

DAFTAR TABEL

		Halaman
Tabel 2.1.	Reaksi Redoks dari Unsur Na, Mg, K, dan Cl	25
Tabel 2.2.	Aturan Penentuan Bilangan Oksidasi	27
Tabel 2.3.	Beberapa Unsur yang Memiliki Biloks Lebih dari Satu	30
Tabel 2.4.	Penamaan Senyawa pada Unsur Berbiloks Lebih dari Satu	30
Tabel 2.5.	Nama Senyawa yang Memiliki Biloks Rendah dan Tinggi	30
Tabel 2.6.	Nama Ion Poliatomik Berdasarkan Sistem Stock	31
Tabel 2.7.	Reaksi pada Anode dan Katode	32
Tabel 2.8.	Bijih Logam serta Logam Murni yang Dikandungnya	33
Tabel 3.1.	Rancangan Penelitian	39
Tabel 3.2.	Prosedur Penelitian	40
Tabel 4.1.	Rata-rata, Standar Deviasi, Minimum, Maksimum, Data Kreativitas Kelompok Sampel	48
Tabel 4.2.	Rata-rata, Standar Deviasi, Minimum, Maksimum, Data Pretest Hasil Belajar Kelompok Sampel	48
Tabel 4.3.	Rata-rata, Standar Deviasi, Minimum, Maksimum, Data Posttest Hasil Belajar Kelompok Sampel	49
Tabel 4.4.	Rata-rata, Standar Deviasi, Minimum, Maksimum, Data Gain Hasil Belajar Kelompok Sampel	49
Tabel 4.5.	Uji Normalitas Data Hasil Belajar	50
Tabel 4.6	Uji Normalitas Data Kreativitas	51
Tabel 4.6.	Uji Homogenitas Data Hasil Belajar	52
Tabel 4.7	Uji Homogenitas Data Kreativitas	52
Tabel 4.8	Uji Hipotesis I	53
Tabel 4.9	Uji Hipotesis II	54
Tabel 4.10	Uji Hipotesis III	54
Tabel 4.11	Uji Hipotesis IV	55