

RUBRIK PENSKORAN POST TEST

No	Soal	Kriteria Penilaian	Skor																																										
1	<p>Seorang siswa melakukan percobaan daya hantar listrik dan diperoleh data sebagai berikut :</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">Larutan</th><th colspan="2">Nyala Lampu</th><th rowspan="2">Gelembung Gas</th></tr> <tr> <th>Terang</th><th>Redup</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>A</td><td>ü</td><td></td><td>Ada</td></tr> <tr> <td>B</td><td></td><td>ü</td><td>Ada</td></tr> <tr> <td>C</td><td></td><td></td><td>-</td></tr> <tr> <td>D</td><td></td><td>ü</td><td>Ada</td></tr> <tr> <td>E</td><td></td><td></td><td>-</td></tr> <tr> <td>F</td><td>ü</td><td></td><td>Ada</td></tr> <tr> <td>G</td><td>ü</td><td></td><td>Ada</td></tr> <tr> <td>H</td><td></td><td>√</td><td>Ada</td></tr> <tr> <td>I</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> </tbody> </table> <p>p</p> <p>Berdasarkan data di atas, klasifikasikan larutan manakah yang termasuk :</p> <ol style="list-style-type: none"> Elektrolit kuat Elektrolit lemah Nonelektrolit 	Larutan	Nyala Lampu		Gelembung Gas	Terang	Redup	A	ü		Ada	B		ü	Ada	C			-	D		ü	Ada	E			-	F	ü		Ada	G	ü		Ada	H		√	Ada	I	-	-	-	<p>Jawaban :</p> <p>Yang termasuk larutan elektrolit kuat yaitu larutan A,F dan G yang termasuk larutan elektrolit lemah yaitu larutan B,D, H, dan yang termasuk larutan nonelektrolit yaitu larutan C, E dan I.</p> <ol style="list-style-type: none"> Jika siswa menjawab 3 pertanyaan soal nomer 1 dengan benar. 10 Jika siswa menjawab 2 pertanyaan soal nomer 1 dengan benar. 8 Jika siswa menjawab 1 pertanyaan soal nomer 1 dengan benar. 6 Jika siswa menjawab 3 pertanyaan soal nomer 1 kurang tepat. 4 Jika siswa menjawab 2 pertanyaan soal nomer 1 kurang tepat. 2 Jika siswa tidak menjawab. 0 	
Larutan	Nyala Lampu		Gelembung Gas																																										
	Terang	Redup																																											
A	ü		Ada																																										
B		ü	Ada																																										
C			-																																										
D		ü	Ada																																										
E			-																																										
F	ü		Ada																																										
G	ü		Ada																																										
H		√	Ada																																										
I	-	-	-																																										
2	Berdasarkan percobaan pada soal no.1, simpulkan apa yang dimaksud dengan elektrolit kuat, elektrolit lemah dan non elektrolit!	<ol style="list-style-type: none"> Elektrolit kuat adalah elektrolit yang dapat terurai sempurna/ hampir sempurna menjadi ion dalam pelarutnya, dan umumnya menghasilkan larutan dengan daya hantar 	10																																										

		<p>listrik yang baik</p> <p>Elektrolit lemah adalah elektrolit yang hanyadapat terurai sebagian kecil menjadi ion-ion dalam pelarutnya, dan menghasilkan larutan dengan daya hantar listrik yang buruk.Sedangkan</p> <p>Larutan non elektrolit adalah zat yang tidak dapat membentuk ion-ion dalam pelarutnya sehingga larutannya tidak dapat meghantarkan arus listrik.</p>	
		<p>b) Elektrolit kuat adalah elektrolit yang dapat terurai sempurna/ hampir sempurna menjadi ion dan menghasilkan larutan dengan daya hantar listrik yang baik.</p> <p>Elektrolit lemah adalah elektrolit yang hanyadapat terurai sebagian, dan menghasilkan larutan dengan daya hantar listrik yang buruk.Sedangkan</p> <p>Larutan non elektrolit adalah zat yang tidak dapat membentuk ion-ion sehingga larutannya tidak dapat meghantarkan arus listrik.</p>	8
		<p>c) Elektrolit kuat adalah elektrolit yang dapat terurai sempurna/ hampir sempurna.</p> <p>Elektrolit lemah adalah elektrolit yang</p>	6

		<p>hanyadapat terurai sebagian,.Sedangkan Larutan non elektrolit adalah zat yang tidak dapat membentuk ion-ion sehingga larutannya tidak dapat meghantarkan arus listrik.</p> <p>d) Elektrolit kuat adalah elektrolit yang dapat menghantarkan arus listrik. Elektrolit lemah adalah elektrolit yang memiliki daya hantar yang bnuruk.Sedangkan Larutan non elektrolit adalah zattidak dapat meghantarkan arus listrik.</p> <p>e) Jika siswa hanya menjawab 1 pertanyaan pada no 2 dengan benar</p> <p>f) Selain jawaban diatas dan siswa tidak menjawab.</p>	<p>4</p> <p>2</p> <p>0</p>
3	<p>Diketahui tiga sistem berikut ini :</p> <p>a. Padatan NaCl</p> <p>b. Lelehan NaCl</p> <p>c. Larutan NaCl</p> <p>Berdasarkan ketiga sistem tersebut, kelompokkan manakah sistem yang dapat menghantarkan arus listrik ? Berikan alasan terhadap jawaban yang anda buat !</p>	<p>a) Sistem yang dapat menghantarkan arus listrik adalah lelehan NaCl dan larutan NaCl. Seperti yang diketahui, senyawa ion terdiri atas ion-ion, $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ Dalam padatan senyawa ion tidak menghantarkan listrik karena senyawa ion dalam padatan tidak dapat bergerak bebas melainkan dian pada tempatnya. Oleh karena itu padatan NaCl tidak dapat menghantarkan listrik. Akan tetapi jika senyawa ion dilelehkan atau dilarutkan, maka ion-ionnya</p>	10

