

Lampiran 6

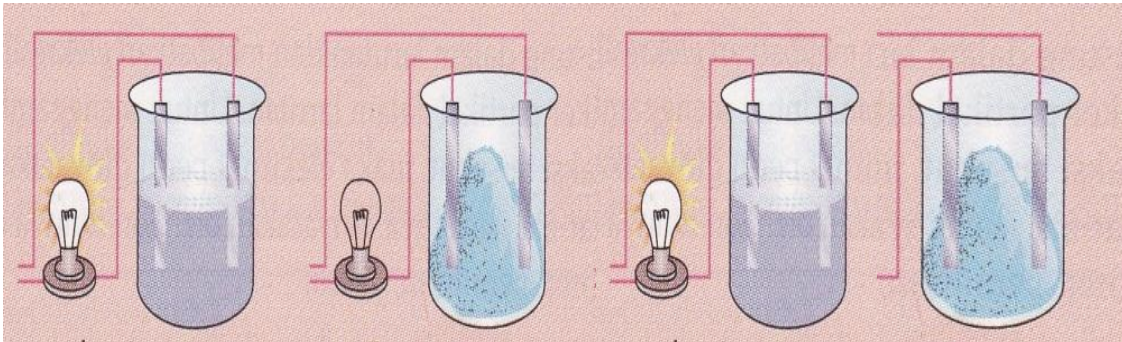
RUBRIK PENSKORAN PRE-TEST DAN POST-TEST**Mata pelajaran : Kimia****Materi pokok : Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit****Mata pelajaran : Kimia****Bentuk Tes : Tertulis**

Pilihan ganda

- | | |
|-------|-------|
| 1. A | 11. D |
| 2. A | 12. E |
| 3. C | 13. D |
| 4. A | 14. B |
| 5. D | 15. C |
| 6. C | |
| 7. D | |
| 8. A | |
| 9. C | |
| 10. A | |

Total skor penilaian 15x 1 = 15

Rubrik Soal Pre-Test dan Post-Test Keterampilam Memprediksi

Indikator	Soal Uraian	Rubrik							
1. Memprediksi	1. Perhatikan gambar beberapa zat dibawah ini	Untuk Soal nomor 1							
	<div></div> <table><tr><th>Larutan garam</th><th>Padatan garam</th><th>Larutan gula</th><th>Padatan gula</th></tr><tr><td>Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan garam menyebabkan lampu dapat menyala</td><td>Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala</td><td>Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan gula menyebabkan lampu tidak dapat menyala</td><td>Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan gula ??</td></tr></table> <p>Berdasarkan gambar diatas, prediksikan apakah pada padatan gula dapat menyalakan lampu? Jelaskan !</p>	Larutan garam	Padatan garam	Larutan gula	Padatan gula	Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan garam menyebabkan lampu dapat menyala	Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala	Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan gula menyebabkan lampu tidak dapat menyala	Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan gula ??
Larutan garam	Padatan garam	Larutan gula	Padatan gula						
Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan garam menyebabkan lampu dapat menyala	Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan garam menyebabkan lampu tidak dapat menyala	Kedua elektode dimasukkan ke dalam larutan gula menyebabkan lampu tidak dapat menyala	Kedua elektode dimasukkan ke dalam padatan gula ??						

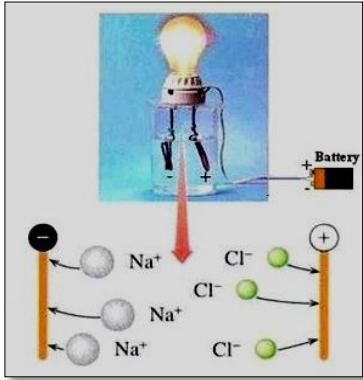
		<p>Padatan gula merupakan larutan non elektrolit.</p> <p>Skor 4 :</p> <p>Jika siswa dapat menjawab pada padatan gula saat kedua elektroda dimasukkan ke dalam padatan gula tersebut lampu tidak menyala karena padatan tidak dapat menghantarkan arus listrik dan merupakan larutan non elektrolit .</p> <p>Skor 3 :</p>
--	--	--

		<p>Jika siswa hanya dapat menjawab pada padatan gula lampu tidak menyala karena dapat menghantarkan arus listrik.</p> <p>Skor 2 :</p> <p>Jika siswa hanya dapat menjawab pada padatan gula lampu tidak menyala merupakan larutan non elektrolit.</p> <p>Skor 1:</p>
--	--	---

<p>2. Memprediksi</p>	<p>2. Senyawa X yang dilarutkan kedalam air :</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ Merupakan ikatan kovalen polar ○ Terionisasi sebagian ○ Dapat menghantarkan arus listrik ○ Dapat menghasilkan nyala lampu <p>Berdasarkan keterangan diatas, prediksikan termasuk ke dalam apakah larutan ini ? Jelaskan !</p>	<p>Jika siswa hanya dapat menjawab pada padatan gula lampu tidak menyala</p> <p>Skor 0 :</p> <p>Jika siswa menjawab salah.</p> <p>Untuk Soal nomor 2</p> <p>Skor 5 :</p> <p>Jika siswa menjawab dengan benar bahwa senyawa X termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat karena merupakan ikatan kovalen polar,</p>
------------------------------	--	--

		<p>terionisasi sebagian, dapat menghantarkan arus listrik, dapat menghasilkan nyala lampu.</p> <p>Skor 4 :</p> <p>Jika siswa menjawab dengan benar bahwa senyawa X termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat karena merupakan ikatan kovalen polar, dapat menghantarkan arus listrik, dapat menghasilkan nyala lampu.</p>
--	--	--

