BUTUH PERANGKAT PEMBELAJARAN LENGKAP

KLIK DISINI

Kompetensi Dasar	Indikator	Kompleksitas			Daya Dukung			Intake			KKM
		Tinggi	Sedang	Rendah	Tinggi	Sedang	Rendah	Tinggi	Sedang	Rendah	
		50 - 64	65 - 80	81 - 100	81 - 100	65 - 80	50 - 64	81 - 100	65 - 80	50 - 64	
3.1 Menjelaskan metode ilmiah, hakikat ilmu Kimia, keselamatan dan keamanan di laboratorium, serta peran kimia dalam kehidupan	Mengidentifikasi berbagai produk yang mengandung bahan kimia dalam kehidupan sehari-hari.		75			70		85			77
	Mengidentifikasi alat-alat laboratorium kimia dan fungsinya										0
	Mengidentifikasi beberapa bahan kimia dan sifatnya (mudah meledak, mudah terbakar, beracun, penyebab iritasi, korosif, dan lain-lain).										0
	Memahami cara kerja ilmuwan kimia dalam melakukan penelitian dengan menggunakan metode ilmiah (membuat hipotesis, melakukan percobaan, dan menyimpulkan)										0
	Merancang percobaan ilmiah, misalnya menentukan variabel yang mempengaruhi kelarutan gula dalam air dan mempresentasikan hasil percobaan.										0
	Menjelaskan hakikat ilmu Kimia										0

	Memahami prosedur standar tentang keselamatan dan keamanan kimia di laboratorium.										0
	Memahami peran Kimia dalam penguasaan ilmu lainnya baik ilmu dasar, seperti biologi, astronomi, geologi, maupun ilmu terapan seperti pertambangan, kesehatan, pertanian, perikanan dan teknologi.										0
4.1 Menyajikan hasil rancangan dan hasilpercobaan ilmiah	Menyajikan hasil rancangan percobaan ilmiah, misalnya menentukan variabel yang mempengaruhi kelarutan gula dalam air dan mempresentasikan hasil percobaan.										0
	Menyajikan peran Kimia dalam penguasaan ilmu lainnya baik ilmu dasar, seperti biologi, astronomi, geologi, maupun ilmu terapan seperti pertambangan, kesehatan, pertanian, perikanan dan teknologi.										0
3.2 Menganalisis perkembangan model atom dari model atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan Mekanika Gelombang	Memahami bahwa atom tersusun dari partikel dasar, yaitu elektron, proton, dan neutron serta proses penemuannya.										0
	Menganalisis dan menyimpulkan bahwa nomor atom, nomor massa, dan isotop berkaitan dengan jumlah partikel dasar penyusun atom.										0
	Menggambarkan model-model atom menurut Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan mekanika kuantum.										0
	Menjelaskan penyebab benda memiliki warna yang berbeda-beda berdasarkan model atom Bohr.										0
4.2 Menjelaskan fenomena alam atau hasil percobaan menggunakan model atom	Menjelaskan fenomena alam atau hasil percobaan menggunakan model atom										0
3.3 Menjelaskan konfigurasi elektron dan pola konfigurasi	Menjelaskan prinsip dan aturan penulisan konfigurasi elektron										0

elektron terluar untuk setiap golongan dalam tabel periodik	Menuliskan konfigurasi elektron dalam bentuk diagram orbital										0
	Menentukan bilangan kuantum dari setiap elektron.										0
	Menjelaskan perkembangan sistem periodik unsur dikaitkan dengan letak unsur dalam Tabel Periodik Unsur berdasarkan konfigurasi elektron.										0
4.3 Menentukan letak suatu unsur dalam tabel periodik berdasarkan konfigurasi elektron	Menyimpulkan letak unsur dalam tabel periodik berdasarkan konfigurasi elektron										0
3.4 Menganalisis kemiripan sifat unsur dalam golongan dan keperiodikannya	Menunjukkan bahwa unsur-unsur dapat disusun dalam suatu tabel berdasarkan kesamaan sifat unsure melalui Tabel Periodik Unsur.										0
	Menganalisis hubungan antara nomor atom dengan sifat keperiodikan unsur (jari-jari atom, energi ionisasi, afinitas elekton, dan keelektronegatifan) berdasarkan data sifat keperiodikan unsur.										0
	Memperkirakan sifat fisik dan sifat kimia unsur.										0
											0
4.4 Menyajikan hasil analisis data-data unsur dalam kaitannya dengan kemiripan dan sifat keperiodikan unsur	Mempresentasikan hubungan antara nomor atom dengan sifat keperiodikan unsur (jari-jari atom, energi ionisasi, afinitas elekton, dan keelektronegatifan) berdasarkan data sifat keperiodikan unsur.										0
											0
3.5 Membandingkan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, dan ikatan logam serta kaitannya dengan sifat zat	Mengidentifikasi sifat beberapa bahan, seperti: plastik, keramik, dan urea.										0
	Menjelaskan proses perubahan garam dan gula akibat pemanasan serta membandingkan hasil.										0
	Memahami teori Lewis tentang ikatan dan menuliskan struktur Lewis										0

