

Nama :

Kelas :

PRE-TEST

Mata Pelajaran : Kimia

Materi Pokok : Larutan elektrolit dan non elektrolit

Kelas/Semester : X/Genap

Jawablah pertanyaan di bawah ini dengan baik dan benar !

1. Berikut ini adalah data percobaan uji daya hantar listrik beberapa larutan :

Larutan	Nyala lampu	Pengamatan pada elektrode	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit
A	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung	Nonelektrolit
B	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
C	Lampu tidak menyala	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
D	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit
E	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
F	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
G	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat

Berdasarkan data di atas , deskripsikan hasil percobaan uji daya hantar listrik untuk larutan C dan F ?

Lampiran 6

2. Perhatikan tabel di bawah ini!

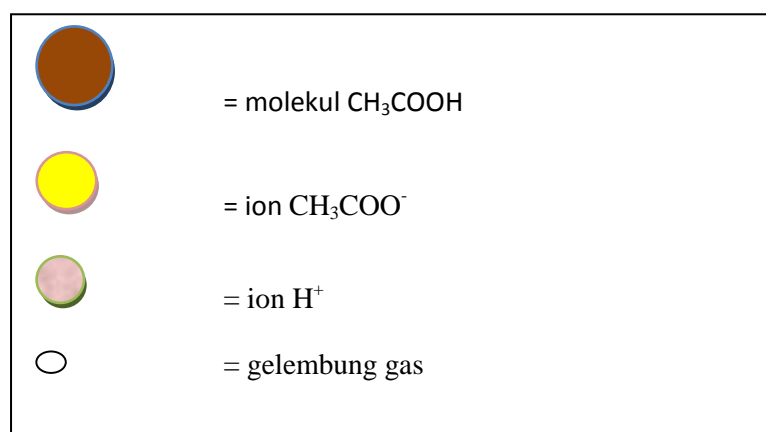
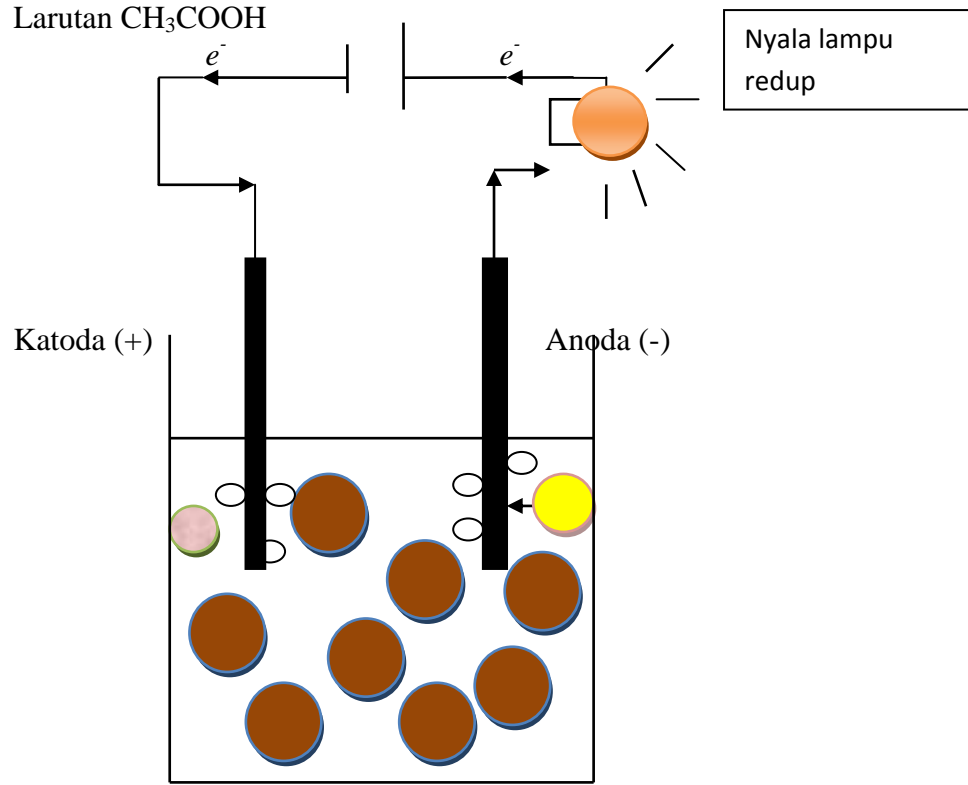
Larutan	Lampu		Elektroda		Jenis elektrolit
	Nyala	Tidak	Ada gelembung gas	Tidak ada gelembung gas	
A	√		√		Elektrolit kuat
B		√	√		Elektrolit lemah
C		√		√	Nonelektrolit
D	√		√		Elektrolit kuat
E		√	√		Elektrolit lemah
F		√		√	Nonelektrolit

Berdasarkan tabel di atas, maka :

- Kelompokkan larutan yang memiliki karakteristik sama !
- Apa yang dapat kalian simpulkan ?

