



LKPD

Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit



A. Identitas Kelompok

MP Mata Pelajaran : Kimia

M Materi : Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit

K Kelas/Fase : X / Fase E

P Pertemuan : 1

NK Nama Kelompok : _____

Anggota Kelompok:

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____
5. _____



B. Tujuan Pembelajaran

- 1 Menjelaskan pengertian larutan elektrolit dan non elektrolit dengan benar.
- 2 Membedakan larutan elektrolit dan non elektrolit berdasarkan kemampuan menghantarkan listrik.
- 3 Menjelaskan peran ion dalam larutan elektrolit.
- 4 Memberikan contoh larutan elektrolit dan non elektrolit dalam kehidupan sehari-hari.



C. Petunjuk Kerja

- 1 Bacalah informasi dan pertanyaan pada LKPD dengan cermat.
- 2 Diskusikan setiap pertanyaan bersama anggota kelompok.
- 3 Isilah tabel berdasarkan hasil diskusi kelompok.
- 4 Tuliskan alasan pengelompokan larutan berdasarkan keberadaan ion.
- 5 Presentasikan hasil diskusi kelompok secara singkat di depan kelas.





LKPD

Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit



D. Informasi Singkat

1

Larutan elektrolit adalah larutan yang dapat menghantarkan arus listrik karena mengandung ion-ion bebas yang dapat bergerak. Contohnya adalah air garam dan larutan asam.

2

Larutan non elektrolit adalah larutan yang tidak dapat menghantarkan arus listrik karena tidak menghasilkan ion-ion bebas dalam larutan. Contohnya adalah air gula dan alkohol.



E. Kegiatan Diskusi Kelompok



Aktivitas 1: Mengelompokkan Larutan

Amatilah beberapa contoh larutan berikut. Diskusikan bersama kelompokmu, kemudian tentukan apakah larutan tersebut termasuk elektrolit atau non elektrolit.

No.	Contoh Larutan	Elektrolit / Non Elektrolit	Alasan Pengelompokan
1	Air garam		
2	Air gula		
3	Larutan cuka		
4	Alkohol		
5	Air sabun		
6	Minuman isotonik		





LKPD

Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit



E. Kegiatan Diskusi Kelompok



Aktivitas 2: Menjawab Pertanyaan

Jawablah pertanyaan berikut berdasarkan hasil diskusi kelompok!

1

Apa yang dimaksud dengan larutan elektrolit?

2

Apa yang dimaksud dengan larutan non elektrolit?

3

Mengapa larutan elektrolit dapat menghantarkan arus listrik?

4

Mengapa air gula termasuk larutan non elektrolit?

5

Apa perbedaan utama antara larutan elektrolit dan non elektrolit?





LKPD

Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit



E. Kegiatan Diskusi Kelompok



Aktivitas 3: Contoh dalam Kehidupan Sehari-hari

Tuliskan contoh lain larutan elektrolit dan non elektrolit yang dapat ditemukan dalam kehidupan sehari-hari.

No.	Contoh Larutan Elektrolit	Contoh Larutan Non Elektrolit
1.		
2.		
3.		



F. Kesimpulan Kelompok

Berdasarkan hasil diskusi, tuliskan kesimpulan kelompokmu!





LKPD

Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit



G. Presentasi Singkat

Setelah mengerjakan LKPD, setiap kelompok mempresentasikan hasil diskusi secara singkat dengan menjelaskan:

- 1 Pengertian larutan elektrolit dan non elektrolit.
- 2 Hasil pengelompokan contoh larutan.
- 3 Alasan pengelompokan berdasarkan keberadaan ion.
- 4 Contoh lain larutan elektrolit dan non elektrolit dalam kehidupan sehari-hari.



H. Refleksi Individu

Jawablah secara singkat!

- 1 Hal baru apa yang kamu pelajari hari ini?

- 2 Bagian mana yang masih sulit kamu pahami?

- 3 Sebutkan satu contoh larutan elektrolit yang sering kamu temui!

