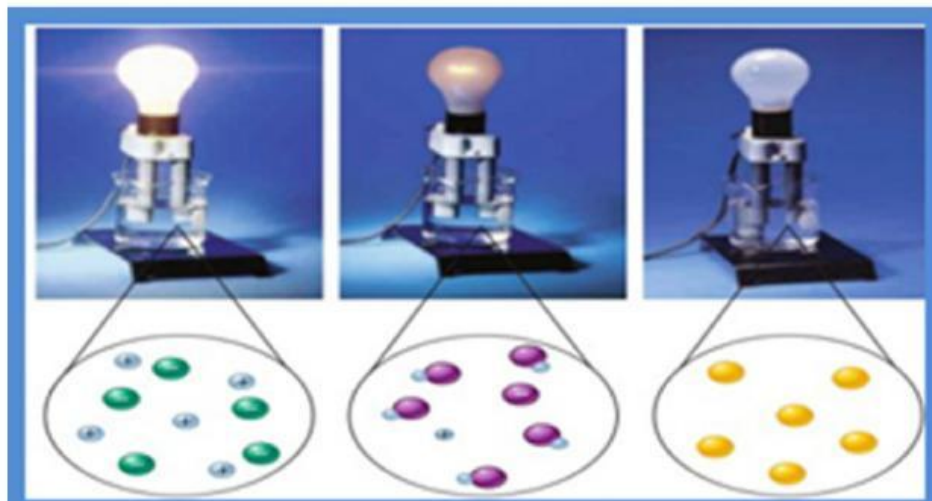




Soal Pemantapan

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_2SO_4 . 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

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