

PRE-TEST

MATA PELAJARAN : KIMIA
MATERI : Larutan Elektrolit dan Non-elektrolit
KELAS : X
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. Seorang siswa melakukan percobaan untuk mempelajari daya hantar arus listrik, diperoleh data percobaan sebagai berikut :

Larutan	Nyala Lampu	Gelembung Gas di Elektoda
NaCl	Terang	Ada, banyak
HCl	Terang	Ada, banyak
CH ₃ COOH	Redup	Ada, sedikit
Aquades	Tidak Menyala	Ada, sedikit
Gula	Tidak Menyala	Tidak Ada
Alkohol	Tidak Menyala	Tidak Ada
NH ₃	Tidak Menyala	Ada , sedikit
H ₂ SO ₄	Terang	Ada, banyak

Kelompokkan setiap zat-zat tersebut termasuk dalam elektrolit kuat, elektrolit lemah atau non elektrolit!

(Keterampilan Mengelompokkan)

2. Berdasarkan percobaan pada soal no.1, simpulkan apa yang dimaksud dengan larutan elektrolit dan non elektrolit !

(Keterampilan Inferensi)

3. Diketahui beberapa sistem berikut ini :

- a. Kristal NaCl
- b. Lelehan NaCl
- c. Larutan NaCl
- d. Kristal Gula
- e. Larutan Gula
- f. Logam Aluminium
- g. Aluminium Cair

Berdasarkan sistem tersebut, manakah sistem yang dapat menghantarkan arus listrik ? Berikan alasan terhadap jawaban yang anda buat !

(Keterampilan Mengelompokkan)

4. Diketahui beberapa larutan yaitu sebagai berikut :

- a. NH₃
- b. NaCl
- c. HCl
- d. MgCl₂

Berdasarkan larutan tersebut, manakah yang merupakan senyawa ion dan senyawa kovalen polar? Tuliskan reaksi ionisasinya !

(Keterampilan Mengelompokkan)

5. Etanol (C₂H₅OH) adalah alkohol yang dapat larut dalam air. Hasil eksperimen daya hantar listrik menunjukkan bahwa lampu tidak menyala. Apakah yang dapat kalian simpulkan tentang etanol berdasarkan hasil eksperimen tersebut? Jelaskan.

(Keterampilan Inferensi)

“Selamat Mengerjakan“