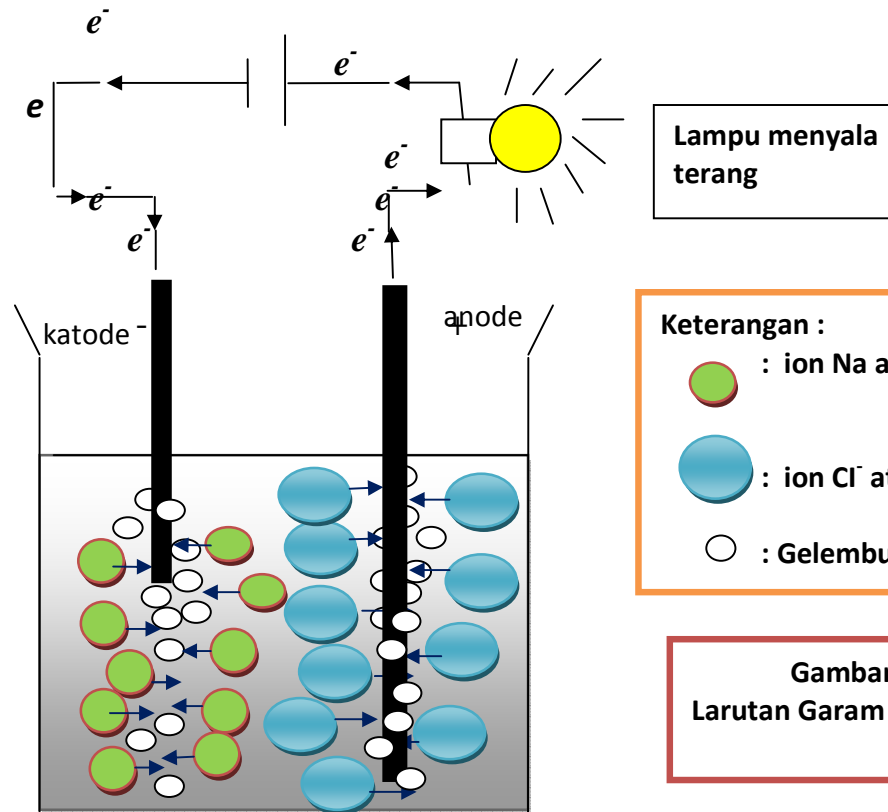


Indicator KPS	Soal uraian	Rubrik																																			
	<div>1. Berikut ini adalah data percobaan uji daya hantar listrik beberapa larutan :</div> <div>Tabel 1</div> <table><tr><th>No</th><th>Larutan</th><th>Nyala lampu</th><th>Pengamatan pada elektrode</th><th>Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit</th></tr><tr><td>1</td><td>A</td><td>Nyala lampu terang</td><td>Ada gelembung gas</td><td>Elektrolit kuat</td></tr><tr><td>2</td><td>B</td><td>Nyala lampu redup</td><td>Ada gelembung gas</td><td>Elektrolit lemah</td></tr><tr><td>3</td><td>C</td><td>Lampu tidak menyala</td><td>Tidak ada gelembung gas</td><td>Nonelektrolit</td></tr><tr><td>4</td><td>D</td><td>Nyala lampu terang</td><td>Ada gelembung gas</td><td>Elektrolit kuat</td></tr><tr><td>5</td><td>E</td><td>Nyala lampu redup</td><td>Ada gelembung gas</td><td>Elektrolit lemah</td></tr><tr><td>6</td><td>F</td><td>Lampu tidak menyala</td><td>Tidak ada gelembung gas</td><td>Nonelektrolit</td></tr></table> <div>Berdasarkan data di atas , deskripsikan hasil percobaan uji daya hantar listrik untuk larutan A, E dan F? (Komunikasi)</div>	No	Larutan	Nyala lampu	Pengamatan pada elektrode	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit	1	A	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat	2	B	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah	3	C	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit	4	D	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat	5	E	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah	6	F	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit	<div>Untuk soal no 1</div> <div>Skor : 5</div> <div>Jika siswa dapat mendeskripsikan hasil percobaan uji daya hantar listrik dari table dengan benar untuk larutan A menunjukkan nyala lampu terang, ada gelembung gas pada electrode, tergolong larutan elektrolit kuat.</div> <div>Larutan E nyala lampu redup, ada gelembung gas tergolong larutan elektrolit lemah dan larutan F lampu tidak menyala, tidak ada gelembung gas tergolong larutan nonelektroli.</div> <div>Skor :3</div> <div>Jika siswa dapat mendeskripsikan 3 larutan yaitu larutan A, E dan F tetapi hanya 2 yang benar</div>
No	Larutan	Nyala lampu	Pengamatan pada elektrode	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit																																	
1	A	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat																																	
2	B	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah																																	
3	C	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit																																	
4	D	Nyala lampu terang	Ada gelembung gas	Elektrolit kuat																																	
5	E	Nyala lampu redup	Ada gelembung gas	Elektrolit lemah																																	
6	F	Lampu tidak menyala	Tidak ada gelembung gas	Nonelektrolit																																	

