

SILABUS

Nama Sekolah : SMA
Mata Pelajaran : KIMIA
Kelas/Semester : X/2

Standar Kompetensi : 3. Memahami sifat-sifat larutan non-elektrolit dan elektrolit

Kompetensi Dasar	Materi Pembelajaran	Kegiatan Pembelajaran	Indikator			Penilaian	Alokasi Waktu	Sumber
			Kognitif	Afektif	Psikomotor			
1	2	3	4	5	6	7	8	9
3.1. Mengidentifikasi sifat larutan non-elektrolit dan elektrolit berdasarkan data hasil percobaan.	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Larutan elektrolit dan non elektrolit ▪ jenis larutan berdasarkan daya hantar listrik (elektrolit kuat, elektrolit lemah, dan non 	1. Merancang dan melakukan percobaan untuk mengidentifikasi sifat-sifat larutan elektrolit dan non elektrolit dalam kerja kelompok di laboratorium 2. Mendiskusik	Produk 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	Karakter <ul style="list-style-type: none"> • Berpikir kreatif • Bekerja teliti • Tanggung jawab • Kejujuran • Rasa ingin tahu Keterampilan sosial <ul style="list-style-type: none"> • Bertanya • Menjawab pertanyaan 	1. Mengatur alat dan bahan yang akan digunakan dalam praktikum. 2. Melakukan percobaan dengan baik dan benar sesuai prosedur percobaan yang	Jenis Tagihan : <ul style="list-style-type: none"> • Tugas individu • Tugas kelompok Bentuk Instrumen : <ul style="list-style-type: none"> • Tes tertulis (terlampir) 	4 JP	<ul style="list-style-type: none"> • Buku kimia Purba, M. 2004. <i>Kimia SMA Kelas X</i>. Erlangga. Jakarta. • Buku Kimia

	elektrolit)	<p>an data percobaan untuk menemukan perbedaan sifat dan jenis larutan elektrolit dan non elektrolit.</p> <p>3. mencermati beberapa larutan dan dapat mengelompokkannya ke dalam larutan elektrolit dan non elektrolit berdasarkan daya hantarnya</p> <p>4. Bertanya kepada</p>	<p>lemah berdasarkan daya hantar listriknya .</p> <p>4. Mengelompokkan larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah berdasarkan daya hantarnya listriknya.</p> <p>5. Menjelaskan perbedaan penyebab kemampuan larutan elektrolit kuat, dan elektrolit lemah dalam menghantarkan arus listrik.</p> <p>6. Menginterpretasi suatu pernyataan mengenai larutan elektrolit kuat dan larutan elektrolit lemah dalam menghantarkan</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Mengemukakan pendapat • Mempertahankan pendapat • Menanggapi pendapat orang lain • Pendengar yang baik • Berkomunikasi • Kerjasama 	<p>mereka rancang sendiri</p> <p>3. Mengamati perubahan yang terjadi dan menuliskan hasil percobaan pada tabel pengamatan .</p> <p>4. Membersihkan dan merapikan alat dan bahan percobaan</p>			<p>Sudarmo, Unggul. 2004. <i>Kimia SMA Kelas X</i>. Erlangga: Jakarta.</p> <p>• LKS</p>
--	-------------	---	---	---	---	--	--	---

		<p>sumber tentang sifat elektrolit pada senyawa ion dan senyawa kovalen polar</p>	<p>arus listrik.</p> <p>7. Menjelaskan bahwa larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.</p> <p>8. Menginterpretasi suatu pernyataan mengenai perbedaan proses ionisasi larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah.</p> <p>9. Mengelompokkan larutan elektrolit berdasarkan jenis senyawa ion dan senyawa kovalen polar.</p> <p>Proses</p> <p>1. Melakukan percobaan untuk mengamati sifat-</p>					
--	--	---	---	--	--	--	--	--

			<p>sifat dari larutan elektrolit dan non elektrolit.</p> <p>2. Mengamati nyala lampu dan gelembung gas yang terjadi pada larutan yang diuji.</p> <p>3. Membandingkan nyala lampu dan gelembung gas yang terjadi pada larutan yang diuji</p> <p>4. Mengidentifikasi sifat-sifat larutan elektrolit dan nonelektrolit menggunakan data hasil percobaan</p> <p>5. Menyimpulkan pengertian larutan elektrolit dan nonelektrolit berdasarkan data</p>					
--	--	--	--	--	--	--	--	--

			<p>hasil percobaan</p> <p>6. Mengidentifikasi sifat-sifat larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah menggunakan data hasil percobaan berdasarkan kekuatan daya hantarnya.</p> <p>7. Menyimpulkan pengertian larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah berdasarkan kekuatan daya hantarnya.</p> <p>8. Menganalisis penyebab larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah dapat menghantarkan arus listrik.</p>					
--	--	--	---	--	--	--	--	--

			<p>9. Menyimpulkan penyebab larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah dapat menghantarkan arus listrik.</p> <p>10. Mengidentifikasi bahwa larutan elektrolit dapat 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>					
--	--	--	--	--	--	--	--	--

