

**Nama :**

**Kelas :**

### PRE-TEST

Mata Pelajaran : Kimia

Materi Pokok : Larutan elektrolit dan non elektrolit

Kelas/Semester : X/Genap

**Jawablah pertanyaan di bawah ini dengan baik dan benar !**

1. Berikut ini adalah data percobaan uji daya hantar listrik beberapa larutan :

Larutan	Nyala lampu	Pengamatan pada elektrode	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit
A	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung	Nonelektrolit
B	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
C	Lampu tidak menyala	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
D	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit
E	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
F	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
G	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat

Berdasarkan data di atas , deskripsikan hasil percobaan uji daya hantar listrik untuk larutan C dan F ?

2. Perhatikan tabel di bawah ini!

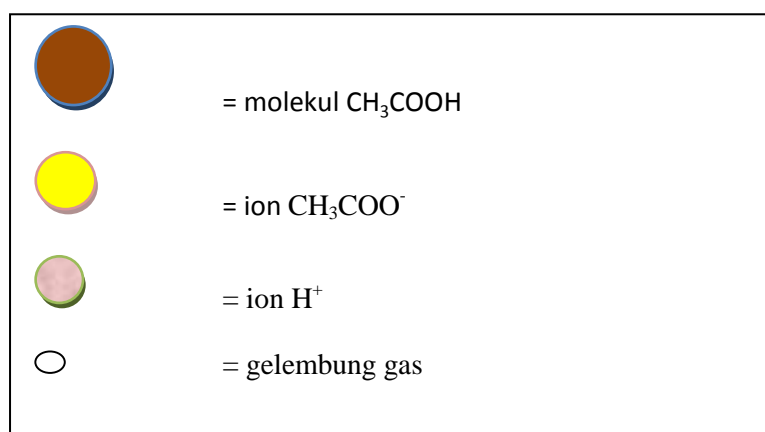
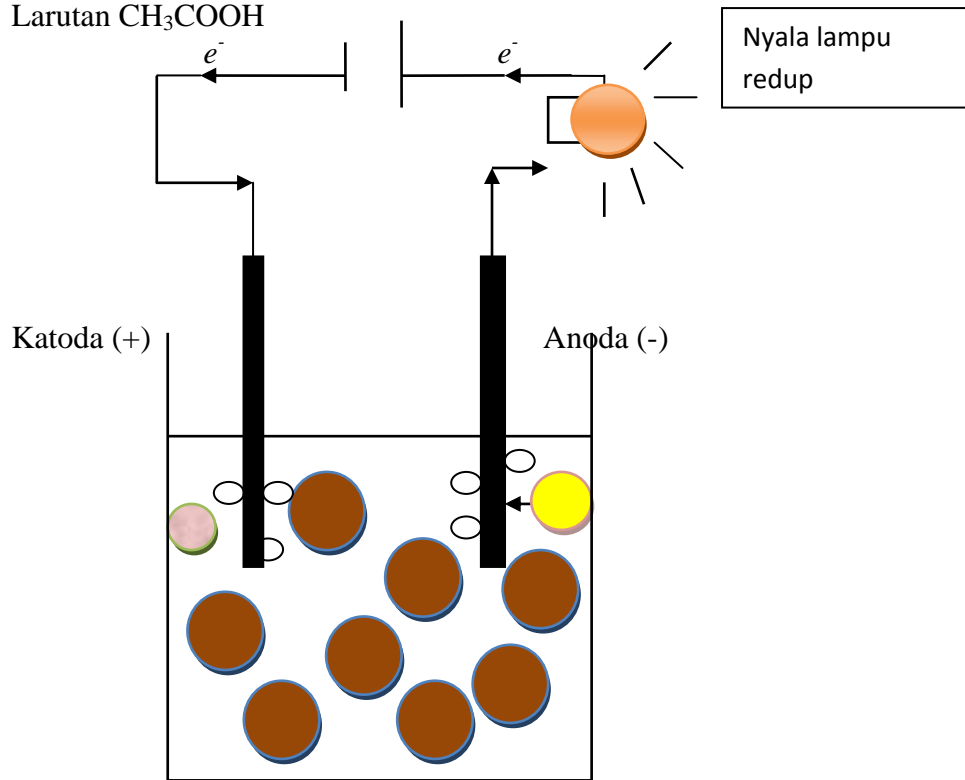
Larutan	Lampu		Elektroda		Jenis elektrolit
	Nyala	Tidak	Ada gelembung gas	Tidak ada gelembung gas	
A	√		√		Elektrolit kuat
B		√	√		Elektrolit lemah
C		√		√	Nonelektrolit
D	√		√		Elektrolit kuat
E		√	√		Elektrolit lemah
F		√		√	Nonelektrolit

Berdasarkan tabel di atas, maka :

- Kelompokkan larutan yang memiliki karakteristik sama !
- Apa yang dapat kalian simpulkan ?

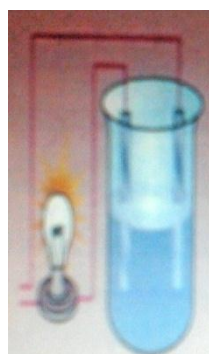
3. Perhatikan gambar alat uji daya hantar listrik terhadap suatu larutan di bawah ini

Larutan  $\text{CH}_3\text{COOH}$



Deskripsikanlah apa yang terjadi pada larutan  $\text{CH}_3\text{COOH}$  pada gambar diatas berdasarkan hasil pengamatan kalian!

4. Perhatikan gambar beberapa zat di bawah ini!



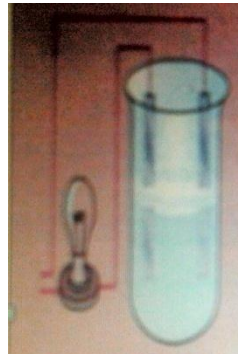
**Larutan garam**

Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan garam menyebabkan lampu dapat menyala



**Padatan garam**

Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala



**Larutan kapur**

Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala



**Padatan kapur**

Berdasarkan gambar diatas, prediksi apakah pada padatan kapur dapat menyalakan lampu?

5. Perhatikan tabel di bawah ini !

Larutan	Lampu		Elektroda		Jenis larutan	Jenis ikatan
	Nyala	Tidak	Ada gelembung gas	Tidak ada gelembung gas		
A	√		√		Elektrolit kuat	Senyawa ion
B		√	√		Elektrolit lemah	Senyawa kovalen
C		√		√	Nonelektrolit	Senyawa kovalen
D	√		√		Elektrolit kuat	Senyawa ion
E		√	√		Elektrolit lemah	Senyawa kovalen

Berdasarkan tabel di atas, maka :

- Kelompokkan larutan yang memiliki karakteristik sama!
- Simpulkan berdasarkan jenis ikatan dan jenis larutannya!

6. Senyawa X yang dilarutkan kedalam air :

- a. Merupakan senyawa ion
- b. Terionisasi sempurna
- c. Dapat menghantarkan arus listrik
- d. Dapat menghasilkan nyala lampu

Berdasarkan keterangan diatas, prediksikan termasuk ke dalam apakah larutan ini?