

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Inkuiri



Ayo Analisis

Lengkapilah diagram berikut berdasarkan hasil pengamatan video!



Kelompokkan setiap larutan ke dalam kategori yang tepat berdasarkan hasil pengamatan pada video praktikum!



Elektrolit Kuat

Elektrolit Lemah

Non Elektrolit

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Gunakan hasil pengamatanmu pada video praktikum untuk menjawab pertanyaan berikut!

1. Jelaskan hubungan penggunaan garam pada proses pembuatan ikan garam Pagimana dengan kemampuan larutan menghantarkan listrik!

Jawaban:

Untuk mengisi pertanyaan tersebut dapat mengklik link berikut ini !!



Rangkuman Kimia

Lengkapilah rangkuman berikut !!

1. NaCl merupakan larutan **(1)** yang dapat menghantarkan arus listrik karena menghasilkan **(2)** dalam larutan. Ketika dilarutkan dalam air NaCl terurai menjadi ion **(3)** dan **(4)** Berbeda dengan larutan gula yang termaksud **(5)** karena tidak menghasilkan ion

Kimia Motivasi

"Belajar kimia tidak hanya dilakukan di laboratorium, tetapi juga melalui kearifan lokal yang diwariskan dan dipraktikkan oleh masyarakat."

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Refleksi



Tuliskan informasi informasi baru yang telah anda dapatkan selama pembelajaran yang telah dilakukan !!

Jawaban:

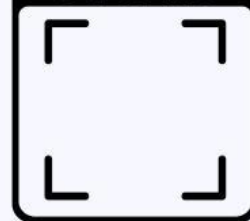
Untuk mengisi pertanyaan tersebut dapat mengklik link berikut ini !!



Kimia Link



SCAN ME



Soal Posttest

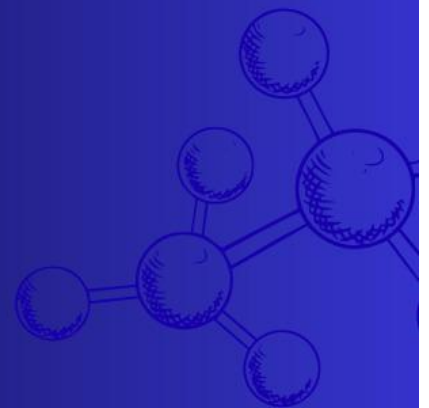
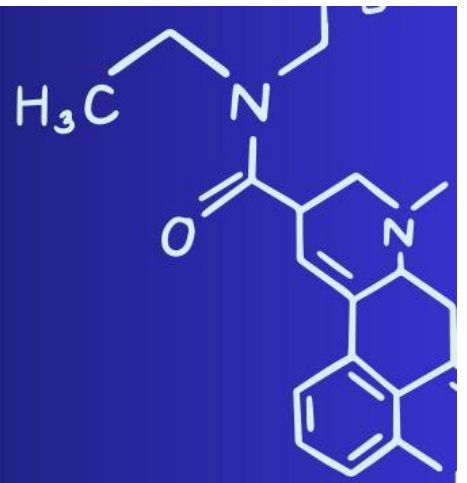
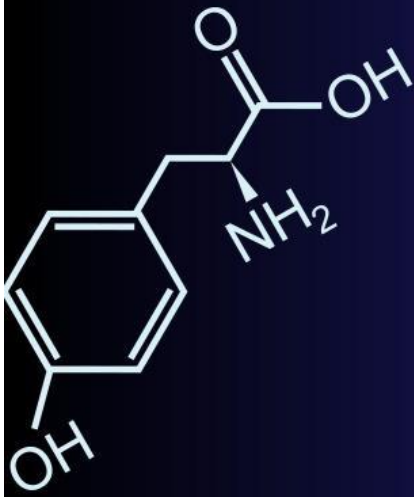
DAFTAR PUSTKA

Kementerian Pendidikan dan Kebudayaan. (2020). Modul pembelajaran kimia kelas X: Daya hantar listrik pada larutan (KD 3.8). Direktorat SMA, Direktorat Jenderal PAUD, DIKDAS, dan DIKMEN.

Arifah Salsabil. (2021). Praktikum uji daya hantar listrik (larutan elektrolit dan non elektrolit) [Video]. YouTube. <https://youtu.be/3o1cesNmHSo>

GLOSARIUM

Larutan	: Campuran homogen antara zat terlarut dan pelarut.
Larutan Elektrolit	: Larutan yang dapat menghantarkan arus listrik karena menghasilkan ion-ion
Larutan Non Elektrolit	: dalam larutan.
Elektrolit Kuat	: Larutan yang tidak dapat menghantarkan arus listrik karena tidak menghasilkan ion.
Elektrolit Lemah	: Larutan yang terionisasi sempurna dalam air sehingga menghasilkan
Ion	: banyak ion.
Ionisasi	: Larutan yang terionisasi sebagian dalam air sehingga menghasilkan sedikit ion.
Daya Hantar Listrik	: Partikel bermuatan listrik yang terbentuk dari atom atau molekul.
Disosiasi	: Proses pembentukan ion dari zat yang dilarutkan dalam air.
Uji Elektrolit	: Kemampuan suatu larutan untuk menghantarkan arus listrik.
Larutan Garam	: Proses pemisahan senyawa menjadi ion-ion dalam larutan.
Larutan Gula	: Percobaan untuk mengetahui kemampuan larutan dalam menghantarkan listrik.
Larutan Cuka	: Larutan yang mengandung ion Na^+ dan Cl^- sehingga termasuk elektrolit kuat.
Minuman Isotonik	: Larutan yang tidak menghasilkan ion sehingga termasuk non-elektrolit.
Pengawetan Ikan Garam	: Larutan yang terionisasi sebagian sehingga termasuk elektrolit lemah.
	Larutan yang mengandung ion seperti Na^+ dan K^+ sehingga dapat menghantarkan listrik.
	Proses pengolahan ikan menggunakan garam yang berkaitan dengan konsep larutan elektrolit.



**PRODI PENDIDIKAN KIMIA
FAKULTAS KEGURUAN DAN ILMU PENDIDIKAN
UNIVERSITAS TADULAKO**