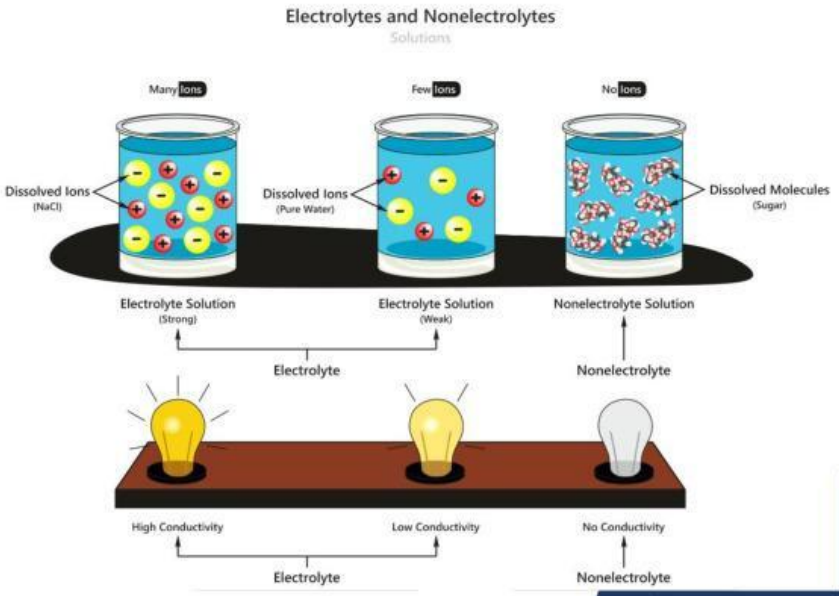
E-LKPD INTERAKTIF BERBASIS PENDEKATAN SAINTIFIK

MATERI KIMIA

"Larutan Elektrolit & Non Elektrolit"

UNTUK KELAS X MIPA SMA/MA SEDERAJAT



Nama :

Kelas :

No. Absen :

Pertemuan

1

PENYUSUN : MESI SEPTORA

LIVEWORKSHEETS

Tentang E-LKPD Interaktif Berbasis Pendekatan Saintifik

E-LKPD INTERAKTIF BERBASIS PENDEKATAN SAINTIFIK

Lembar Kerja Peserta Didik Elektronik (E-LKPD) Interaktif ini berbasis Pendekatan Saintifik, membahas materi tentang materi larutan elektrolit dan non elektrolit. E-LKPD ini berisi kegiatan-kegiatan saintifik yang dapat diterapkan dalam pembelajaran melalui proses 5M yaitu: Mengamati, Menanya, Mengumpulkan informasi, Mengasosiasi, dan Mengkomunikasikan sehingga dapat melatih kemandirian dan meningkatkan kemampuan berpikir peserta didik SMA Kelas XI.

Semoga bahan ajar E-LKPD ini dapat dimanfaatkan oleh guru dan peserta didik dalam proses pembelajaran di dalam maupun di luar kelas dan diharapkan dapat membantu peserta didik untuk memahami materi yang diajarkan lebih mendalam sehingga meraih prestasi belajar yang maksimal terutama pada pembelajaran kimia.

PRESENT BY:

MESI SEPTORA

STATE ISLAMIC SENIOR HIGH SCHOOL
TELUK KUANTAN

E-LKPD INTERAKTIF BERBASIS PENDEKATAN SAINTIFIK MATERI KIMIA
MAN 1 TELUK KUANTAN
2023

LIVEWORKSHEETS

PETUNJUK PENGGUNAAN E-LKPD

Petunjuk Penggunaan Bagi Guru

1. Masuk ke akun liveworksheets yang telah didaftarkan, kemudian pada deskripsi LKPD ini Klik ***"Custom Link"***.
2. Di halaman ***"Generate Custom Link",*** pada kolom tengah menu ***"Default action on click Finish"*** pilihlah opsi ***"Send answer to the teacher"***. Kemudian centang pada opsi ***"Send answer to my mailbox"***.
3. Setelah selesai, Klik ***"Copy Link"*** yang telah disediakan di bagian bawah, maka link LKPD ini dapat dibagikan kepada peserta didik untuk dikerjakan.
4. Hasil pengerjaan peserta didik dapat dilihat di ***"Notifications"*** Liveworksheets atau di kotak masuk email.

Cara Membuat Akun Liveworksheets **Click here!**

Petunjuk Penggunaan Bagi Peserta Didik

1. Amati gambar, wacana dan video yang terdapat di dalam E-LKPD ini, pahami materi yang disampaikan didalamnya.
2. Gunakan literatur atau sumber belajar lainnya yang berkaitan dengan materi.
3. Jawablah semua pertanyaan yang ada pada LKPD melaui *gadget* anda secara singkat, jelas, dan tepat.
4. Alokasi waktu pengerjaan E-LKPD adalah 50 menit.
5. Untuk mengirim jawaban pada LKPD, silahkan klik ***FINISH, email my answer to my teacher,*** masukkan ***enter your full name*** dengan "**Nama lengkap anda", group/level** diisi dengan **"Kelas XI MIA", school subject** diisi dengan **"Kimia",** serta masukkan email **mesiseptora@gmail.com** di kolom ***enter your teacher email.***

