

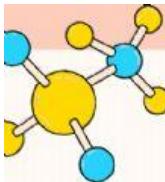
# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

*Larutan Elektrolit dan  
Non Elektrolit*

***Nama :***

***Kelas :***





# Larutan Elektrolit dan Larutan Non Elektrolit

## Kompetensi Dasar

- Memahami pengertian larutan elektrolit dan larutan non elektrolit
- Memahami sifat-sifat larutan elektrolit dan larutan non elektrolit

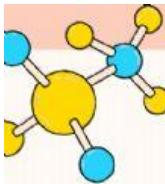
## Indikator

- Menjelaskan pengertian larutan elektrolit dan larutan non elektrolit
- Membedakan sifat-sifat larutan elektrolit dan larutan non elektrolit

## Tujuan

Setelah proses pembelajaran, siswa diharapkan dapat :

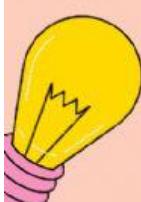
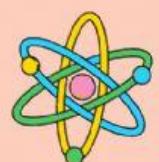
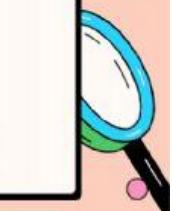
- Menjelaskan pengertian larutan elektrolit dan larutan non elektrolit
- Membedakan sifat-sifat larutan elektrolit dan larutan non elektrolit
- Mengelompokkan larutan ke dalam larutan elektrolit dan larutan non elektrolit



# Larutan Elektrolit dan Larutan Non Elektrolit

## Prosedur

- Gunakan perangkat (seperti laptop maupun handphone) untuk mengerjakan e-LKPD ini.
- Pahamilah materi dengan sebaik mungkin.
- Kerjakan setiap aktivitas sesuai dengan petunjuk yang telah diberikan.



# Materi

Larutan adalah campuran yang homogen terdiri dari dua zat atau lebih. Suatu larutan terdiri dari zat terlarut (solute), dan pelarut (solvent). Zat yang jumlahnya banyak biasanya disebut pelarut, sementara zat yang jumlahnya sedikit disebut zat terlarut (Mulyani, 2003 : 1).

Larutan ada yang dapat menghantarkan arus listrik dan tidak dapat menghantarkan arus listrik. Kemampuan larutan untuk menghantarkan arus listrik bergantung pada jumlah ion yang dikandungnya (Chang, 2004 : 90).

## A. Larutan Elektrolit

Larutan elektrolit adalah larutan yang dapat menghantarkan listrik. Larutan ini dapat menghantarkan listrik disebabkan karena zat elektrolit terurai menjadi ion-ion karena pengaruh arus listrik (Rivai, 1995 : 39)

Pada larutan elektrolit gaya tarik menarik antar molekul-molekul air dengan partikel-partikel zat cukup kuat untuk memutuskan ikatan antar partikel zat sehingga partikel-partikel zat dapat lepas sebagai ion-ion bebas.

Contoh larutan elektrolit adalah NaCl (Natrium klorida), H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (Asam sulfat), CH<sub>3</sub>COOH (Asam asetat), Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(Natrium sulfat), KI(Kalium iodida), CaCl<sub>2</sub>(Kalsium korida).

# Materi

Larutan elektrolit dapat dibedakan menjadi :

## 1. Larutan elektrolit kuat

Larutan elektrolit kuat yaitu larutan elektrolit yang mempunyai daya hantar listrik besar, sehingga pada uji elektrolit menyebabkan lampu menyala terang dan banyak gelembung disekitar elektroda. Larutan elektrolit kuat dapat terurai sempurna atau hampir sempurna menjadi ion-ion dalam pelarutnya dan umumnya menghasilkan larutan dengan daya hantar listrik yang baik (Petrucci, 2005 : 76).

Contoh larutan elektrolit kuat adalah larutan asam kuat (HCl, HBr, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>), basa kuat (LiOH, NaOH, KOH), garam-garam(NaCl, KCl).

## 2. Larutan Elektrolit Lemah

Larutan elektrolit lemah yaitu larutan elektrolit dengan daya hantar listrik lemah atau kecil. Larutan elektrolit lemah hanya terurai sebagian kecil menjadi ion-ion dalam pelarutnya dan menghasilkan larutan dengan daya hantar listrik yang buruk, sehingga pada uji elektrolit menyebabkan nyala lampu redup atau hanya timbul gelembung gas saja. Hal ini disebabkan tidak semua zat terurai menjadi ion-ion (ionisasi tidak sempurna) sehingga dalam larutan hanya ada sedikit ion-ion yang dapat menghantarkan arus listrik (Petrucci, 2005 : 76).

Contoh senyawa yang termasuk elektrolit lemah: CH<sub>3</sub>COOH, NH<sub>4</sub>OH, NH<sub>3</sub>, HCN.

## Materi

### B. Larutan Non Elektrolit

Larutan non elektrolit adalah larutan yang tidak dapat menghantarkan arus listrik. Larutan non elektrolit tidak dapat menghantarkan arus listrik disebabkan karena larutan tersebut tidak dapat membentuk ion-ion dalam pelarutnya. Pada larutan non elektrolit, molekul-molekulnya tidak terionisasi dalam larutan, sehingga tidak ada ion yang bermuatan yang dapat menghantarkan arus listrik (Rachmawati, 2010 : 239).

