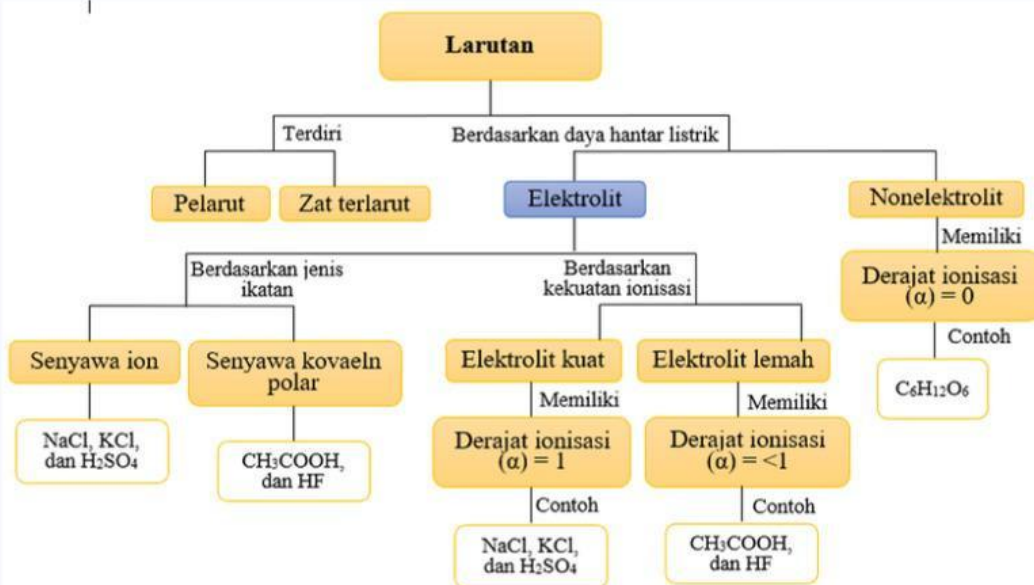


PETA KONSEP



MATERI LARUTAN ELEKTROLIT

Pada tahun 1884, seorang ilmuwan bernama Svante Arrhenius mengemukakan bahwa zat yang dilarutkan dalam air dapat terurai menjadi ion yang menyebabkan larutan dapat menghantarkan listrik. Teori ini menjadi dasar penting dalam memahami konsep larutan elektrolit yang dipelajari hingga saat ini.



Larutan elektrolit adalah larutan yang dapat menghantarkan arus listrik karena mengandung ion-ion yang bergerak bebas di dalam larutan. Ion-ion tersebut terbentuk ketika zat terlarut mengalami proses ionisasi atau disosiasi di dalam air. Semakin banyak ion yang dihasilkan, maka semakin besar kemampuan larutan tersebut dalam menghantarkan listrik. Larutan elektrolit adalah larutan yang dapat menghantarkan arus listrik. Ketika arus listrik dialirkan ke dalamnya, larutan ini akan memberikan gejala berupa menyalnya lampu pada alat uji atau timbulnya gelembung gas dalam larutan.

Berdasarkan kemampuan menghantarkan listrik, larutan elektrolit dibedakan menjadi dua jenis, yaitu elektrolit kuat dan elektrolit lemah. Larutan elektrolit kuat merupakan larutan yang terionisasi sempurna di dalam air sehingga menghasilkan banyak ion, contohnya larutan garam (NaCl). Sementara itu, larutan elektrolit lemah hanya terionisasi sebagian sehingga jumlah ion yang dihasilkan lebih sedikit, contohnya larutan cuka (CH_3COOH).



Sumber:

- <https://id.wikipedia.org/wiki/Berkas:Arrhenius2.jpg>
- <https://lancangkuning.com/post/18098/larutan-elektrolit-dan-nonelektrolit.html>

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Konstruktivis



Baca dan interpretasi artikel berikut ini

Ikan garam merupakan salah satu kearifan lokal masyarakat pesisir Pagimana yang digunakan untuk mengawetkan ikan agar dapat bertahan lebih lama. Proses pengawetan ini dilakukan dengan cara memberikan garam pada ikan segar, kemudian didiamkan dalam waktu tertentu. Tradisi ini telah dilakukan secara turun-temurun an menjadi bagian dari kehidupan



masyarakat setempat. Penggunaan garam dalam pengawetan makanan diketahui dapat membantu memperpanjang daya tahan bahan pangan melalui proses alami yang terjadi pada bahan tersebut.

Sumber: <https://kumparan.com/bukanrastaman/pesona-suku-bajo-di-desa-terpadat-di-dunia-1rUbilreUU2>



KIMIA VISUAL

Tonton dan interpretasi video berikut ini



Sumber: https://youtu.be/4yJlj2ZD_kE?si=d2b4lcAdCr-Cys1y

KEGIATAN PEMBELAJARAN



Jawablah Pertanyaan berikut !!

Berdasarkan interpretasi artikel diatas

Jawablah pertanyaan berikut secara individu dengan baik dan benar

1. Apa yang kamu amati dari proses pembuatan ikan garam di Pagimana?

Jawaban:

2. Apa perbedaan antara ikan segar dan ikan yang telah diberi garam?

Jawaban:

3. Mengapa masyarakat menggunakan garam untuk mengawetkan ikan?

Jawaban:

4. Menurutmu, apa yang terjadi pada ikan setelah diberi garam?

Jawaban:

Untuk mengisi pertanyaan tersebut dapat mengklik link berikut ini !!



INFOKIMIA



Garam (NaCl) yang digunakan dalam pengawetan ikan dapat larut dalam air dan terurai menjadi ion. Hal ini berkaitan dengan konsep larutan elektrolit yang akan dipelajari.

KEGIATAN PEMBELAJARAN



Bertanya dan Masyarakat Belajar

Jawablah pertanyaan berikut secara individu dengan baik dan benar

1. Setelah mengamati video dan membaca artikel tentang proses pembuatan ikan garam di Pagimana, buatlah 1 pertanyaan tentang hal yang belum kamu pahami!

Jawaban:

2. Setelah mengamati video dan membaca artikel, sebutkan 1 contoh dalam kehidupan sehari-hari yang mirip dengan proses penggaraman ikan!

Jawaban:

3. Jelaskan apa yang terjadi pada contoh tersebut!!

Jawaban:

Untuk mengisi pertanyaan tersebut dapat mengklik link berikut ini !!



Pemodelan



Tonton dan interpretasi video berikut ini



KEGIATAN PEMBELAJARAN

INFOKIMIA

Larutan elektrolit adalah larutan yang bisa menghantarkan listrik karena menghasilkan ion, misalnya garam (NaCl) yang di dalam air akan terurai menjadi ion Na^+ dan Cl^- .



Jawablah Pertanyaan berikut !!

Berdasarkan interpretasi video diatas

Jawablah pertanyaan berikut secara berkelompok dengan baik dan benar

1. Berdasarkan hasil percobaan pada video, larutan manakah yang dapat menyalakan lampu paling terang?

Jawaban:

2. Larutan manakah yang tidak dapat menyalakan lampu?

Jawaban:

Untuk mengisi pertanyaan tersebut dapat mengklik link berikut ini !!

