

Date : 21/4/21

tata-yam-a-sen-yawa

Tata nama senyawa → digunakan untuk memberi nama berbagai macam senyawa yg didasarkan pada aturan IUPAC (International Union of Pure and Applied Chemistry).

A.

Tata Nama Senyawa Biner

Senyawa biner merupakan senyawa yg hanya terdiri dari 2 jenis unsur (atom).

1) Kovalen \rightarrow non-logam & non-logam (sesama non-logam)

penulisan : indeks + unsur + indeks + unsur + ida

Penulisan unsur pada senyawa kovalen biner diurutkan berdasarkan urutan

berikut: B-Si-C-Sb-As-P-N-H-S-I-Br-Cl-O-F

* Jika unsur pertama indeksnya 1 (mono), maka tidak perlu disebut.

1 = mono 6 = nista contoh

2: di 7: nepta 1. CO_2 = Karbon dioksido

3: tri 8: octa N_2O_5 = dinitrogen pentaoxide

$A = \text{tetra}$ $g = \text{nona}$ $\text{W} \cdot \text{SO}_2 = \text{Sulfur dioksido}$

5: penta 10: deka $\text{IV. } \text{PCl}_5 = \text{fusfor pentaklorida}$

2) Ion \rightarrow logam & non-logam.

- Ion yg logamnya golongan utama (IA, IIA, IIIA, dst.) kecuali Hidrogen dan Boron

perulisan i unsur logam + unsur non logam +ida
kation anion

contoh, 1. CaCl_2 = Kalsium Klorida 2. NaCl = Natrium Klorida

ii. Al_2O_3 = Alumunium óxido iii. MgF_2 = Magnesium Fluorido.

lor yg logamnya gol. transisi, Pb, dan Sn (memiliki biloks lebih dari 1)

penulisan: unsur logam (muatan) + unsur non logam + ioda

contoh

L. PbI_2 = timbal(II) iodido W. $AuBr$ = ermos(I) bromido

11. Fe_2O_3 = besi(III) oksida 12. AgCl = perak(I) klorida

B.

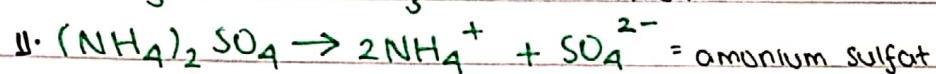
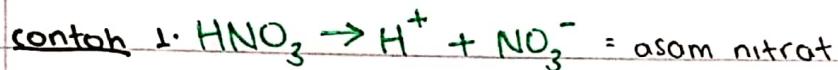
Tata Nama Senyawa Poliatom

Senyawa poliatom yaitu senyawa yg terdiri dari banyak unsur / atom.

1) Kovalen (sesama non-logam)

penulisan :

| | |
|-------------|------------|
| Nama kation | Nama anion |
| Ion (+) | Ion (-) |

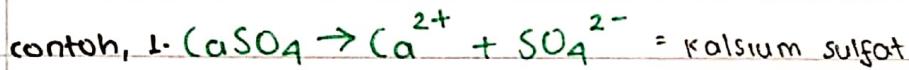


2) Ion \rightarrow logam & non-logam

■ Ion yg logamnya golongan utama

penulisan :

| | |
|-------------|------------|
| Nama kation | Nama anion |
| Ion (+) | Ion (-) |

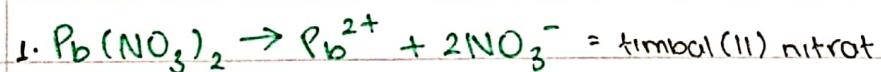


■ Ion yg logamnya golongan transisi, Pb dan Sn

penulisan :

| | |
|---------------------|------------|
| Nama kation(muatan) | Nama anion |
|---------------------|------------|

contoh:



C.

Tata Nama Senyawa Asam, Basu, Garom

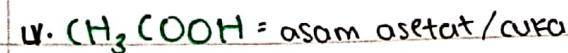
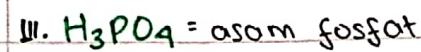
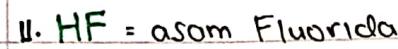
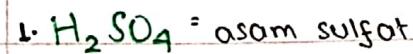
1) Senyawa Asam (H_xA)

dimana H (kation H^+) = hidrogen, dan A = sisa asam

penulisan :

| |
|----------------------|
| Asam / H + sisa asam |
|----------------------|

contoh



No. :

Date :

2) Senyawa Basa ($B(OH)_x$)

dimana B = logam / NH_4 (amonium), dan OH (anion OH^-) = hidroksida

penulisan: $\boxed{\text{logam}/NH_4 + \text{hidroksida}}$

contoh,

I. NH_4OH = amonium hidroksida III. $Mg(OH)_2$ = Magnesium hidroksida

II. $NaOH$ = sodium hidroksida

3) Senyawa Garam (B_xA_y)

dimana B = logam / NH_4 dan A = sisa asam

penulisan: $\boxed{\text{logam}/NH_4 + \text{sisa asam}}$

contoh,

I. NH_4NO_3 = amonium nitrat

II. Na_2SO_4 = sodium sulfat