

## Analisis SK dan KD

Mata Pelajaran : Kimia  
Kelas/Semester : X/Genap

Standar Kompetensi	Kompetensi Dasar	Tingkat Ranah KD	Indikator Pencapaian	Tingkat Ranah IPK	Ruang Lingkup			Alokasi Waktu	Nilai Karakter
					1	2	3		
1	2	3	4	5	6			7	8
3. Memahami sifat-sifat larutan non-elektrolit dan elektrolit, serta reaksi oksidasi-reduksi	3.1 Mengidentifikasi sifat larutan non-elektrolit dan elektrolit berdasarkan data hasil percobaan.	C2	<b>Produk</b> 1. Membedakan larutan elektrolit dan non elektrolit berdasarkan daya hantar listriknya.  2. Mengelompokkan larutan elektrolit dan non elektrolit berdasarkan daya hantar listriknya.  3. Membedakan larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah berdasarkan daya hantar listriknya .  4. Mengelompokkan larutan elektrolit kuat dan elektrolit	C2   C4   C2   C4	✓			4 JP (4 x 45 menit)	<b>Karakter</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>Berpikir kreatif</li> <li>Bekerja teliti</li> <li>Tanggung jawab</li> <li>Kejujuran</li> <li>Rasa ingin tahu</li> </ul> <b>Keterampilan sosial</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>Bertanya</li> <li>Menjawab pertanyaan</li> </ul>

			lemah berdasarkan daya hantaran listriknya.						n
			5. Menjelaskan perbedaan penyebab kemampuan larutan elektrolit kuat, dan elektrolit lemah dalam menghantarkan arus listrik.	C2					<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mengemukakan pendapat</li> <li>• Mempertahankan pendapat</li> <li>• Menanggapi pendapat orang lain</li> <li>• Pendengar yang baik</li> <li>• Berkomunikasi</li> <li>• Kerjasama</li> </ul>
			6. Menginterpretasi suatu pernyataan mengenai larutan elektrolit kuat dan larutan elektrolit lemah dalam menghantarkan arus listrik.	C2					
			7. Menjelaskan bahwa larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.	C2					
			8. Menginterpretasi suatu pernyataan mengenai perbedaan proses ionisasi larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah.	C2					
			9. Mengelompokkan larutan	C4					

			<p>elektrolit berdasarkan jenis senyawa ion dan senyawa kovalen polar.</p> <p><b>Proses</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Melakukan percobaan untuk mengamati sifat-sifat dari larutan elektrolit dan non elektrolit.</li> <li>2. Mengamati nyala lampu dan gelembung gas yang terjadi pada larutan yang diuji.</li> <li>3. Membandingkan nyala lampu dan gelembung gas yang terjadi pada larutan yang diuji</li> <li>4. Mengidentifikasi sifat-sifat larutan elektrolit dan nonelektrolit menggunakan data hasil percobaan</li> <li>5. Menyimpulkan pengertian larutan elektrolit dan nonelektrolit berdasarkan</li> </ol>	<p>C4</p> <p>C4</p> <p>C2</p> <p>C2</p> <p>C2</p>						
--	--	--	---	---	--	--	--	--	--	--

			data hasil percobaan						
			6. Mengidentifikasi sifat-sifat larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah menggunakan data hasil percobaan berdasarkan kekuatan daya hantarnya.	C2					
			7. Menyimpulkan pengertian larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah berdasarkan kekuatan daya hantarnya.	C2					
			8. Menganalisis penyebab larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah dapat menghantarkan arus listrik.	C4					
			9. Menyimpulkan penyebab larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah dapat menghantarkan arus listrik.	C2					
			10. Mengidentifikasi bahwa larutan elektrolit dapat	C2					

			<p>berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.</p> <p>11. Menganalisis jenis ikatan yang terdapat pada larutan elektrolit.</p> <p>12. Menyimpulkan bahwa larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.</p>	<p>C4</p> <p>C2</p>						
--	--	--	---	---------------------	--	--	--	--	--	--

