

PEMETAAN SK / KD

Mata Pelajaran : Kimia
Kelas / Semester : XI IPA / 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	• Mendeskripsikan sifat asam-basa suatu larutan berdasarkan perubahan warna lakmus	C3		✓		10 JP (10 x 45 menit)	Rasa Ingin tahu, Bekerja teliti, Peduli, Tanggung jawab, Kejujuran, Bertanggung jawab
			• Menjelaskan pengertian asam-basa menurut Arrhenius	C2					
			• Menentukan pH suatu larutan asam basa menggunakan indikator universal	C3					
			• Menentukan besarnya harga pH berdasarkan sifat asam, basa, dan netral.	C2					
			• Menjelaskan konsep pH.	C3					
			• Menghitung pH larutan berdasarkan konsentrasi larutan yang diketahui	C2					
			• Menjelaskan konsep pK_w dan pOH .	C2					
			• Menjelaskan kekuatan asam-basa suatu larutan	C3					
			• Menghitung derajat ionisasi (α) dari suatu larutan asam-basa	C5					
			• Menghubungkan kekuatan asam atau basa dengan derajat ionisasi	C3					

			(α) <ul style="list-style-type: none"> • Menghitung pH larutan asam-basa kuat bervalensi • Menghitung pH larutan asam lemah dan basa lemah • Menghubungkan kekuatan asam-basa dengan tetapan ionisasi asam (K_a) atau tetapan ionisasi basa (K_b) • Menghubungkan derajat ionisasi (α) dengan tetapan asam (K_a) atau tetapan basa (K_b) • Menghitung pH dan derajat ionisasi larutan dari data konsentrasinya 	C3 C5 C5 C3					
--	--	--	--	----------------------------------	--	--	--	--	--