

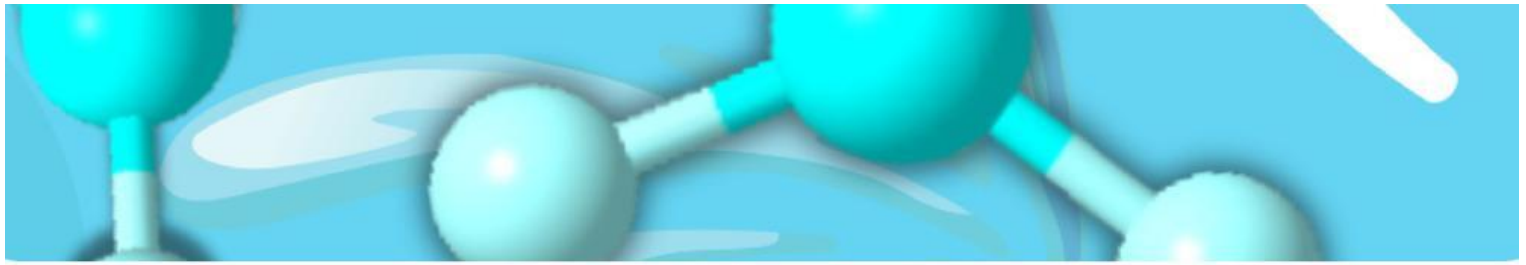
Kelompok:

**INFERENSI**



## Kesimpulan

Buatlah suatu kesimpulan terhadap percobaan daya hantar listrik yang telah kalian lakukan!



## EKSPLANASI

Fase 6: Merefleksikan suatu masalah



### Berpikir Kritis

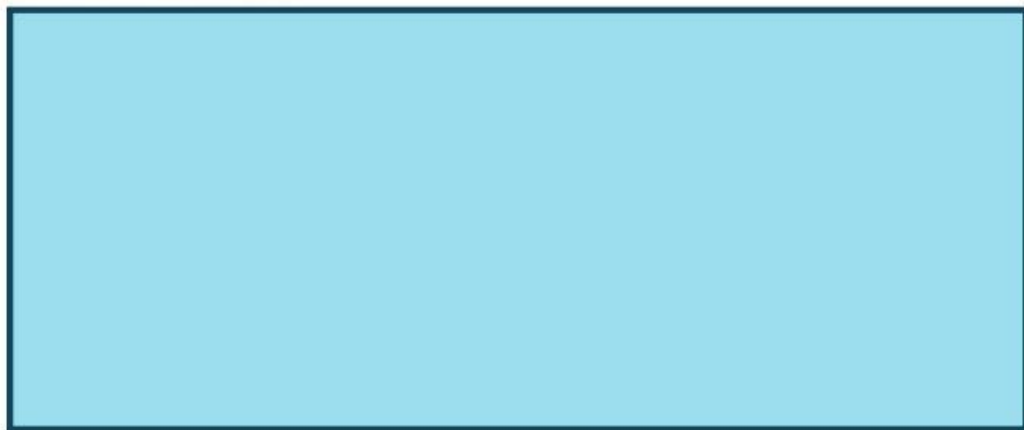


Beritaa Purbalinggaa - Kini Nyetrum Ikan di Sungai Disanksi Tebar Benih -- SATELITPOST-Sudiarso dan Wawan Setiawan...

[Visit](#)

Images may be subject to copyright. [Learn More](#)

