



Nama/No.abs/Kel.:

Fase 5: Merumuskan Penjelasan atau kesimpulan



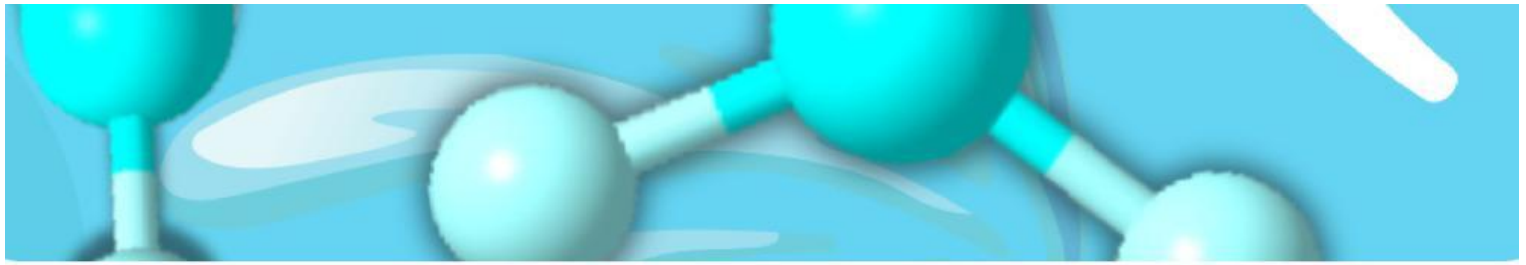
Analisis

ANALISIS & EVALUASI

1. Bagaimana cara membedakan larutan elektrolit kuat, larutan elektrolit lemah, dan non elektrolit

2. Larutan apasaja yang termasuk larutan elektrolit kuat, larutan elektrolit lemah, dan larutan non elektrolit? (kaitkan dengan derajat ionisasi nya)

3. Pada konsentrasi yg sama, CH_3COOH memiliki jumlah ion lebih banyak daripada K_2SO_4 . Benarkah pernyataan tersebut? Uraikan pendapatmu yang berhubungan dengan hasil percobaan! (evaluasi)

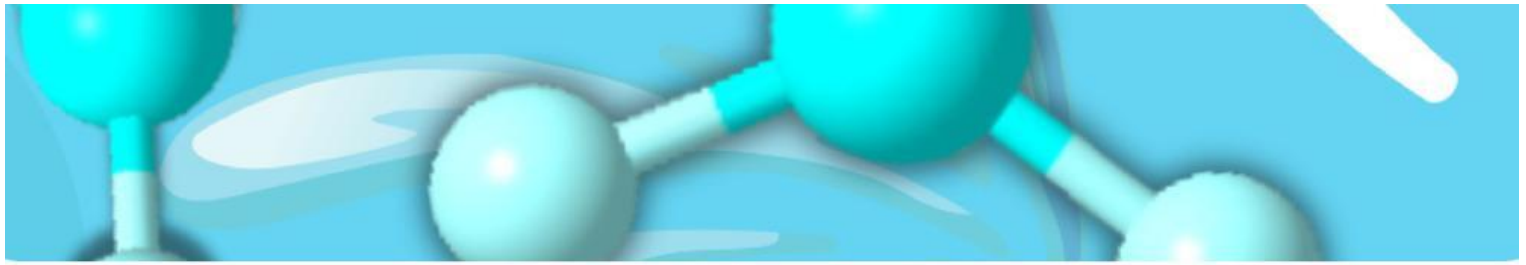


INFERENSI



Kesimpulan

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



EKSPLANASI

Fase 6: Merefleksikan suatu masalah



Berpikir Kritis

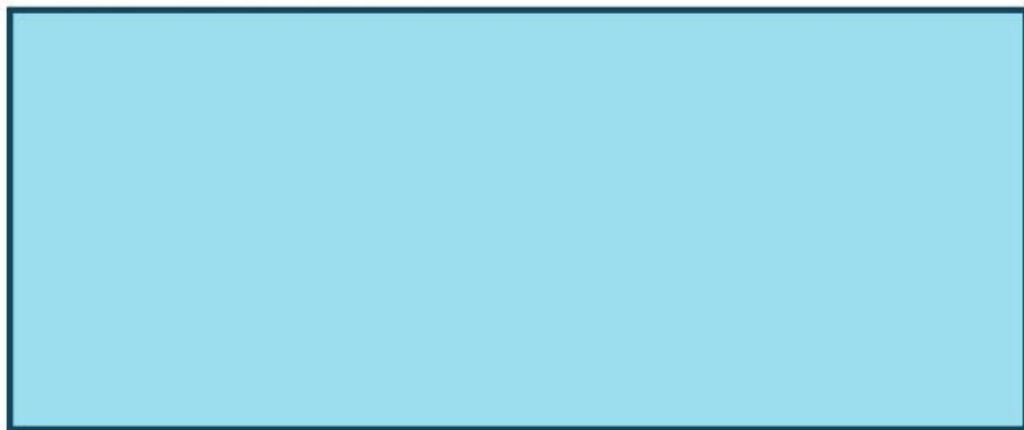


Beritaa Purbalinggaa - Kini Nyetrum Ikan di Sungai Disanksi Tebar Benih -- SATELITPOST-Sudiarso dan Wawan Setiawan...

