Model *Discovery Learning* pada Materi Larutan Elektrolit Dan Nonelektrolit Kelas X

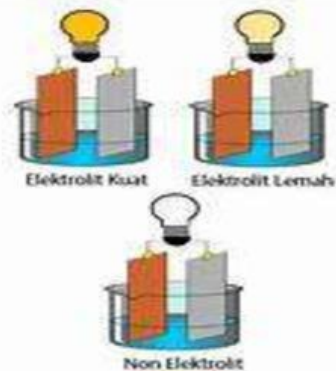
KIMIA
UNTUK SMK

KEGIATAN 1

Nama Kelompok :

Anggota Kelompok :

Kelas :



Gambar: Sifat Larutan Berdasarkan Daya Hantar Listrik

A. Kompetensi Dasar

3.8. Menganalisis sifat larutan berdasarkan daya hantar listrik

B. Indikator Pencapaian Kompetensi

3.8.1. Peserta didik dapat menganalisis sifat larutan elektrolit dan elektrolit dengan tepat

C. Petunjuk Belajar

1. Lengkapilah identitas pada halaman awal
2. Lakukanlah pengamatan berdasarkan sumber belajar yang sudah diberikan pada masing-masing kelompok
3. Diskusikan pertanyaan-pertanyaan yang tersedia bersama kelompok
4. Tuangkan hasil diskusi pada lembar jawaban yang sudah diberikan
5. Persentasikan hasil diskusi bersama kelompok
6. Berikan tanggapan kelompok yang sedang presentasi
7. Setelah selesai mengerjakan penugasan E-LKPD, klik **Finish** pada bagian akhir > Grade/level "10" > School subject "Kimia" > Send.



Stimulation

Yuk simak video informasi berikut!

Percobaan Uji Larutan Elektrolit dan Nonelektrolit



Pengolahan Data (Data Procecing)

Setelah memutar video diatas, analisislah apa saja larutan yang diuji dan bagaimana daya hantar listriknya. Tuangkan hasil analisis kelompokmu kedalam tabel berikut!

Tabel 1. Hasil Pengamatan Uji Larutan Elektrolit dan Nonelektrolit

No	Larutan Yang Diuji	Pengamatan		Kesimpulan
		Nyala lampu	Gelembung gas	
1				
2				
3				
4				
5				

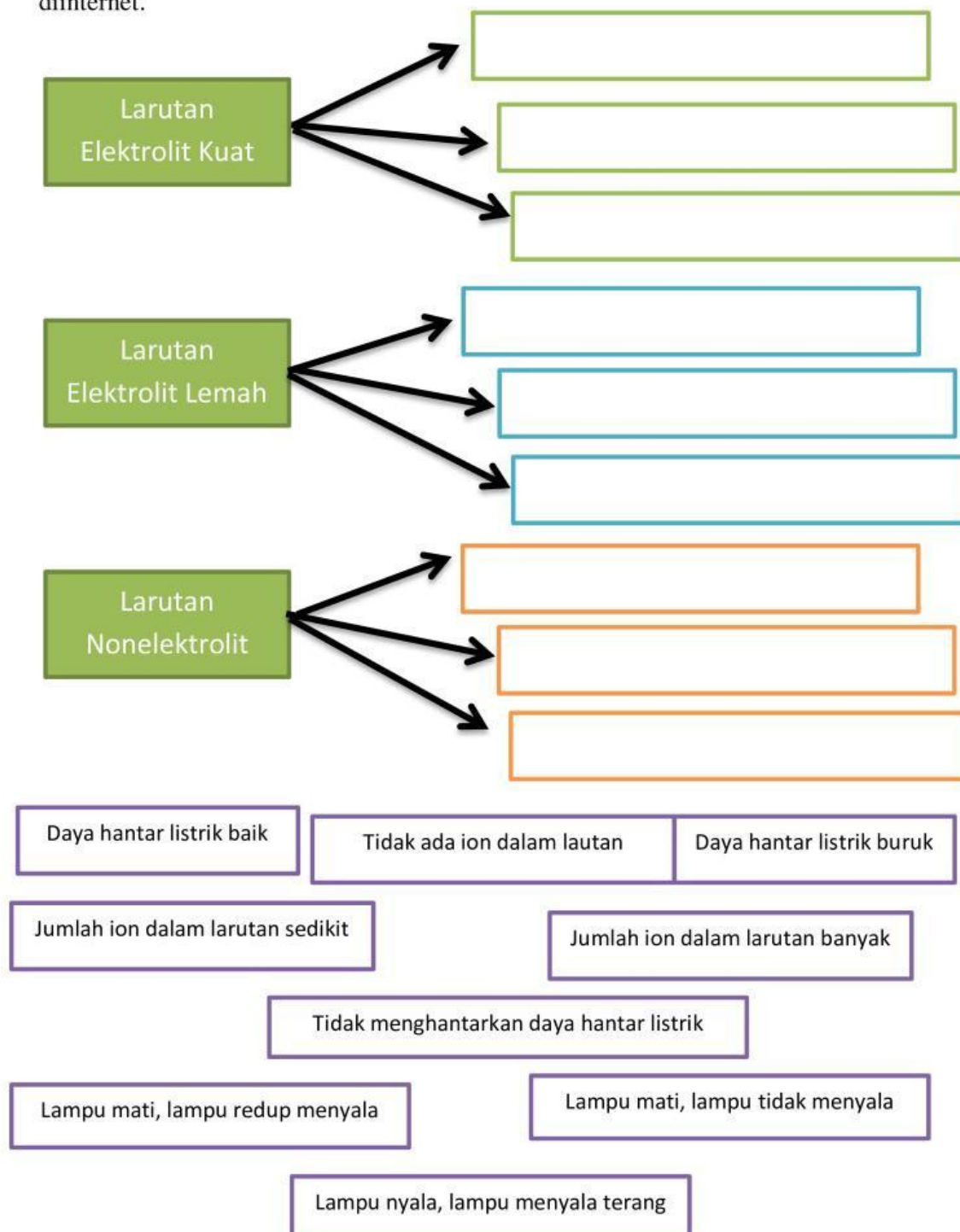


Pengumpulan Data (Data Collection)

Yuk Mengumpulkan Informasi!

1. Tentukan ciri-ciri larutan elektrolit kuat, elektrolit lemah dan non elektrolit berikut dengan cara mencocokkan sifat larutan dengan ciri-cirinya (drag and drop).

Note : Untuk mempermudah pengerjaan tugas silahkan buka buku catatan atau cari diinternet.





Pembuktian (Verification)

Setelah memutar video pada fase 1, lakukanlah pembuktian pada soal-soal dibawah ini dengan

1. Larutan apa saja yang menunjukkan gejala timbulnya nyala pada lampu?

2. Larutan apa saja yang menunjukkan gejala timbulnya gelumbung pada batang karbon?

3. Bagaimana cara yang tepat untuk menanggulangi Larutan apasaja yang tidak menunjukkan kedua gejala diatas?

4. Sebanyak 0,2 mol garan (NaCl) dilarutkan dalam 1 liter air. Jika 0,18 mol senyawa tersebut terionisasi, berapa persen drajat ionisasinya?

Jawab = _____ =



Menarik Kesimpulan (Generalization)

Setelah melalui serangkaian kegiatan diatas, apa yang dapat kamu simpukan dari hasil diskusi pada pembelajaran hari ini