LIVEWORKSHEETS

Kompetensi Dasar

- Menganalisis sifat larutan berdasarkan daya hantar listriknya
- Membedakan daya hantar listrik berbagai larutan melalui perancangan dan pelaksanaan percobaan

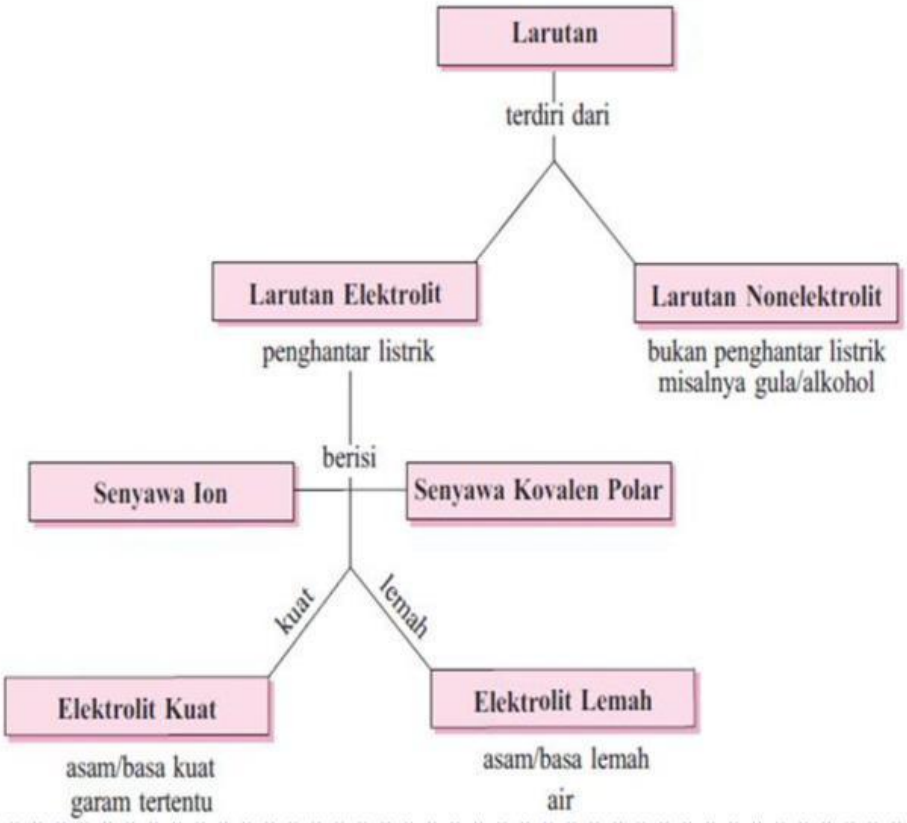
Indikator Pencapaian Kompetensi (IPK)

- Dapat membedakan larutan elektrolit kuan, lemah, dan non elektrolit
- Dapat menganalisis larutan termasuk elektrolit kuat, lemah, dan non elektrolit

Tujuan Pembelajaran

Melalui pembelajaran berbasis pendekatan saintifik menggunakan *Liveworksheets* peserta didik mampu Menganalisis sifat larutan berdasarkan daya hantar listriknya, membedakan daya hantar listrik berbagai larutan melalui perancangan dan pelaksanaan percobaan serta peserta didik diharapkan memiliki sikap disiplin dan kerjasama

PETA KONSEP



LIVEWORKSHEETS

Mari Mengamati !

Simaklah video berikut!

Click on video

Mari Menanya!

Berdasarkan video diatas, tulislah pertanyaan terkait mengapa larutan elektrolit terbagi atas golongan elektrolit kuat, lemah, dan non elektrolit?

LIVEWORKSHEETS

Mari Mengumpulkan Informasi !

Kumpulkan informasi dari buku, modul, literatur internet, dan pahami video berikut untuk menjawab pertanyaan yang telah kalian buat.

Click on video

LIVEWORKSHEETS

Mari Mengasosiasi !

Berdasarkan informasi yang telah kalian kumpulkan, diskusikan dan jawablah pertanyaan berikut dengan hati-hati!

1. Berdasarkan video yang telah ditonton, pasangkanlah reaksi-reaksi berikut dengan penjelasannya yang sesuai menggunakan garis!

NaOH	Elektrolit Lemah
HCl	Elektrolit Kuat
HF	Elektrolit Lemah
HBr	Non Elektrolit
CH_3COOH	Elektrolit Kuat
$C_6H_{12}O_6$	Elektrolit Kuat

2. Dari video yang telah ditonton, bagaimana keadaan mula-mula dan hasil reaksi dari besi dan karat besi? Manakah yang berperan sebagai reaktan dan produk dari reaksi tersebut?

CIRI-CIRI

	ELEKTROLIT KUAT	ELEKTROLIT LEMAH	NON ELEKTROLIT
Daya Hantar Listrik			
Uji Nyala Lampu			
Uji Gelembung Gas			
Ionisasi Dalam Air			
Derajat Ionisasi			
Ikatan Kimia			

LIVEWORKSHEETS

Mari Mengkomunikasikan !

Setelah melalui serangkaian di atas, apa yang dapat kamu simpulkan tentang larutan elektrolit dan non elektrolit!
Tuliskan kesimpulan tentang larutan elektrolit dan non elektrolit dengan bahasamu sendiri disini!

FINISH

LIVEWORKSHEETS