

# E-LKPD LARUTAN ELEKTROLIT

TERINTEGRASI KEARIFAN LOKAL IKAN GARAM PAGIMANA



Nama : \_\_\_\_\_

Kelas : \_\_\_\_\_

Disusun Oleh: Radia Putri Maurana  
Untuk Kelas XI SMA / MA  
Semester Ganjil

# AKTIVITAS 1 "KONSTRUKTIVISME"



## Mari Mengetahui Ikan Garam Pagimana

Ikan garam merupakan salah satu kearifan lokal yang 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 dibiarkan dalam waktu tertentu. Tradisi ini telah dilakukan selama turun - temurun dan selalu menjadi bagian dari kehidupan masyarakat setempat



## KIMIA VISUAL

Tonton dan amati video proses pembuatan ikan garam Pagimana berikut !



## AYO ANALISIS

Berdasarkan artikel dan video yang telah kamu amati, jawablah pertanyaan berikut dengan tepat !

1. Apa bahan utama yang digunakan dalam proses pembuatan ikan garam Pagimana?

2. Mengapa garam digunakan dalam proses pengawetan ikan?

2. Menurutmu, apakah garam memiliki peran lain selain sebagai bahan pengawet? Jelaskan!



## INFO KIMIA

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

## AKTIVITAS 2 "BERTANYA, MASYARAKAT BELAJAR DAN MODELING"



### AYO BERTANYA

Setelah mengamati proses pembuatan ikan garam pagimana pada aktivitas sebelumnya, tuliskan pertanyaan yang muncul di pikiranmu !

#### Pertanyaan Kelompok

1

2



### MASYARAKAT BELAJAR (Diskusi Kelompok)

Diskusikan pertanyaan yang telah kalian tulis bersama anggota kelompokmu !

#### Hasil Diskusi Kelompok



### MODELING (Mengamati Pratikum)

Tonton dan amati video pratikum uji daya hantar listrik beberapa larutan !



#### Prediksi Awal

Sebelum menonton video, tuliskan prediksi nyala lampu untuk setiap larutan!

Larutan Garam	Larutan Cuka	Larutan Gula	Larutan Isotonik

# AKTIVITAS 3 "INKUIRI"

## AYO ANALISIS



### Ayo Analisis Data

Lengkapi tabel berikut berdasarkan hasil pengamatan pada video uji daya hantar listrik!

Larutan	Nyala Lampu	Gelembung	Kesimpulan
Larutan Garam			
Larutan Cuka			
Larutan Gula			
Larutan Isotonik			



### Ayo Kelompokkan

Seret nama larutan ke dalam kolom yang sesuai berdasarkan kekuatan daya hantar listriknya!

Larutan Garam

Larutan Gula

Larutan Cuka

Larutan Air Laut

Larutan Air Lemon

Larutan Air Sirup



Elektrolit Kuat



Elektrolit Lemah



Non-Elektrolit



### INFO KIMIA

Dalam proses penggaram ikan Pagimana, NaCl terurai menjadi Ion Natrium  $\text{Na}^+$  dan Ion Klorida  $\text{Cl}^-$  sehingga larutan dapat menghantarkan listrik dengan baik

# AKTIVITAS 3 "INKUIRI"



## Ayo Lengkapi Alur Konsep

Lengkapilah alur konsep berikut berdasarkan hasil pengamatan, diskusi, dan informasi yang telah kamu pelajari!



Berdasarkan alur konsep yang telah dilengkapi, jelaskan hubungan penggunaan garam dalam pembuatan ikan garam Pagimana dengan kemampuan larutan mengharkan listrik?



## Kesimpulanku

Tuliskan kesimpulan yang kamu peroleh setelah melakukan kegiatan pembelajaran!

## AKTIVITAS 4 "REFLEKSI"

Setelah mengikuti pembelajaran tentang larutan elektrolit yang terintegrasi dengan kearifan lokal ikan garam Pagimana, lakukan refleksi terhadap pembelajaranmu!



### Tingkat Pemahamanku

Berikan penilaian terhadap tingkat pemahamanmu hari ini!

Sangat Paham

Paham

Cukup Paham

Perlu Belajar Lagi



### Cek Pemahamanku

Berikan tanda centang (✓) pada pernyataan yang sesuai dengan dirimu!

Saya dapat membedakan larutan elektrolit dan non-elektrolit

Saya dapat menjelaskan hubungan ion dengan daya hantar listrik

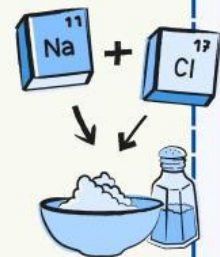
Saya dapat mengelompokkan larutan berdasarkan daya hantar listriknya

Saya memahami kaitan konsep elektrolit dengan pembuatan ikan garam pagimana



### RANGKUMAN KIMIA

- Larutan elektrolit menghasilkan ion ketika dilarutkan dalam air sehingga dapat menghantarkan listrik.
- Semakin banyak ion yang bergerak bebas, semakin baik daya hantar listriknya.
- Garam (NaCl) yang digunakan pada ikan garam Pagimana termasuk elektrolit kuat karena mengandung ion  $\text{Na}^+$  ion dan  $\text{Cl}^-$  dalam air.
- Dalam pengawetan ikan Pagimana, garam (NaCl) larut dalam air dan menghasilkan ion-ion yang berperan selama proses pengaraman.



### KIMIA MOTIVASI

Ilmu kimia tidak hanya bisa dipelajari di laboratorium, tetapi juga bisa di temukan dalam kehidupan sehari-hari. Teruslah belajar dan jadilah bagian dari solusi untuk masa depan.



## AKTIVITAS 5 "EVALUASI AKHIR"



Kamu telah mempelajari konsep larutan elektrolit melalui kearifan lokal ikan garam Pagimana. Sekarang, kerjakan posttest untuk menguji pemahammu!

Melalui Link

Klik Link berikut untuk mengerjakan soal posttest



Atau

Scan QR Code

Kamu juga bisa scan QR berikut ini