		<p>Skor 3 :</p> <p>Jika siswa menjawab dengan benar bahwa senyawa X termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat dapat menghasilkan nyala lampu.</p> <p>Skor 2 :</p> <p>Jika siswa menjawab dengan benar bahwa senyawa X termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat.</p>
--	--	--

<p>3. Memprediksi</p>	<p>3. Perhatikan gambar beberapa zat dibawah ini :</p> 	<p>Skor 1 :</p> <p>Jika siswa menjawab dengan benar bahwa senyawa X termasuk ke dalam larutan elektrolit.</p> <p>Skor 0 :</p> <p>Jika siswa menjawab salah.</p> <p>Untuk Soal nomor 3</p> <p>Skor 5 :</p> <p>Jika siswa menjawab benar bahwa pada larutan tersebut dapat menghantarkan arus listrik sehingga nyala lampu yang dihasilkan</p>
------------------------------	---	--

	<p>Prediksikan mengapa pada larutan tersebut dapat menghantarkan arus listrik sehingga nyala lampu yang dihasilkan terang dan termasuk ke dalam elektrolit kuat, elektrolit lemah atau non elektrolit kah larutan ini ? Jelaskan !</p>	<p>terang karena molekul NaCl terionisasi sempurna menjadi ion positif dan ion negatif yaitu :</p> $\text{NaCl}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{Na}^{+}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$ <p>Larutan ini termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat karena nyala lampu yang dihasilkan terang dan molekulnya terionisasi secara sempurna menghasilkan ion Na^{+} dan ion Cl^{-}</p> <p>Skor 4 :</p>
--	--	--

		<p>Jika siswa menjawab benar bahwa pada larutan tersebut dapat menghantarkan arus listrik sehingga nyala lampu yang dihasilkan terang karena molekul NaCl terionisasi sempurna menjadi ion positif dan ion negatif yaitu :</p> $\text{NaCl}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{Na}^{+}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$ <p>Larutan ini termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat karena nyala lampu yang dihasilkan terang.</p>
--	--	--

		<p>Skor 3 :</p> <p>Jika siswa menjawab benar bahwa pada larutan tersebut dapat menghantarkan arus listrik sehingga nyala lampu yang dihasilkan terang karena molekul NaCl terionisasi sempurna</p> $\text{NaCl}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{Na}^{+}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$ <p>Larutan ini termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat karena nyala lampu yang dihasilkan terang.</p>
--	--	---

		<p>Skor 2 :</p> <p>Jika siswa hanya menjawab pada larutan tersebut dapat menghantarkan arus listrik sehingga nyala lampu yang dihasilkan terang karena molekul NaCl terionisasi sempurna. Larutan ini termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat karena nyala lampu yang dihasilkan terang.</p> <p>Skor 1 :</p> <p>Jika siswa hanya menjawab</p>
--	--	---

		<p>bahwa pada larutan tersebut dapat menghantarkan arus listrik sehingga nyala lampu yang dihasilkan terang karena molekul NaCl terionisasi sempurna.</p> <p>Larutan ini termasuk ke dalam larutan elektrolit kuat.</p> <p>Skor 0 :</p> <p>Jika siswa menjawab salah.</p>
--	--	--

4. Memprediksi	<p>4. Senyawa CH_3COOH yang dilarutkan kedalam air :</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ Terionisasi sebagian ○ Dapat menghantarkan arus listrik ○ Nyala lampu yang dihasilkan redup ○ Termasuk elketrolit lemah <p>Berdasarkan keterangan diatas, prediksikan jenis ikatan apa yang terbentuk ?</p> <p>Jelaskan !</p>	<p>Untuk Soal nomor 4 :</p> <p>Skor 5 :</p> <p>Jika siswa menjawab benar bahwa berdasarkan keterangan disamping, jenis ikatan yang terbentuk adalah kovalen polar.</p> <p>Karena molekul CH_3COOH terionisasi sebagian, dimana ada yang tetap menjadi moleku CH_3COOH dan sebagian lagi ada yang terionisasi menjadi ion positif dan negatif.</p>
-----------------------	--	---

		<p>Sehingga dapat menghantarkan arus listrik menyebabkan nyala lampu yang dihasilkan redup dan termasuk ke dalam elektrolit lemah.</p> <p>Skor 4 :</p> <p>Jika siswa menjawab benar bahwa berdasarkan keterangan disamping, jenis ikatan yang terbentuk adalah kovalen polar.</p> <p>Karena molekul CH_3COOH</p>
--	--	--

		<p>terionisasi sebagian, dimana ada yang tetap menjadi moleku CH_3COOH dan sebagian lagi ada yang terionisasi menjadi ion positif dan negatif.</p> <p>Skor 3 :</p> <p>Jika siswa menjawab benar bahwa berdasarkan keterangan disamping, jenis ikatan yang terbentuk adalah kovalen polar.</p> <p>Karena molekul CH_3COOH</p>
--	--	---

		<p>terionisasi sebagian,dimana ada yang tetap menjadi moleku CH_3COOH dan sebagian lagi ada yang terionisasi menjadi ion.</p> <p>Skor 2 :</p> <p>Jika siswa hanya menjawab bahwa berdasarkan keterangan disamping, jenis ikatan yang terbentuk adalah kovalen polar.</p> <p>Karena molekul CH_3COOH terionisasi sebagian.</p>
--	--	--

		<p>Skor 1 :</p> <p>Jika siswa hanya menjawab bahwa berdasarkan keterangan disamping, jenis ikatan yang terbentuk adalah kovalen polar.</p> <p>Skor 0 :</p> <p>Jika siswa menjawab salah.</p>
--	--	--