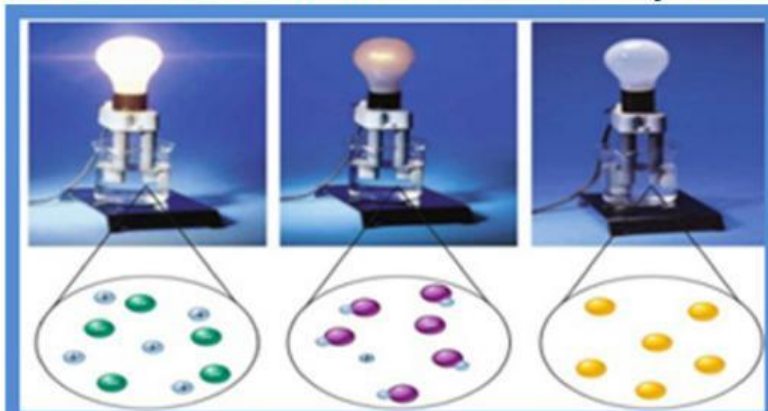
**Dapatkan kalian mengaitkan fenomena di awal tadi pada uji daya hantar listrik larutan elektrolit dan non elektrolit yang sudah dilakukan percobaan?**





## Soal Pemantapan

- Salah satu ciri larutan elektrolit adalah dari derajat ionisasinya



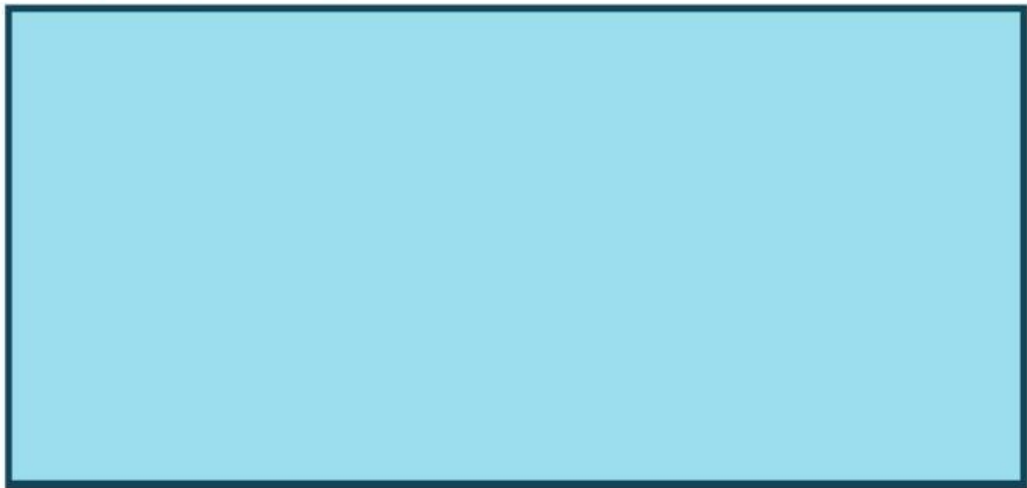
Jelaskan bagaimana derajat ionisasi mempengaruhi daya hantar listrik suatu larutan ketika Anda melihat gambar di atas! (eksplanasi)





## Soal Pemantapan

- Pada sore itu, Ibu Ayu membuat air larutan garam untuk meredakan sakit tenggorokan suaminya. Kemudian, Ibu Ayu meminta tolong anak nya untuk membawakan air larutan garam tersebut ke ayah nya di depan rumah. Ternyata, air larutan garam tersebut ditumpahkan anak nya Ibu Ayu di sekitar kabel olor panjang dimana kabel tersebut banyak yang bolong akibat dimakan oleh tikus. Lalu, Ibu Ayu melarang anak nya untuk mendekati tumpahan air garam tersebut dikarenakan takut tersengat oleh listrik. Analisislah mengapa hal itu dapat terjadi? (analisis)





## Soal Pemantapan

2. Cocokkan pernyataan yang menurut kalian benar!

Larutan yang dapat menghantarkan listrik dengan baik

Lelehan dan larutannya dapat menghantarkan arus listrik

pemisahan atom atau molekul menjadi ion-ion yang bermuatan positif dan negatif.

Larutan yang derajat ionisasi nya  $0 < \alpha < 1$

Alkohol dan larutan gula termasuk larutan apa?

Larutan elektrolit lemah

Larutan elektrolit kuat

Senyawa ion

Larutan Non Elektrolit

Derajat ionisasi

Senyawa kovalen

**Penting! Apabila sudah selesai, jangan lupa tekan tombol finish!!**