

Lampiran 5

SOAL PRETEST-POSSTEST

Mata Pelajaran : Kimia
 Materi Pokok : Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit
 Kelas/Semester : X/Ganjil
 Alokasi Waktu : 2 x 45 menit

Petunjuk pengisian:

1. Tulis nama, kelas, dan nomor absen pada lembar jawaban yang ada
2. Kerjakan soal dimulai dari soal yang dianggap mudah

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

Tabel 1

No	Larutan	Nyala lampu	Pengamatan pada elektrode	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit
1	A	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
2	B	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
3	C	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit
4	D	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
5	E	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
6	F	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit

Berdasarkan data di atas , deskripsikan hasil percobaan uji daya hantar listrik untuk larutan A, E, dan F? (Komunikasi)

2. Berikut ini larutan-larutan yang dapat diamati melalui alat uji daya hantar listrik.

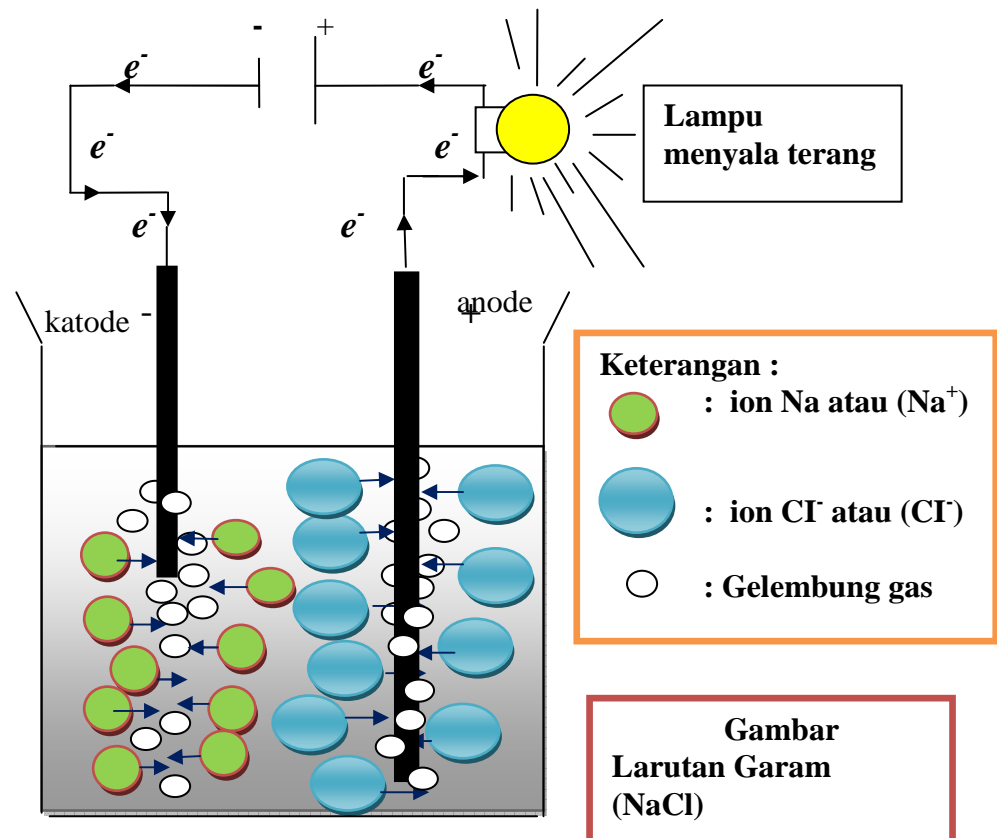
Diketahui :

- Larutan A: Pada elektroda terdapat banyak gelembung gas, nyala lampu terang.
- Larutan B : Pada elektroda terdapat sedikit gelembung gas, nyala lampu redup.
- Larutan C : Pada elektroda tidak terdapat gelembung gas, lampu tidak menyala.

- Larutan D : Pada elektroda terdapat banyak gelembung gas, nyala lampu redup.

Buatlah hasil pengamatan diatas dalam bentuk tabel, larutan yang termasuk elektrolit dan nonelektrolit! (Komunikasi)

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



Pertanyaan:

Coba perhatikan gambar di atas !

Deskripsikanlah apa yang terjadi pada larutan NaCl pada gambar diatas berdasarkan hasil pengamatan kalian! (Komunikasi)

4. Perhatikan tabel dibawah ini :

No	Sampel Larutan	Molekul yang terurai	Pengamatan pada electrode	Nyala Lampu	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit
1	A	Semua molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Ada gelembung gas	Nyala lampu terang	Elektrolit kuat
2	B	Sebagian molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Ada gelembung gas	Nyala lampu redup	Elektrolit lemah
3	C	Tidak ada molekul yang terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Tidak ada gelembung gas	Lampu tidak menyala	nonelektrolit

Berdasarkan data pada table diatas, apa yang dapat anda simpulkan untuk larutan elektrolit kuat, elektrolit lemah dan non elektrolit? (Menyimpulkan)

5. Berikut ini adalah data tabel hasil pengamatan:

Larutan Sampel	Elektrolit		Nonelektrolit	Jenis ikatan		
	Kuat	Lemah		Ion	Kovalen	
					Polar	Non Polar
A	✓			✓		
B	✓				✓	
C		✓			✓	
D			✓		✓	
E			✓			✓

Berdasarkan data pada table diatas, apa yang dapat anda simpulkan dari jenis ikatan yang dimiliki larutan sampel tersebut? (Menyimpulkan)