	Memahami perbedaan sifat senyawa ion dan senyawa kovalen.										0
	Membandingkan proses pembentukan ikatan ion dan ikatan kovalen.										0
	Membandingkan proses pembentukan ikatan kovalen tunggal dan ikatan kovalen rangkap.										0
	Memahami adanya molekul yang tidak memenuhi aturan oktet.										0
	Membahas proses pembentukan ikatan kovalen koordinasi.										0
	Membahas ikatan kovalen polar dan ikatan kovalen nonpolar sertasenyawa polar dan senyawa nonpolar.										0
4.5 Merancang dan melakukan percobaan untuk menunjukkan karakteristik senyawa ion atau senyawa kovalen berdasarkan beberapa sifat fisika	Merancang percobaan untuk menunjukkan karakteristik senyawa ion atau senyawa kovalen berdasarkan beberapa sifat fisika										0
	Melakukan percobaan untuk menunjukkan karakteristik senyawa ion atau senyawa kovalen berdasarkan beberapa sifat fisika										0
3.6 Menerapkan Teori Pasangan Elektron Kulit Valensi (VSEPR) dan Teori Domain elektron dalam menentukan bentuk molekul	Memahami bentuk molekul berdasarkan teori jumlah pasangan elektron di sekitar inti atom dan hubungannya dengan kepolaran senyawa.										0
	Memperkirakan bentuk molekul berdasarkan teori jumlah pasangan elektron di sekitar inti atom dan hubungannya dengan kepolaran senyawa.										0
	Menerapkan Teori Pasangan Elektron Kulit Valensi (VSEPR) dan Teori Domain elektron dalam menentukan bentuk molekul										0
4.6 Membuat model bentuk molekul dengan menggunakan bahan-bahan yang ada di lingkungan sekitar atau perangkat lunak komputer	Membuat model bentuk molekul dari bahan-bahan bekas, misalnya gabus dan karton, atau perangkat lunak kimia.										0
	Memaparkan model bentuk molekul dari bahan-bahan bekas, misalnya gabus dan karton, atau perangkat lunak kimia.										0

3.7 Menghubungkan interaksi antar ion, atom dan molekul dengan sifat fisika zat	Memahami kekuatan relatif paku dan tembaga dengan diameter yang sama dengan cara membenturkan kedua logam tersebut.										0
	Menganalisis sifat-sifat logam dikaitkan dengan proses pembentukan ikatan logam.										0
	Menyimpulkan bahwa jenis ikatan kimia berpengaruh kepada sifat fisik materi.										0
	Menjelaskan perbedaan bentuk tetesan air di atas kaca dan di atas kaca yang dilapisi lilin.										0
	Menganalisis penyebab air di atas daun talas berbentuk butiran.										0
	Menjelaskan interaksi antar molekul dan konsekuensinya terhadap sifat fisik senyawa.										0
	Memahami jenis-jenis interaksi antar molekul(gaya London, interaksi dipol-dipol, dan ikatan hidrogen) serta kaitannya dengan sifat fisik senyawa.										0
4.7 Menerapkan prinsip interaksi antar ion, atom dan molekul dalam menjelaskan sifat-sifat fisik zat di sekitarnya	Menerapkan prinsip interaksi antar ion, atom dan molekul dalam menjelaskan sifat-sifat fisik zat di sekitarnya										0
Total Indikator	**48**	**Jumlah Nilai KKM Semua Indikator**									**77**
Nilai KKM Semester 1 = Jumlah Nilai KKM Semua Indikator : Total Indikator											**2**