

ANALISIS KONSEP ASAM BASA

Label Konsep (1)	Definisi Konsep (2)	Jenis Konsep (3)	Atribut		Posisi Konsep			Contoh (9)	Non Contoh (10)
			Kritis (4)	Variabel (5)	Superordinat (6)	Ordinat (7)	Subordinat (8)		
Larutan asam	Larutan yang di dalam air melepaskan ion H^+ menurut teori Arrhenius, dimana jumlah konsentrasi ion H^+ menunjukkan kekuatan asam suatu larutan yang dinyatakan dengan suatu derajat keasaman (pH), spesi yang men-	Konsep Abstrak	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan asam • kekuatan asam • derajat keasaman (pH) 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan asam • Konsentrasi ion H^+ 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan elektrolit • Larutan non elektrolit 	<ul style="list-style-type: none"> • Kekuatan asam • derajat keasaman (pH) 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan HCl • Larutan CH_3COOH 	Larutan $C_6H_{12}O_6$

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
	donorkan proton menurut teori Bronsted-Lowry, dan menerima pasangan elektron menurut teori Lewis.								
Larutan basa	Larutan yang di dalam air melepaskan ion OH^- menurut teori Arrhenius, dimana larutan asam basa tersebut dapat diidentifikasi sifatnya dengan menggunakan indikator asam basa, spesi yang	Konsep Abstrak	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan basa • Indikator asam basa 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan basa • Konsentrasi ion OH^- 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan elektrolit • Larutan non elektrolit 	<ul style="list-style-type: none"> • Indikator asam-basa 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan NaOH • Larutan NH_4OH 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan NaCl

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
	menerima proton menurut Bronsted-Lowry, dan melepaskan pasangan elektron menurut Lewis.								
Kekuatan asam	Kemampuan spesi asam untuk menghasilkan ion H^+ dalam air yang dinyatakan dengan derajat keasaman (pH)	Konsep abstrak	<ul style="list-style-type: none"> • Kekuatan asam basa • Derajat keasaman 	<ul style="list-style-type: none"> • Konsentrasi ion H^+ 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan Asam • Larutan basa 	<ul style="list-style-type: none"> • Konsep pH, pOH dan pKw 	<ul style="list-style-type: none"> • Derajat ionisasi • Tetapan ionisasi asam (K_a) • Tetapan ionisasi basa (K_b) 	<ul style="list-style-type: none"> • Asam kuat = HCl 	<ul style="list-style-type: none"> • Asam kuat = CH_3COOH
Kekuatan basa	Kemampuan spesi basa untuk menghasilkan ion OH^- dalam air yang dinyatakan	Konsep abstrak	<ul style="list-style-type: none"> • Kekuatan asam basa • Derajat keasaman 	<ul style="list-style-type: none"> • Konsentrasi ion OH^- 	<ul style="list-style-type: none"> • Larutan Asam • Larutan basa 	<ul style="list-style-type: none"> • Konsep pH, pOH dan pKw 	<ul style="list-style-type: none"> • Derajat ionisasi • Tetapan ionisasi asam (K_a) 	<ul style="list-style-type: none"> • Basa kuat = NaOH 	<ul style="list-style-type: none"> • Basa kuat = NH_4OH

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
	dengan derajat kebasaaan (pOH)						• Tetapan ionisasi basa (Kb)		
pH	Derajat keasaman suatu larutan yang bergantung pada konsentrasi ion H^+	Konsep abstrak contoh konkrit	Derajat keasaman (pH)	Konsentrasi ion H^+	• Asam basa Arrhenius	• pOH • pKw		• pH HCl 1 M = 1	• pH HCl 1 M = 12
Indikator asam basa	Suatu spesi yang digunakan untuk mengetahui sifat asam atau basa dari suatu larutan berdasarkan trayek pH pada indikator yang digunakan	Konsep konkrit	• indikator asam basa • trayek pH	• larutan yang diuji	• asam basa Arrhenius	• pH larutan		• metil orange • PP • Metil merah	• NaOH