

## Lampiran 6

**POST-TEST**

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

**Petunjuk pengisian.**

1. Tulis nama dan kelas pada lembar jawaban yang ada
2. Kerjakan soal dimulai dari soal yang dianggap mudah
3. Kerjakan soal dengan jujur dan teliti
4. Soal tidak boleh dicoret-coret dan dikembalikan setelah selesai

**Soal:**

1. Berdasarkan kekuatan daya hantar listrik, larutan elektrolit dapat dikelompokkan menjadi dua, yaitu:  
*Jika* larutan elektrolit dapat menghantarkan arus listrik dengan baik, maka disebut Larutan Elektrolit Kuat.  
 Indikator pengamatan: lampu menyala terang dan timbul gelembung gas pada elektrode.  
  
*Jika* larutan elektrolit yang daya hantar listriknya buruk, maka disebut Larutan Elektrolit Lemah.  
 Indikator pengamatan: lampu tidak menyala atau menyala redup dan timbul gelembung gas pada elektrode.

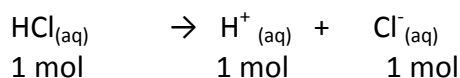
Perhatikan data hasil percobaan daya hantar listrik beberapa larutan berikut ini :

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

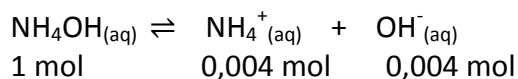
Tentukanlah larutan mana yang termasuk elektrolit kuat, dan elektrolit lemah berdasarkan pernyataan yang ada?

**(Keterampilan menginterpretasikan suatu pernyataan)**

2. Perhatikan reaksi di bawah ini!



(jika 1 mol HCl terionisasi menghasilkan 1 mol ion  $\text{H}^+$  dan 1 mol ion  $\text{OH}^-$ , maka HCl terionisasi sempurna)



(Jika 1 mol  $\text{NH}_4\text{OH}$  terionisasi menghasilkan 0,004 mol ion  $\text{NH}_4^+$  dan 0,004 mol ion  $\text{OH}^-$ , maka  $\text{NH}_4\text{OH}$  terionisasi sebagian)

Berdasarkan proses ionisasi nya larutan elektrolit dibedakan menjadi dua yaitu larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah. Dari pernyataan tersebut apa yang dapat anda jelaskan?

***(Keterampilan menginterpretasikan suatu pernyataan)***

3. Perhatikan tabel berikut!

Sampel	Jenis larutan	Jenis ikatan
NaCl	Larutan elektrolit kuat	Ion
$\text{CaCl}_2$	Larutan elektrolit kuat	Ion
$\text{NH}_4\text{OH}$	Larutan elektrolit lemah	Kovalen polar
Alcohol	Larutan nonelektrolit	Kovalen non polar
HCl	Larutan elektrolit kuat	Kovalen polar
$\text{H}_2\text{SO}_4$	Larutan elektrolit kuat	Kovalen polar

Berdasarkan data diatas, mengapa senyawa NaCl dan  $\text{CaCl}_2$  yang berikatan ion termasuk kedalam larutan elektrolit kuat saat dilarutkan ke dalam air?

***(Keterampilan memberikan alasan)***

4. Menurut anda jika air laut diuji dengan alat uji elektrolit, lampu dapat menyala atau tidak? Berikan alasannya!

***(Keterampilan memberikan alasan)***