

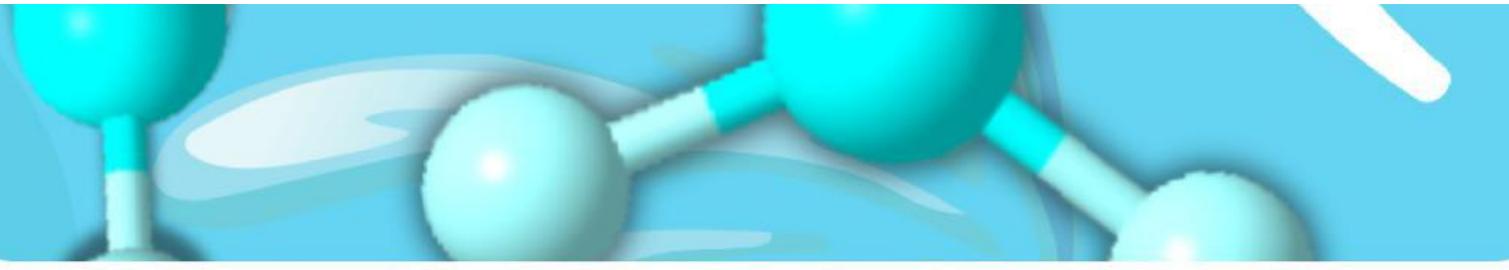
Nama/No.absen/Kel.:

## ANALISIS & EVALUASI

1. Apa perbedaan larutan elektrolit dan non elektrolit?

2. Mengapa larutan elektrolit dapat menghantarkan arus listrik sedangkan larutan non elektrolit tidak dapat menghantarkan arus listrik? Kaitkan daya hantar listrik dengan senyawa ion, kovalen polar, dan kovalen non polar!

3. Air termasuk senyawa apa (ion atau kovalen polar atau kovalen nonpolar)? Jelaskan!



4. Menurut Siti, lelehan NaCl tidak dapat menghantarkan listrik, sedangkan larutan NaCl dapat menghantarkan listrik. Benarkah pernyataan Siti? Uraikan pendapatmu dengan mengaitkan jenis senyawa nya! (evaluasi)

## INFERENSI

### Kesimpulan

Buatlah suatu kesimpulan yang menjawab hipotesis pada fenomena di awal tadi!



## Soal Pemantapan

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

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