

### KISI-KISI SOAL *PRETEST*

Nama Sekolah : MA Negeri 1 Bandar Lampung  
Mata Pelajaran : Kimia  
Kelas /Program : X  
Semester/T.P. : Genap/2011-2012

Standar kompetensi : 3.Memahami sifat-sifat larutan non-elektrolit dan elektrolit,serta reaksi oksidasi-reduksi.

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Indikator	Nomor Soal	Ranah Kognitif	Tingkat Kesukaran		
					Mdh	Sdg	Slt
3.2 Menjelaskan perkembangan konsep reaksi reduksi-oksidasi dan hubungannya dengan tata nama senyawa serta penerapannya	• Konsep oksidasi dan reduksi	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Membedakan konsep reaksi oksidasi reduksi ditinjau dari pengikatan atau pelepasan oksigen serta pelepasan dan penerimaan elektron</li> </ul>	1 2 3 5	C1 C1 C2 C4	√ √	√	√
		<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Membedakan konsep reaksi reduksi oksidasi ditinjau dari peningkatan dan penurunan bilangan oksidasi.</li> </ul>	4 10 9 12	C2 C2 C3 C4	√	√ √	√

Kompetensi Dasar	Materi Pokok	Indikator	Nomor Soal	Ranah Kognitif	Tingkat Kesukaran		
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Bilangan oksidasi unsur dalam senyawa atau ion</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Menentukan bilangan oksidasi atom unsur dalam kation, anion dan senyawanya</li> </ul>	6 7 11 13 14	C1 C2 C2 C2 C4		✓ ✓ ✓ ✓	✓
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Reaksi Autoredoks</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Menjelaskan pengertian reaksi autoredoks.</li> </ul>	8	C2		✓	
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tata Nama Senyawa Menurut IUPAC</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Menerapkan aturan penamaan penamaan dalam memberi nama senyawa menurut perubahan biloks</li> </ul>	15	C2	✓		