Indicator KPS	Soal uraian	Rubrik
		Skor :2 Jika siswa dapat menjelaskan hanya 2 larutan yaitu A dan F saja dengan benar. Skor :0 Jika siswa tidak menjawab.

Indicator KPS	Soal uraian	Rubrik
	<p>2. Berikut ini larutan-larutan yang dapat diamati melalui alat uji daya hantar listrik.</p> <p>Diketahui :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Larutan A: Pada elektroda terdapat banyak gelembung gas, nyala lampu terang. • Larutan B : Pada elektroda terdapat sedikit gelembung gas, nyala lampu redup. • Larutan C : Pada elektroda tidak terdapat gelembung gas, lampu tidak menyala. • Larutan D : Pada elektroda terdapat banyak gelembung gas, nyala lampu redup. <p>Buatlah hasil pengamatan diatas dalam bentuk tabel, larutan yang termasuk elektrolit dan nonelektrolit! (Komunikasi)</p> <p>3. Perhatikan gambar alat uji daya hantar listrik terhadap suatu larutan di bawah ini : Pertanyaan: Coba perhatikan gambar di bawah ini !</p>	<p>Untuk soal no 2 Skor: 10 Jika siswa dapat membuat tabel lengkap dengan keterangannya. Skor : 5 Jika siswa hanya dapat menjelaskan saja tanpa membuat tabel. Skor : 2 Jika siswa hanya membuat tabel tanpa keterangannya Skor : 0 Selain jawaban di atas/ tidak menjawab sama sekali</p> <p>Untuk soal no 3 Skor :10 Pada gambar tersebut terlihat bahwa molekul</p>

Deskripsikanlah apa yang terjadi pada larutan NaCl pada gambar tersebut berdasarkan hasil pengamatan kalian! (Komunikasi)



NaCl dalam larutan terurai sempurna menjadi ion Na^+ dan Cl^- yang bergerak bebas ke arah kedua electrode (ion Na^+ akan bergerak ke arah katode dan ion Cl^- akan bergerak ke arah anode), menunjukkan timbul banyak gelembung gas dan lampu menyala terang

Skor :5

Pada gambar tersebut molekul NaCl dalam larutan terurai sempurna menjadi ion Na^+ dan Cl^- yang bergerak bebas ke arah kedua electrode (ion Na^+ akan bergerak ke arah katode dan ion Cl^- akan bergerak ke arah anode)

Skor:3

Pada gambar tersebut NaCl akan terurai menjadi ion Na^+ dan ion Cl^- dan nyala lampu terang terdapat banyak gelembung gas atau larutan tersebut terionisasi sempurna

