

Lampiran 7. Kisi-kisi soal pretest dan posttest

KISI-KISI SOAL PRETES DAN POSTES

Nama Sekolah : SMA Gajah Mada Bandar Lampung
 Mata Pelajaran : Kimia
 Kelas : X
 Semester/T.P. : Ganjil/2012-2013
 Standar kompetensi : Mendeskripsikan struktur atom, sifat-sifat periodik unsur, dan ikatan kimia serta struktur molekul dan sifat-sifatnya.

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Indikator Pencapaian Kompetensi	Ranah Kognitif	Nomor Soal Pretes	Nomor Soal Postes
1.2Membandingkan proses pembentukan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi dan ikatan logam serta hubungannya dengan sifat fisika senyawa yang terbentuk.	• Ikatan kimia	<ul style="list-style-type: none"> • Menjelaskan kecenderungan suatu unsur untuk mencapai kestabilannya dengan cara berikatan dengan unsur lain. • Menentukan unsur yang dapat melepaskan atau yang dapat menerima elektron. 	C1 dan C3	1, 2, 16, 17	1, 2, 16, 17

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Indikator Pencapaian Kompetensi	Ranah Kognitif	Nomor Soal Pretes	Nomor Soal Postes
	•Susunan elektron valensi (struktur Lewis)	•Membandingkan susunan elektron valensi (struktur Lewis) atom gas mulia (duplet dan oktet) dan elektron valensi bukan gas mulia (struktur Lewis).	C2	4, 19	4, 19
	•Ikatan Ion	•Menjelaskan proses terjadinya ikatan ion. • Memberi contoh terbentuknya ikatan ion.	C1	3, 5, 7, 14, 20	3, 5, 10, 14, 20
	•Ikatan kovalen	•Menjelaskan proses terbentuknya ikatan kovalen tunggal, rangkap dua, dan rangkap tiga serta contoh senyawanya. • Memberikan contoh senyawa kovalen tunggal, rangkap dua, dan rangkap tiga	C1 dan C2	6, 9, 10, 14, 19	6, 7, 9, 14, 19
	•Ikatan kovalen koordinat.	•Menjelaskan proses terbentuknya ikatan koordinasi pada beberapa contoh senyawa sederhana.	C2	8, 14	8, 14
	•Senyawa polar dan non polar	•Menyelidiki kepolaran beberapa senyawa dan hubungannya dengan keelektronegatifan melalui data.	C4	15, 18	15, 18

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Indikator Pencapaian Kompetensi	Ranah Kognitif	Nomor Soal Pretes	Nomor Soal Postes
	• Ikatan logam	<ul style="list-style-type: none"> • Menjelaskan proses pembentukan ikatan logam. • Menjelaskan sifat fisis logam yaitu dapat menghantar listrik dan panas, mudah ditempa, dan mudah dibengkokkan. • Memberikan contoh unsur yang dapat berikatan logam. 	C2 C3	11	11
		• Menentukan jenis ikatan berbagai senyawa berdasarkan nomor atom dan jenis unsur serta membandingkan sifat fisisnya.	C4	7, 12, 13	7, 12, 13

Keterangan :

C1 : proses berpikir ingatan

C2 : proses berpikir pemahaman

C3 : proses berpikir penerapan

C4 : proses berpikir analisis, sintesis, dan evaluasi