

Nama/No.abs/Kel.:

**Fase 4:** Mendorong siswa mengumpulkan data untuk menguji hipotesis



## Percobaan Daya Hantar Listrik Larutan



### Petunjuk:

1. **Buatlah** kelompok dengan jumlah sesuai yang diinstruksikan guru.
2. **Lakukan** percobaan maupun pengamatan dan tulis hasilnya di e-lapd ini.
3. **Jawablah** pertanyaan pada lembar kerja dengan baik dan benar.
4. **Gunakan** sumber pendukung lain, seperti buku ajar dan internet!
5. **Jika** menemukan kesulitan dalam menyelesaikan tugas, konsultasikan ke guru.

### Alat dan Bahan:

- **Alat:**



Gelas Kimia



Alat Penguji  
Elektrolit

- **Bahan:** Asam klorida, larutan garam, larutan gula



## Langkah Kerja

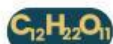


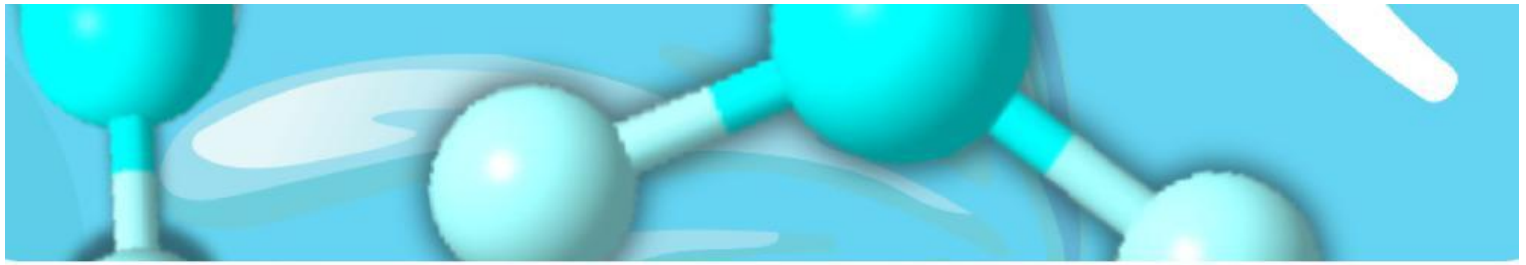
## Hasil Pengamatan

Tuliskan hasil pengamatan berdasarkan percobaan yang telah dilakukan dalam bentuk tabel! Manakah larutan yang termasuk elektrolit dan non elektrolit

| No. | Larutan yang Diuji | Rumus Zat Terlarut | Ikatan apa? (ion, kovalen, atau kovalen non polar) | Nyala Lampu (Hidup/mati) | Keadaan Gelembung (Ada/tidak ada) | Elektrolit/non elektrolit |
|-----|--------------------|--------------------|----------------------------------------------------|--------------------------|-----------------------------------|---------------------------|
| 1.  | Asam Klorida       |                    | Kovalen Polar                                      |                          |                                   |                           |
| 2.  | Larutan Garam      |                    | Ion                                                |                          |                                   |                           |
| 3.  | Larutan Gula       |                    | Kovalen non polar                                  |                          |                                   |                           |

Letakkan rumus zat terlarut berikut dan tempelkan ke tabel di atas dengan benar!





**Fase 5:** Merumuskan Penjelasan atau kesimpulan



## Analisis

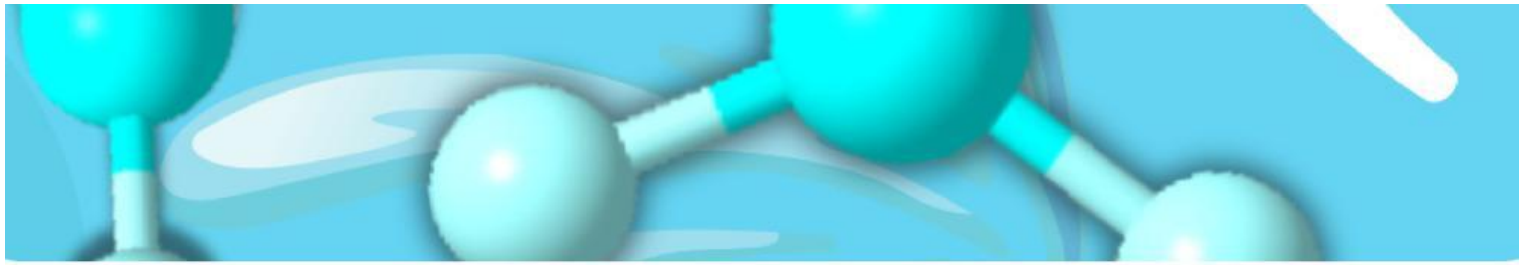
## ANALISIS & EVALUASI

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!