Skor : 0

Selain jawaban di

		atas/tidak menjawab sama sekali
--	--	---------------------------------

Indicator KPS	Soal uraian	Rubrik																								
	<p>4. Perhatikan tabel dibawah ini :</p> <table><tr><th>No</th><th>Sampel Larutan</th><th>Molekul yang terurai</th><th>Pengamatan pada electrode</th><th>Nyala Lampu</th><th>Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit</th></tr><tr><td>1</td><td>A</td><td>Semua molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya</td><td>Ada gelembung gas</td><td>Nyala lampu terang</td><td>Elektrolit kuat</td></tr><tr><td>2</td><td>B</td><td>Sebagian molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya</td><td>Ada gelembung gas</td><td>Nyala lampu redup</td><td>Elektrolit lemah</td></tr><tr><td>3</td><td>C</td><td>Tidak ada molekul yang terurai menjadi ion-ion penyusunnya</td><td>Tidak ada gelembung gas</td><td>Lampu tidak menyala</td><td>nonelektrolit</td></tr></table> <p>Berdasarkan data pada table diatas, apa yang dapat anda simpulkan untuk larutan elektrolit kuat, elektrolit lemah dan non elektrolit? (Inferensi)</p>	No	Sampel Larutan	Molekul yang terurai	Pengamatan pada electrode	Nyala Lampu	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit	1	A	Semua molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Ada gelembung gas	Nyala lampu terang	Elektrolit kuat	2	B	Sebagian molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Ada gelembung gas	Nyala lampu redup	Elektrolit lemah	3	C	Tidak ada molekul yang terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Tidak ada gelembung gas	Lampu tidak menyala	nonelektrolit	<p>Soal no 4 Skor : 10 Jika siswa dapat menjawab larutan A merupakan larutan elektrolit kuat karna terdapat menyalakan lampu dengan terang serta terdapat gelembung gas yang banyak dan semua molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya. Pada larutan B merupakan larutan elektrolit lemah karna lampu menyala redup dan hanya sedikit terdapat gelembung gas serta hanya sebagian molekul yang terurai menjadi ion-ion penyusunnya. Skor : 5 Jika siswa hanya bisa menyimpulkan larutan A dan B saja. Skor : 3 Jika siswa hanya bisa menyimpulkan satu</p>
No	Sampel Larutan	Molekul yang terurai	Pengamatan pada electrode	Nyala Lampu	Elektrolit kuat/ elektrolit lemah/ nonelektrolit																					
1	A	Semua molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Ada gelembung gas	Nyala lampu terang	Elektrolit kuat																					
2	B	Sebagian molekul terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Ada gelembung gas	Nyala lampu redup	Elektrolit lemah																					
3	C	Tidak ada molekul yang terurai menjadi ion-ion penyusunnya	Tidak ada gelembung gas	Lampu tidak menyala	nonelektrolit																					

		larutan saja. Skor : 0 Selain jawaban di atas/tidak menjawab sama sekali.
--	--	--

Indicator KPS	Soal uraian	Rubrik																																																	
	<p>5. Berikut ini adalah data tabel hasil pengamatan</p> <table><tr><th rowspan="3">Larutan Sampel</th><th colspan="2">Elektrolit</th><th rowspan="3">Nonelektrolit</th><th colspan="3">Jenis ikatan</th></tr><tr><th rowspan="2">Kuat</th><th rowspan="2">Lemah</th><th rowspan="2">Ion</th><th colspan="2">Kovalen</th></tr><tr><th>Polar</th><th>Non Polar</th></tr><tr><td>A</td><td>✓</td><td></td><td></td><td>✓</td><td></td><td></td></tr><tr><td>B</td><td>✓</td><td></td><td></td><td></td><td>✓</td><td></td></tr><tr><td>C</td><td></td><td>✓</td><td></td><td></td><td>✓</td><td></td></tr><tr><td>D</td><td></td><td></td><td>✓</td><td></td><td>✓</td><td></td></tr><tr><td>E</td><td></td><td></td><td>✓</td><td></td><td></td><td>✓</td></tr></table> <p>Berdasarkan data pada table diatas, apa yang dapat anda simpulkan dari jenis ikatan yang dimiliki larutan sampel tersebut? (Inferensi)</p>	Larutan Sampel	Elektrolit		Nonelektrolit	Jenis ikatan			Kuat	Lemah	Ion	Kovalen		Polar	Non Polar	A	✓			✓			B	✓				✓		C		✓			✓		D			✓		✓		E			✓			✓	<p>Soal no 5 Skor : 5 Jika siswa dapat menjawab:</p> <ol style="list-style-type: none">1. larutan A dan B merupakan contoh larutan elektrolit kuat, tetapi jenis ikatan yang dimiliki berbeda yaitu ikatan ionik dan kovalen.2. Pada larutan C merupakan contoh larutan elektrolit lemah memiliki jenis ikatan kovalen.3. Sedangkan larutan D dan E merupakan contoh larutan nonelektrolit yang memiliki jenis ikatan kovalen.4. Sehingga larutan elektrolit memiliki jenis ikatan ionik dan kovalen sedangkan larutan
Larutan Sampel	Elektrolit		Nonelektrolit	Jenis ikatan																																															
	Kuat			Lemah		Ion	Kovalen																																												
		Polar			Non Polar																																														
A	✓			✓																																															
B	✓				✓																																														
C		✓			✓																																														
D			✓		✓																																														
E			✓			✓																																													

		<p>nonelektrolit memiliki jenis ikatan kovalen.</p> <p>Skor : 3 Jika siswa hanya bisa membuat 3 kesimpulan .</p> <p>Skor : 2 Jika siswa hanya bisa membuat 2 kesimpulan saja.</p> <p>Skor : 0 Jika siswa tidak menjawab sama sekali/ jawaban salah</p>
--	--	---