Pada non elektrolit gaya tarik menarik antar molekul-molekul air dengan partikel-partikel zat tidak cukup kuat untuk memutuskan ikatan antar partikel zat sehingga partikel-partikel zat tidak dapat lepas sebagai ion-ion bebas.

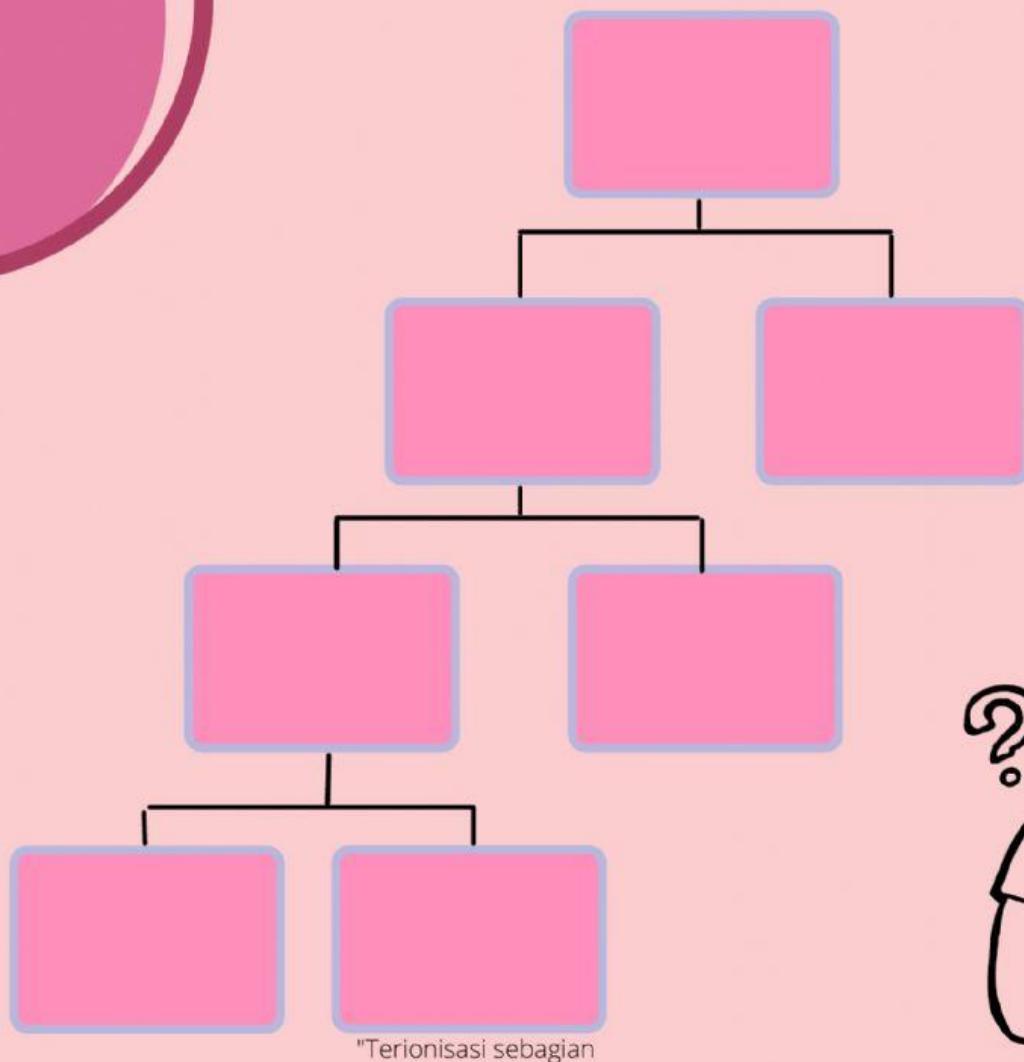
Contoh larutan non elektrolit adalah: C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> (Sukrosa), C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (Etanol), CO(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> (Urea), C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> (Gula).



# Aktivitas 1



Lengkapilah bagan di bawah ini dengan tepat !



**Elektrolit  
Kuat**

**Campuran  
Homogen**

**Elektrolit**

**Elektrolit  
Lemah**

**Campuran**

**Non  
Elektrolit**

**Campuran  
Heterogen**

## Aktivitas 2

Pasangkanlah dengan tepat !

Pada uji elektrolit menghasilkan nyala lampu yang terang

Elektrolit kuat

Larutan yang tidak dapat mengalirkan arus listrik

Elektrolit lemah

Terjadi ionisasi tidak sempurna

Non elektrolit

Pasangkanlah larutan berikut dengan jenis larutannya

NaCl

Elektrolit Lemah

NH<sub>3</sub>

Non Elektrolit

Urea

Elektrolit Kuat



## Evaluasi



Jawablah soal-soal di bawah ini dengan tepat!



Yang merupakan ciri-ciri dari larutan non elektrolit adalah ....

- 5 Yang merupakan ciri dari elektrolit kuat adalah ....

  - a. Larutannya hanya terurai sebagian kecil menjadi ion-ion dalam pelarutnya
  - b. Menghasilkan larutan dengan daya hantar listrik yang buruk
  - c. Pada uji elektrolit menyebabkan lampu menyala terang dan banyak gelembung disekitar elektroda
  - d. Larutannya tidak terionisasi dalam larutan

