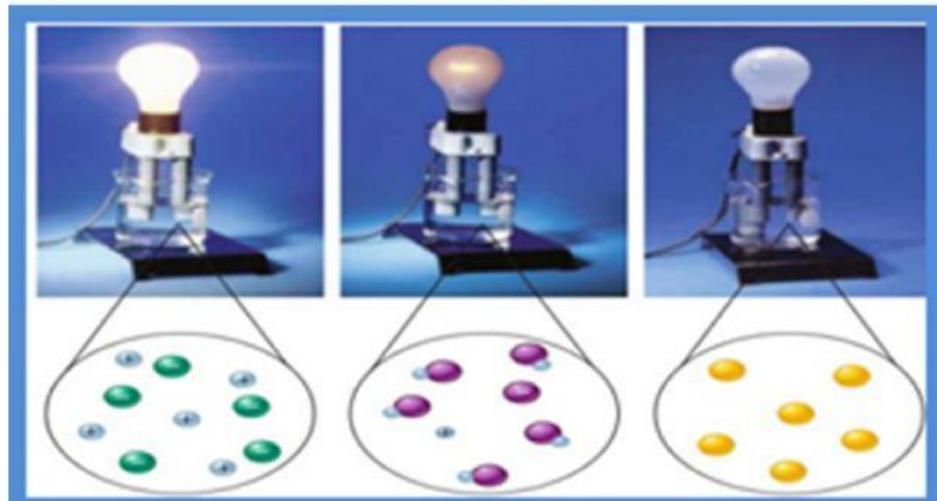




## Soal Pemantapan

1. 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)

2. Menurut Vella, HBr dapat menghantarkan listrik lebih baik daripada K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Benarkah pernyataan Vella? Uraikan pendapatmu! (evaluasi)



## Soal Pemantapan

3. Suatu hari, Lestari dan teman-temannya melakukan sebuah praktikum dimana salah satunya adalah menguji daya hantar lelehan HCl dan larutan HCl. Ternyata lelehan HCl tidak dapat menghantarkan listrik ditandai apabila elektroda dimasukkan dalam kristal tersebut maka lampunya tidak menyala. Namun, larutan HCl dapat menghantarkan listrik ditandai apabila elektroda dimasukkan dalam larutan tersebut maka lampu nya menyala. Mengapa hal itu bisa terjadi? (analisis)

4. Cocokkan pernyataan yang menurut kalian benar!

Larutan yang dapat menghantarkan listrik dengan baik



Larutan elektrolit lemah

Lelehan dan larutannya dapat menghantarkan arus listrik



Larutan elektrolit kuat

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



Senyawa ion

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



Larutan Non Elektrolit

Alkohol dan larutan gula termasuk larutan apa?



Derajat ionisasi  
Senyawa kovalen