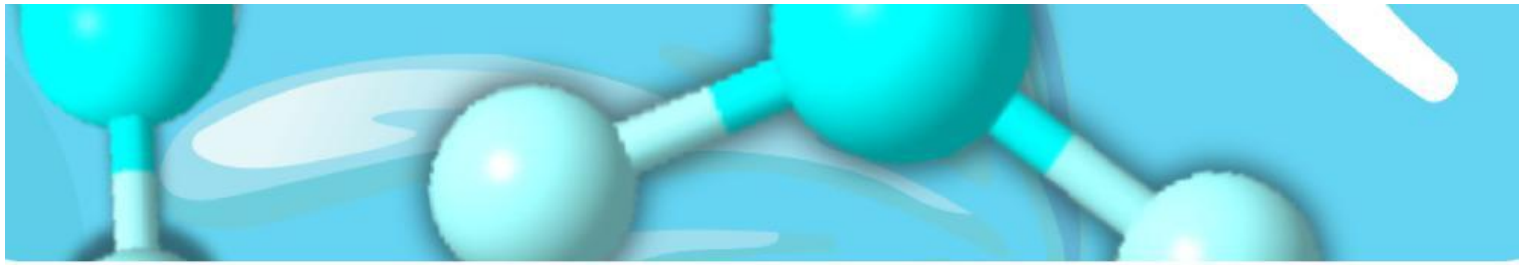
4. Menurut Siti, lelehan NaCl tidak dapat menghantarkan listrik, sedangkan larutan NaCl dapat menghantarkan listrik. Benarkah pernyataan Siti? Uraikan pendapatmu dengan mengkaitkan jenis senyawa nya! (evaluasi)

## INFERENSI



### Kesimpulan

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



## EKSPLANASI

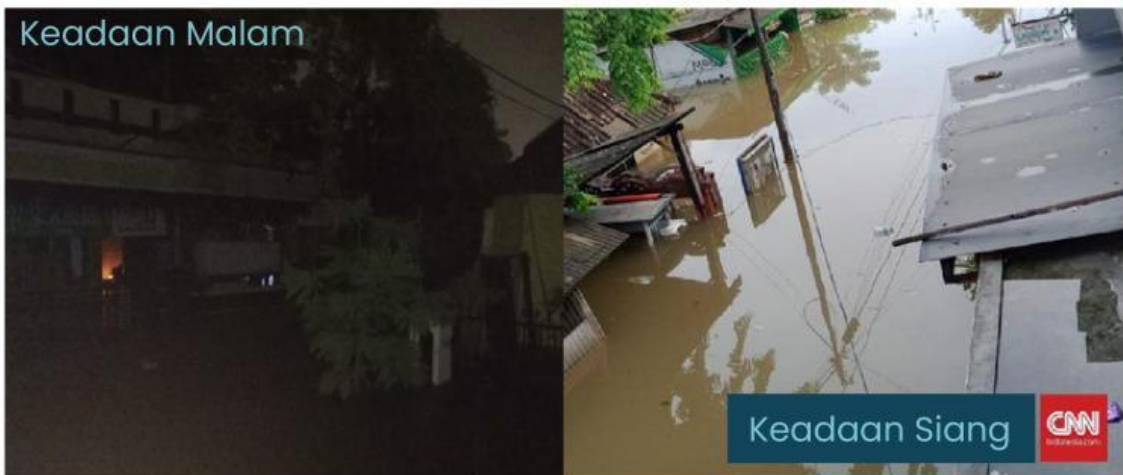
Fase 6: Merefleksikan suatu masalah



### Berpikir Kritis

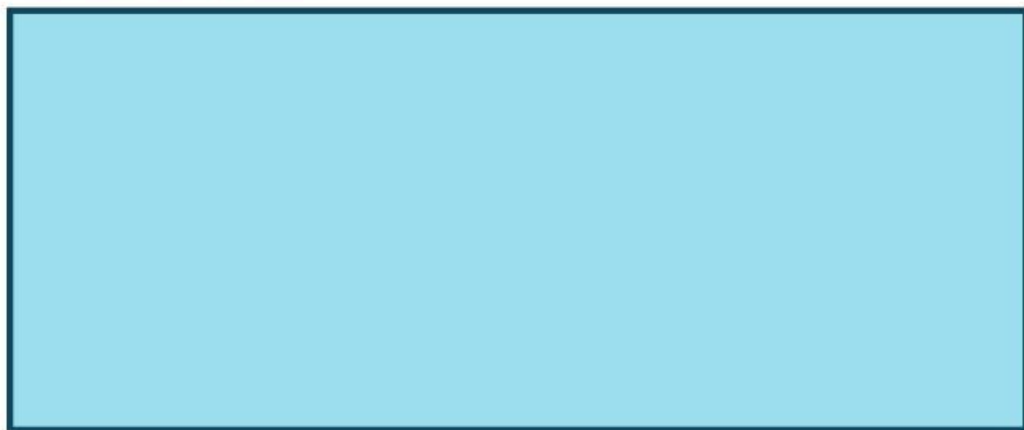
#### Bekasi Jaya Banjir Sedada, Listrik Padam

Danu Damarjati - detikNews



Sumber: <https://news.detik.com/berita/d-4842294/bekasi-jaya-banjir-sedada-listrik-padam>

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





## 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!!**