

Lampiran 3

Nama :

Kelas :



Lembar Kerja Siswa 3

Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Semester : X/ Genap
Materi Pembelajaran : Larutan Non-Elektrolit dan Elektrolit
Alokasi waktu : 2 x 45 menit

Indikator**A. Kognitif****1. Produk:**

- Merancang dan melakukan percobaan untuk mengidentifikasi larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.
- Membandingkan senyawa ion dengan senyawa kovalen berdasarkan susunan ion-ion.
- Menjelaskan bahwa larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.

2. Proses:

- Melakukan percobaan untuk mengidentifikasi larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.
- Mengamati hal yang terjadi pada senyawa ion dan senyawa kovalen polar.
- Mencatat hasil pengamatan.
- Membandingkan hasil pengamatan senyawa ion dengan senyawa kovalen polar.
- Menjelaskan bahwa larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.

B. Afektif**1. Karakter**

- tanggung jawab
- teliti

Lampiran 3

- c. jujur
- d. peduli
- e. berperilaku santun
- 2. Keterampilan sosial
 - a. Bertanya
 - b. Mengemukakan pendapat
 - c. Pendengar yang baik
 - d. Berkomunikasi

PETUNJUK BELAJAR:

1. Setiap siswa harus membaca LKS ini dengan seksama.
2. Diskusikan setiap pertanyaan dan permasalahan yang ada dalam LKS ini melalui diskusi dengan sesama anggota kelompok
3. Jika ada pertanyaan atau hal yang tidak dimengerti mintalah bantuan guru untuk menjelaskannya.

ö EXPLORASI

Telah kita ketahui bahwa larutan garam dapat menghantarkan arus listrik, bagaimana dengan padatan atau lelehan garam ? Apakah dapat menghantarkan arus listrik? Mengapa hal tersebut dapat terjadi?



Alasan :

.....

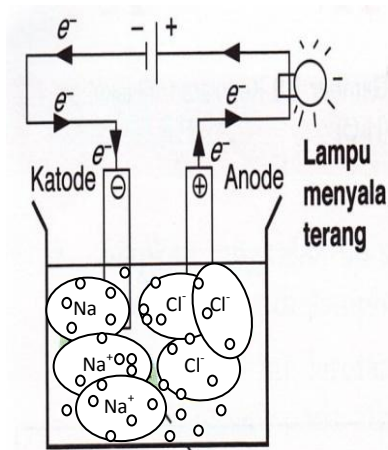
.....

.....

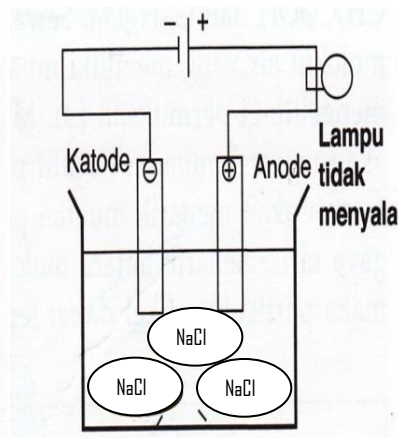
.....

Lampiran 3

EXPLANATION



larutan garam

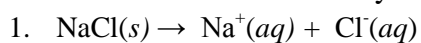


Padatan garam

Perhatikan gambar diatas!

1. Apa perbedaan antara larutan garam dan padatan garam?.....
.....
2. Mengapa pada larutan garam lampunya dapat menyala saat di hubungkan dengan arus listrik, sedangkan pada padatannya lampu tidak menyala saat dihubungkan dengan arus listrik?.....
.....

Berdasarkan reaksi ionisasinya :



Berdasarkan jenis ikatannya, NaCl merupakan senyawa, sehingga menghantarkan arus listrik.



Berdasarkan jenis ikatannya, HCl merupakan senyawa, senyawa kovalen terdiri atas molekul-molekul. Molekul tidak dapat menghantarkan arus listrik, karena molekul tidak bermuatan atau bersifat netral.

Lampiran 3

3. Tabel harga keelektronegatifan :

No	Unsur	Harga Keelektronegatifan
1.	H	2,1
2.	Cl	3,16

Dilihat dari harga keelektronegatifannya HCl memiliki
keelektronegatifan, sehingga termasuk senyawa

4. Jika senyawa kovalen dilarutkan ke dalam air maka senyawa tersebut.....
menjadi ion-ion. Larutan tersebut..... menghantarkan arus listrik.
Jadi, senyawa kovalen polar dalam pelarut air merupakan larutan
.....

Ö ELABORATION

- Berdasarkan jenis ikatannya, larutan elektrolit berasal dari senyawa apa saja?
.....
- Apakah semua larutan yang terionisasi berasal dari senyawa ion saja?
.....
- Apakah semua larutan yang mengandung senyawa kovalen polar dapat menghantarkan arus listrik?
Contohnya.....
Jadi, larutan elektrolit berupa senyawa ion kovalen dan kovalen polar.
- Apakah larutan senyawa kovalen dapat menghantarkan listrik? jika dapat, senyawa kovalen jenis apa? berikan contoh senyawanya!
Jawab :.....
- Mengapa padatan senyawa ionik tidak dapat menghantarkan arus listrik?
Jawab :.....

Selamat Mengerjakan