[Visit](#)

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

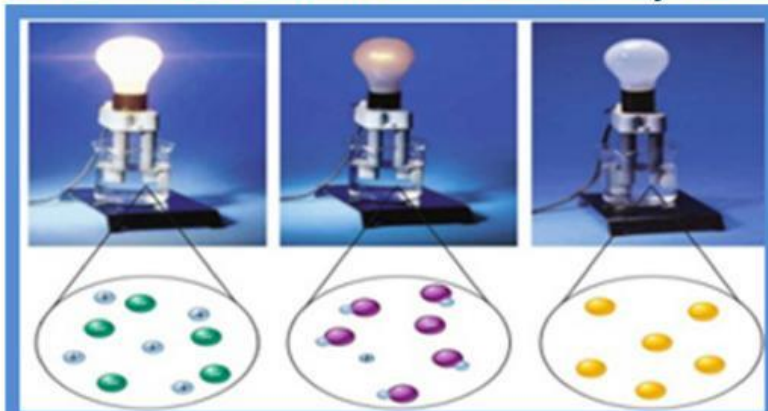
Dapatkan kalian mengaitkan fenomena di awal tadi pada uji daya hantar listrik larutan elektrolit kuat, lemah, dan non elektrolit yang sudah dilakukan percobaan?





Soal Pemantapan

- Salah satu ciri larutan elektrolit adalah dari derajat ionisasinya



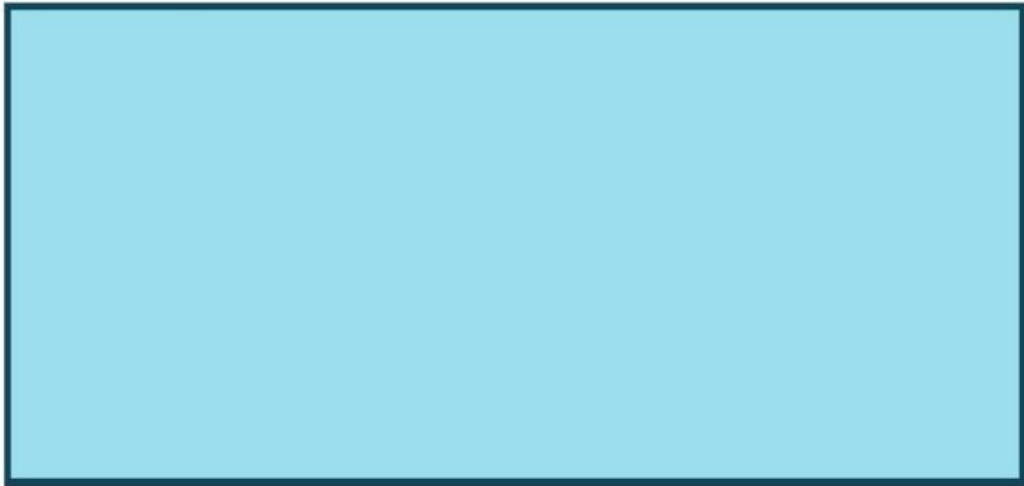
Jelaskan bagaimana derajat ionisasi mempengaruhi daya hantar listrik suatu larutan ketika Anda melihat gambar di atas! (eksplanasi)





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

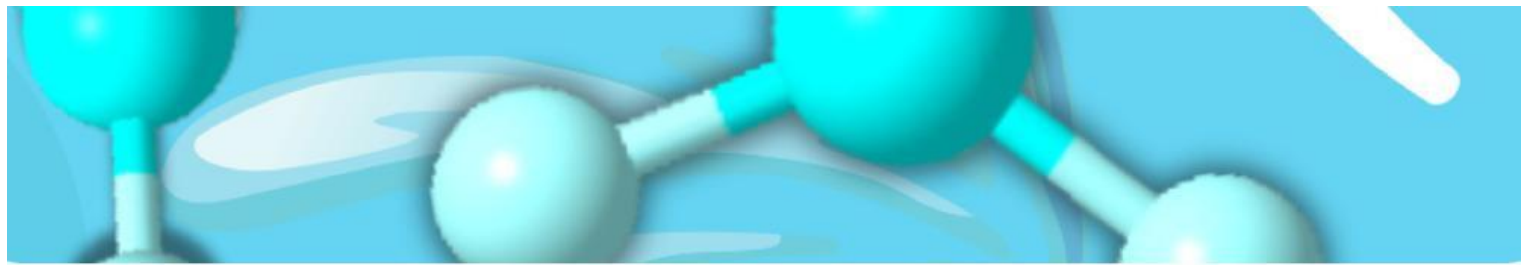


Derajat ionisasi



Senyawa kovalen





Nama:
No.absen:
Kelompok:

REGULASI DIRI



Regulasi Diri

No	Pernyataan	Ya	Tidak
1.	Apakah teks narasi percobaan daya hantar listrik mudah dipahami, sehingga membantu anda untuk menjawab soal yang sudah disediakan?		
2.	Apakah Anda sudah membuat rumusan masalah dengan tepat?		
3.	Apakah dengan menuliskan rumusan masalah, dapat membantu Anda untuk membuat hipotesis percobaan?		
4.	Apakah Anda sudah membuat Langkah kerja dengan tepat?		
5.	Apakah Anda sudah menjawab bagian soal analisis dan evaluasi dengan tepat?		
6.	Apakah Anda sudah menyimpulkan percobaan sesuai dengan tepat?		
7.	Apakah Anda bisa menjawab hubungan fenomena di awal tadi pada uji daya hantar listrik larutan elektrolit dan non elektrolit yang sudah dilakukan percobaan dengan tepat?		
8.	Setelah mengaitkan kesimpulan percobaan dengan fenomena, apakah Anda semakin memahami materi larutan elektrolit dan non elektrolit?		

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