

POST-TEST

MATA PELAJARAN : KIMIA
 MATERI : Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit
 KELAS : X
 ALOKASI WAKTU : 45 Menit

Petunjuk pengisian:

- ❖ Tulis nama dan kelas
- ❖ Kerjakan soal dimulai dari soal yang dianggap mudah
- ❖ Kerjakan soal dengan jujur dan teliti

1. Berdasarkan kekuatan daya hantar listrik, larutan elektrolit dapat dikelompokkan menjadi dua, yaitu:
 - a. *Larutan elektrolit kuat*, yaitu larutan elektrolit yang dapat menghantarkan arus listrik dengan baik.
 Indikator pengamatan: lampu menyala terang dan timbul gelembung gas pada elektrode.
 - b. *Larutan elektrolit lemah*, yaitu larutan elektrolit yang daya hantar listriknya buruk.
 Indikator pengamatan: lampu tidak menyala atau menyala redup dan timbul gelembung gas pada elektrode.

Perhatikan data hasil percobaan daya hantar listrik beberapa larutan berikut ini :

Larutan	Pengamatan	
	Nyala lampu	Gel. Gas
A	Nyala	Ada
B	Tidak nyala	Tidak ada
C	Nyala	Ada
D	Redup	Tidak Ada
E	Tidak nyala	Tidak ada
F	Nyala	Ada
G	Redup	Ada

Berdasarkan tabel data hasil percobaan diatas, simpulkan secara umum perbedaan antara elektrolit kuat dan elektrolit lemah dari semua larutan!

2. Perhatikan gambar dibawah ini !



Berdasarkan gambar jawablah pertanyaan berikut :

- Apa yang dapat kalian simpulkan dari ketiga gambar tersebut?
- Dari ketiga gambar tersebut jelaskan apa hubungan dari jenis larutan dengan proses ionisasinya?

3. Perhatikan tabel berikut!

Sampel	Jenis larutan	Jenis ikatan
NaCl	Larutan elektrolit kuat	Ion
CaCl_2	Larutan elektrolit kuat	Ion
NH_4OH	Larutan elektrolit lemah	Kovalen polar
Alkohol	Larutan nonelektrolit	Kovalen non polar
HCl	Larutan elektrolit kuat	Kovalen polar
H_2SO_4	Larutan elektrolit kuat	Kovalen polar

- Berdasarkan data pada tabel diatas, jelaskan bagaimana hubungan jenis larutan dengan jenis ikatannya?