		<p>dapat bergerak bebas sehingga lelehan dan larutan senyawa ion dapat menghantarkan arus listrik.</p> <p>b) Lelehan NaCl dan larutan NaCl dalam air dapat menghantarkan arus listrik karena dapat terurai menjadi ion-ion yang dapat bebas bergerak. 8</p> <p>c) Lelehan NaCl dapat menghantarkan arus listrik karena dapat terurai menjadi ion-ion yang dapat bebas bergerak. 6</p> <p>atau : Larutan NaCl dalam air dapat menghantarkan arus listrik karena dapat terurai menjadi ion-ion yang dapat bebas bergerak.</p> <p>d) Lelehan NaCl dan Larutan NaCl dalam air. 4</p> <p>e) Lelehan NaCl 2</p> <p>atau Larutan NaCl dalam air</p> <p>f) Selain jawaban diatas dan tidak menjawab. 0</p>	
4	<p>Larutan NaCl merupakan elektrolit kuat, sedangkan larutan asam cuka merupakan larutan elektrolit lemah. Larutan elektrolit terbagi atas elektrolit kuat dan elektrolit lemah. Dari penjelasan tersebut apa yang dapat kalian simpulkan untuk larutan NaCl dan Asam Cuka?</p>	<p>Jawaban :</p> <p>Larutan elektrolit kuat dapat menghantarkan listrik karena mengandung ion-ion yang dapat terurai sempurna dalam larutan . Selain itu juga ion-ion yang dapat terurai sempurna tersebut dapat bergerak dengan bebas dalam larutan. NaCl merupakan larutan elektrolit kuat karena</p>	

		<p>ion-ion Na^+ dan Cl^- terurai sempurna dan dapat bergerak bebas dalam larutannya .</p> <p>Sedangkan larutan elektrolit lemah dapat menghantarkan listrik karena mengandung ion-ion yang hanya terurai sebagian dalam larutan. Hal ini terbukti pada larutan asam cuka (CH_3COOH yang terurai sebagian ion-ion CH_3COO^- dan H^+).</p> <p>a) Jika siswa menjawab kedua pertanyaan dengan benar. 10</p> <p>b) Jika siswa hanya menjawab salah satu pertanyaan dengan benar. 5</p> <p>c) siswa tidak menjawab 0</p>																			
5	<p>Seorang siswa telah melakukan percobaan tentang larutan elektrolit dan non elektrolit. Berikut merupakan data hasil percobaan:</p> <table><tr><th>Larutan</th><th>Nyala Lampu</th><th>Gelembung Gas di Elektoda</th></tr><tr><td>NaCl</td><td>Terang</td><td>Ada, banyak</td></tr><tr><td>HCl</td><td>Terang</td><td>Ada, banyak</td></tr><tr><td>CH_3COOH</td><td>Redup</td><td>Ada, sedikit</td></tr><tr><td>Aquades</td><td>Tidak Menyala</td><td>Ada, sedikit</td></tr><tr><td>Gula</td><td>Tidak</td><td>Tidak Ada</td></tr></table>	Larutan	Nyala Lampu	Gelembung Gas di Elektoda	NaCl	Terang	Ada, banyak	HCl	Terang	Ada, banyak	CH_3COOH	Redup	Ada, sedikit	Aquades	Tidak Menyala	Ada, sedikit	Gula	Tidak	Tidak Ada	<p>Jawaban :</p> <p>Yang termasuk senyawa ion adalah NaCl, dan HCl . Dan yang termasuk senyawa kovalen adalah H_2SO_4, NH_3 dan CH_3COOH.</p> <p>a) Jika siswa menjawab 2 pertanyaan soal nomer 1 dengan benar. 10</p> <p>b) Jika siswa menjawab 1 pertanyaan soal nomer 1 dengan benar. 6</p> <p>c) Jika siswa menjawab 2 pertanyaan soal nomer 1 kurang tepat. 4</p>	
Larutan	Nyala Lampu	Gelembung Gas di Elektoda																			
NaCl	Terang	Ada, banyak																			
HCl	Terang	Ada, banyak																			
CH_3COOH	Redup	Ada, sedikit																			
Aquades	Tidak Menyala	Ada, sedikit																			
Gula	Tidak	Tidak Ada																			

		Menyala		<p>d) Jika siswa menjawab 1 pertanyaan soal nomer 1 kurang tepat.</p> <p>g) Jika siswa tidak menjawab.</p>	<p>2</p> <p>0</p>
	Alkohol	Tidak Menyala	Tidak Ada		
	NH ₃	Tidak Menyala	Ada , sedikit		
	H ₂ SO ₄	Terang	Ada, banyak		
	<p>Dari data yang tersaji diatas, kelompokkan jenis larutan elektrolit yang didalamnya mengandung</p> <p>a. Senyawa Ion</p> <p>b. Senyawa Kovalen</p>				