

# Larutan Elektrolit & Non Elektrolit

Setelah mempelajari bab ini, diharapkan siswa dapat:

1. Menjelaskan konsep larutan
2. Membedakan larutan elektrolit dan non elektrolit
3. Mengurutkan kekuatan daya hantar listrik larutan

Nama:

Kelas:

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut!

1. Golongkan campuran berikut ke dalam larutan atau bukan larutan



Air + gula



Air + kanji



Air + pasir

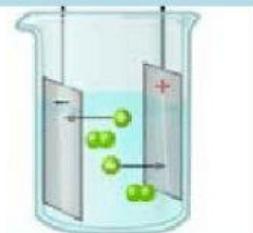
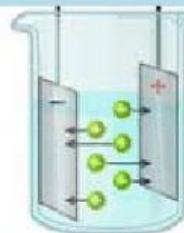
Pilihan jawaban

Pilihan jawaban

Pilihan jawaban

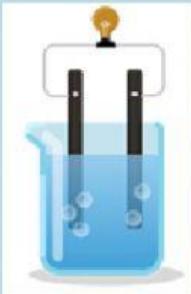
2. Apabila suatu senyawa dilarutkan ke dalam air, akan ada beberapa kemungkinan proses kelarutan zat.

Kelompokkan gambar berikut ke kotak yang sesuai!

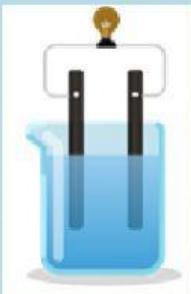


Elektrolit kuat	Elektrolit lemah	Non elektrolit

3. Pasangkan gambar uji elektrolit di sebelah kiri dengan contoh senyawa yang di sebelah kanan!



Larutan NaCl



Larutan NH<sub>4</sub>OH



Larutan C<sub>11</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>

4. Urutan kekuatan daya hantar listrik beberapa larutan berikut!

Larutan HCl 0,1 M

Larutan HCl 0,2 M

Larutan HCOOH 0,2 M

Larutan C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>

	>		>		>	
--	---	--	---	--	---	--

5. Seorang siswa hendak mengukur daya hantar suatu larutan. Dia melarutkan 1 gram padatan NaOH ke dalam 100 mL air bersih. Sebelum melakukan percobaan, dia mengira-ngira proses hasil percobaan yang akan didapatkan. Perkiraan dituliskan dalam tabel berikut. Namun, ia masih ragu apakah daftar yang dibuat sudah benar. Bantulah siswa tersebut untuk mengecek daftar yang dibuat sudah benar atau belum dengan cara memberi tanda ceklist pada setiap pernyataan yang diberikan!

	Padatan NaOH akan larut sempurna di dalam air
	Jika diuji dengan lampu, larutan ini akan memberikan nyala yang terang
	Hasil pengamatan lain tidak ada gelembung gas di sekitar elektrode
	Larutan NaOH termasuk larutan elektrolit lemah
	Persamaan reaksi pelarutan padatan NaOH adalah $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$

6. Lengkapi tabel hasil uji daya hantar listrik larutan berikut dengan memperhatikan jenis larutannya!

Nyala lampu isi dengan **terang**, **redup** atau **mati**. Isi gelembung gas dengan **banyak**, **sedikit**, atau **tidak ada**

No	Larutan	Nyala Lampu	Gelembung gas
1	<chem>C2H5OH</chem>		
2	<chem>CH3COOH</chem>		
3	KCl		
4	<chem>H2SO4</chem>		