Lampiran 6

3. Perhatikan gambar alat uji daya hantar listrik terhadap suatu larutan di bawah ini
Larutan CH_3COOH



Deskripsikanlah apa yang terjadi pada larutan CH_3COOH pada gambar diatas berdasarkan hasil pengamatan kalian!

Lampiran 6

4. Perhatikan gambar beberapa zat di bawah ini!

			
<p>Larutan garam</p> <p>Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan garam menyebabkan lampu dapat menyala</p>	<p>Padatan garam</p> <p>Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala</p>	<p>Larutan kapur</p> <p>Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala</p>	<p>Padatan kapur</p>

Berdasarkan gambar diatas, prediksi apakah pada padatan kapur dapat menyalakan lampu?

5. Perhatikan tabel di bawah ini !

Larutan	Lampu		Elektroda		Jenis larutan	Jenis ikatan
	Nyala	Tidak	Ada gelembung gas	Tidak ada gelembung gas		
A	√		√		Elektrolit kuat	Senyawa ion
B		√	√		Elektrolit lemah	Senyawa kovalen
C		√		√	Nonelektrolit	Senyawa kovalen
D	√		√		Elektrolit kuat	Senyawa ion
E		√	√		Elektrolit lemah	Senyawa kovalen

Berdasarkan tabel di atas, maka :

- Kelompokkan larutan yang memiliki karakteristik sama!
- Simpulkan berdasarkan jenis ikatan dan jenis larutannya!

Lampiran 6

6. Senyawa X yang dilarutkan kedalam air :

- a. Merupakan senyawa ion
- b. Terionisasi sempurna
- c. Dapat menghantarkan arus listrik
- d. Dapat menghasilkan nyala lampu

Berdasarkan keterangan diatas, prediksikan termasuk ke dalam apakah larutan ini?



Nama :

Kelas :

POST-TEST

Mata Pelajaran : Kimia

Materi Pokok : Larutan elektrolit dan non elektrolit

Kelas/Semester : X/Genap

Jawablah pertanyaan di bawah ini dengan baik dan benar !

7. Berikut ini adalah data percobaan uji daya hantar listrik beberapa larutan :

Larutan	Nyala lampu	Pengamatan pada elektrode	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit
A	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung	Nonelektrolit
B	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
C	Lampu tidak menyala	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
D	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit
E	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat
F	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah
G	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat

Berdasarkan data di atas , deskripsikan hasil percobaan uji daya hantar listrik untuk larutan C dan F ?

