

## PEMETAAN SK / KD

Mata Pelajaran : Kimia  
Kelas / Semester : XI / Genap

Standar Kompetensi	Kompetensi Dasar	Tingkat Ranah KD	Indikator Pencapaian	Tingkat Ranah IPK	Ruang Lingkup			Alokasi Waktu	Nilai Karakter
					1	2	3		
4. Memahami sifat-sifat larutan asam-basa, metode pengukuran, dan terapannya.	4.1 Mendeskripsi kan teori-teori asam-basa dengan menentukan sifat larutan dan menghitung pH larutan.	C2	Menentukan sifat asam-basa suatu larutan berdasarkan perubahan warna lakmus.	C2		✓		10 JP (10 x45 menit)	Logis, Berpikir kreatif, Bekerja teliti, Peduli, Tanggung jawab, Kejujuran, Berprilaku santun.
			Menjelaskan pengertian asam-basa menurut Arrhenius.	C2					
			Menentukan pH suatu larutan asam-basa menggunakan indikator universal.	C3					
			Menjelaskan konsep pH.	C2					
			Menghitung pH larutan berdasarkan konsentrasi larutan yang diketahui.	C3					
			Menjelaskan konsep $pK_w$ dan $pOH$ .	C2					

			Menjelaskan kekuatan asam-basa suatu larutan.	C2					
			Menghitung derajat ionisasi ( $\alpha$ ) dari suatu larutan asam-basa.	C3					
			Menghubungkan kekuatan asam atau basa dengan derajat ionisasi ( $\alpha$ ).	C5					
			Menghitung pH larutan asam basa bervalensi.	C3					
			Menghitung pH larutan asam lemah dan basa lemah.	C3					
			Menghubungkan kekuatan asam basa dengan tetapan ionisasi asam ( $K_a$ ) atau tetapan ionisasi basa ( $K_b$ ).	C5					
			Menghubungkan derajat ionisasi ( $\alpha$ ) dengan tetapan asam ( $K_a$ ) atau tetapan basa ( $K_b$ ).	C5					
			Menghitung pH dan derajat ionisasi larutan dari data konsentrasinya.	C3					

