

TATA NAMA SENYAWA K PERSAMAAN REAKSI KIMIA

Tata nama senyawa kovalen (sesama non logam)		Tata nama senyawa ion (logam + non logam)	
Awalan + unsur 1 + awalan + anion 1 = mono 6 = heksa 2 = di 7 = hepta 3 = tri 8 = okta 4 = tetra 9 = nona 5 = penta 10 = deka Contoh: CO = karbon monoksida CO ₂ = karbon dioksida Soal! 1. NO = 6. Dinitrogen tetraoksida 2. N ₂ O ₅ = 7. Nitrogen pentaoksida 3. PCl ₅ = 8. Fosfor trioksida 4. Cl ₂ O ₅ = 9. Sulfur heksafluorida 5. CCl ₄ = 10. diklorinheptaoksida		Logam + non logam + ida (Kation + Anion) NaCl = Natrium klorida CaO = Kalsium oksida MgF ₂ = Magnesium flourida FeCl ₂ = Besi (II) klorida AuBr = Emas (I) bromida Soal! 1. CaCl ₂ = 2. CuF = 3. FeCl ₃ = 4. FeO = 5. Mangan (IV) Sulfida 6. Kalium Iodida	
Note: untuk unsur pertama dengan indeks 1 tidak perlu diberi awalan		Note: jika logam memiliki lebih dari satu muatan Fe ²⁺ = besi (II) Fe ³⁺ = besi (III) Cu ⁺ = tembaga (I) Cu ²⁺ = tembaga (II) Au ⁺ = emas (I) Au ³⁺ = emas (III) Pb ²⁺ = timbal (II) Pb ⁴⁺ = timbal (IV) dll (logam Gol B)	
Tata nama senyawa asam (HxA)	Tata nama senyawa basa (B(OH)x)	Tata nama senyawa garam (BxAy)	
H (asam) + A (sisa asam/anion)	B (kation basa/NH ₄) + hidroksida	B (kation basa/NH ₄) + sisa asam/anion	
H ₂ SO ₄ = HF = CH ₃ COOH = H ₃ PO ₄ =	NH ₄ OH = Mg(OH) ₂ = NaOH Ba(OH) ₂	(NH ₄) ₃ PO ₄ = KHCO ₃ = Na ₂ SO ₄ NaClO ₃ =	

Cara membuat rumus kimia:

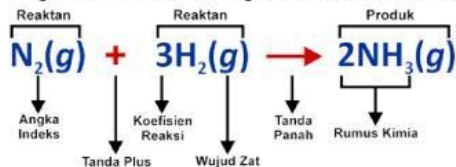
Hafalkan Kation dan Anion



Kation anion senyawa ionik

Persamaan Reaksi Kimia

(jumlah ruas kiri = jumlah ruas kanan)



Wujud zat:

S = solid/padat l = liquid/cairan
 Aq = aqueous/larutan g = gas/gas

Rumus kimia	Kation	Anion	Nama senyawa
FeO	Fe ²⁺	O ²⁻	Besi Oksida
	Mg ²⁺	Cl ⁻	
			Mangan (IV) Sulfida
KI			
(NH ₄) ₃ PO ₄	NH ₄ ⁺	PO ₄ ³⁻	Amonium fosfat
Ba(OH) ₂			
	Pb ²⁺	NO ₃ ⁻	
KHCO ₃			
			Natrium klorat

Setarakan reaksi berikut:

$Ca_2(PO)_2(aq) + SO_3(g) + C(s) \rightarrow CaSO_3(aq) + CO(g) + P_4(s)$	$C_5H_{10}(aq) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + H_2O(l)$
---	--