

LARUTAN ELEKTROLIT DAN LARUTAN NONELEKTROLIT

1. Pernyataan yang benar tentang elektrolit

- A. Zat-zat yang jika dilarutkan dengan air akan terurai menjadi ion negatif dan ion positif
- B. Zat-zat yang jika dilarutkan dalam air akan terurai menjadi molekul- molekul.
- C. Zat-zat yang jika dilarutkan dalam air tidak akan terurai menjadi atom- atom.
- D. Zat-zat yang jika dilarutkan dalam air tidak akan terurai menjadi ion-ion.
- E. Zat-zat yang dilarutkan dalam air akan terurai menjadi gas-gas tertentu

2. Buatlah garis ke jawaban yang benar!

SENYAWA ION

LARUTAN ELEKTROLIT

SENYAWA KOVALEN NONPOLAR

LARUTAN
NONELEKTROLIT

SENYAWA KOVALEN POLAR

3. Kelompokkan zat-zat berikut ke dalam larutan elektrolit atau larutan nonelektrolit!

NaCl (garam)

$C_{12}H_{22}O_{11}$ (gula)

$CO(NH_2)_2$ (Urea)

CH_3COOH

Bensin

H_2SO_4 (Asam Sulfat)

Larutan Jeruk Nipis

Deterjen

4. Glukosa dalam air membentuk larutan nonelektrolit karena
- A. Glukosa merupakan senyawa yang tidak mengalami ionisasi
 - B. Glukosa merupakan senyawa yang mengalami ionisasi
 - C. Glukosa merupakan senyawa yang tidak mengalami ionisasi
 - D. Glukosa merupakan senyawa nonpolar
 - E. Glukosa merupakan senyawa kovalen nonpolar yang larut dalam air menjadi kovalen polar
5. Tariklah gejala yang sesuai dengan larutan pada percobaan larutan elektrolit dan nonelektrolit!

Nama Larutan	Gejala
a. Larutan Gula	
b. Larutan Garam	
c. Deterjen	
d. Larutan oralit	
e. Larutan Aki	
f. Larutan asam cuka	
g. Larutan jeruk nipis	

Lampu menyala terang dan timbul gelembung gas

Lampu menyala redup dan timbul gelembung gas

Lampu tidak menyala dan timbul gelembung gas

Lampu tidak menyala dan tidak timbul gelembung gas