Lampiran 6

8. Perhatikan tabel di bawah ini!

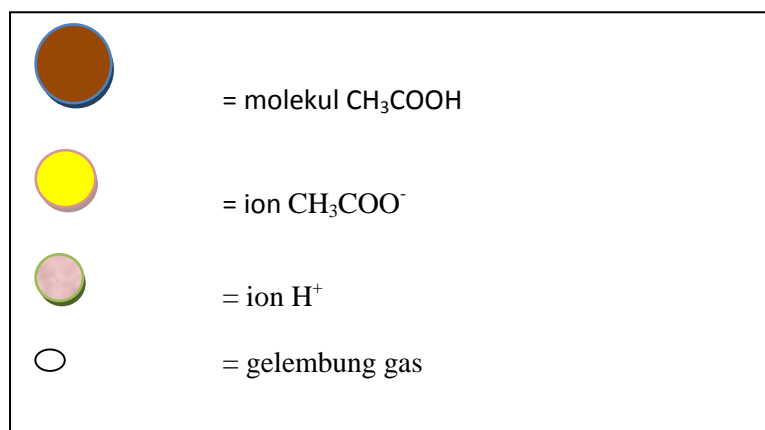
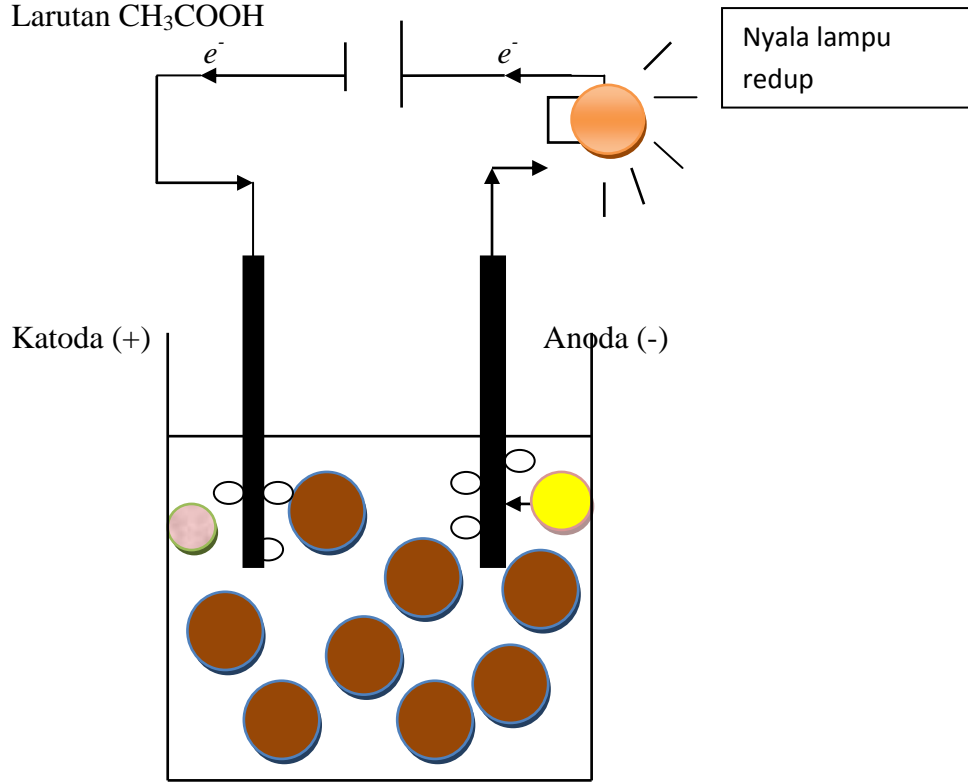
Larutan	Lampu		Elektroda		Jenis elektrolit
	Nyala	Tidak	Ada gelembung gas	Tidak ada gelembung gas	
A	√		√		Elektrolit kuat
B		√	√		Elektrolit lemah
C		√		√	Nonelektrolit
D	√		√		Elektrolit kuat
E		√	√		Elektrolit lemah
F		√		√	Nonelektrolit

Berdasarkan tabel di atas, maka :

- c. Kelompokkan larutan yang memiliki karakteristik sama !
- d. Apa yang dapat kalian simpulkan ?

Lampiran 6

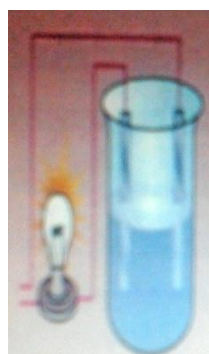
9. Perhatikan gambar alat uji daya hantar listrik terhadap suatu larutan di bawah ini
Larutan CH_3COOH



Deskripsikanlah apa yang terjadi pada larutan CH_3COOH pada gambar diatas berdasarkan hasil pengamatan kalian!

Lampiran 6

10. Perhatikan gambar beberapa zat di bawah ini!



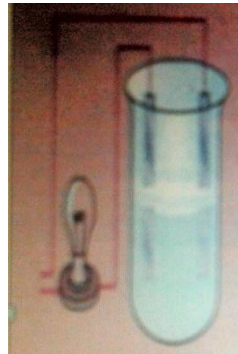
Larutan garam

Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan garam menyebabkan lampu dapat menyala



Padatan garam

Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala



Larutan kapur

Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala



Padatan kapur

Berdasarkan gambar diatas, prediksi apakah pada padatan kapur dapat menyalakan lampu?

11. Perhatikan tabel di bawah ini !

Larutan	Lampu		Elektroda		Jenis larutan	Jenis ikatan
	Nyala	Tidak	Ada gelembung gas	Tidak ada gelembung gas		
A	√		√		Elektrolit kuat	Senyawa ion
B		√	√		Elektrolit lemah	Senyawa kovalen
C		√		√	Nonelektrolit	Senyawa kovalen
D	√		√		Elektrolit kuat	Senyawa ion
E		√	√		Elektrolit lemah	Senyawa kovalen

Berdasarkan tabel di atas, maka :

- Kelompokkan larutan yang memiliki karakteristik sama!
- Simpulkan berdasarkan jenis ikatan dan jenis larutannya!

Lampiran 6

12. Senyawa X yang dilarutkan kedalam air :

- e. Merupakan senyawa ion
- f. Terionisasi sempurna
- g. Dapat menghantarkan arus listrik
- h. Dapat menghasilkan nyala lampu

Berdasarkan keterangan diatas, prediksikan termasuk ke dalam apakah larutan ini?