

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		Logam + non logam + ida (Kation + Anion)	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)
1 = mono 2 = di 3 = tri 4 = tetra 5 = penta 6 = heksa 7 = hepta 8 = okta 9 = nona 10 = deka	Note: untuk unsur pertama dengan indeks 1 tidak perlu diberi awalan Contoh: CO = karbon monoksida CO_2 = karbon dioksida Soal! 1. NO = 2. N_2O_5 = 3. PCl_5 = 4. Cl_2O_5 = 5. CCl_4 = 6. Dinitrogen tetraoksida 7. Nitrogen pentaoksida 8. Fosfor trioksida 9. Sulfur heksafluorida 10. diklorinheptaoksida	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	
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_2SO_4 = HF = CH_3COOH = H_3PO_4 =		NH_4OH = Mg(OH)_2 = NaOH = Ba(OH)_2 =	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ = KHCO_3 = Na_2SO_4 = NaClO_3 =

Cara membuat rumus kimia:

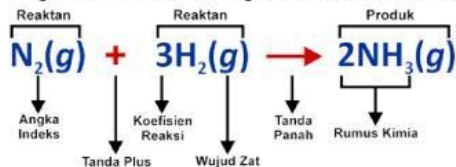
Hafalkan Kation dan Anion



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			
$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	NH_4^+	PO_4^{3-}	Amonium fosfat
Ba(OH)_2			
	Pb^{2+}	NO_3^-	
KHCO_3			
			Natrium klorat

Setarakan reaksi berikut:

$\text{Ca}_2(\text{PO})_2(\text{aq}) + \text{SO}_3(\text{g}) + \text{C}(\text{s}) \rightarrow \text{CaSO}_3(\text{aq}) + \text{CO}(\text{g}) + \text{P}_4(\text{s})$	$\text{C}_5\text{H}_{10}(\text{aq}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
--	--