**TATA NAMA SENYAWA BINER**

**a. Logam + Non Logam**

1. Penaman senyawa biner mengikuti urutan berikut :

**Bi – Si – As – C – P – N – H – S – I – Br – Cl – O – F**

2. Tuliskan nama unsur logam tanpa modifikasi apa pun, kemudian diikuti nama unsur non logam dengan akhiran **"ida"**.

Contoh : NaCl = Natrium klorida

3. Unsur - unsur logam dengan bilangan oksidasi lebih dari satu jenis, maka bilangan oksidasinya ditulis dengan angka romawi.

Contoh : CrO = Kromium (II) oksida

**b. Non Logam + Non Logam**

1. Satu Jenis Senyawa

Cara penulisan rumus dan senyawanya yaitu dengan menuliskan terlebih dahulu unsur dengan bilangan oksidasi positif baru kemudian diikuti unsur dengan bilangan oksidasi negatif + ida.

Contoh : HCl = Hidrogen klorida

H2S = Hidrogen sulfida

2. Lebih dari Satu Jenis Senyawa

Cara penulisan rumus dan senyawanya yaitu dengan menuliskan terlebih dahulu unsur dengan bilangan oksidasi positif diikuti unsur dengan awalan mono / di / tri...../ deka dan akhiran **"ida"**.

Contoh : CO2 = Karbon dioksida

NO2 = Nitrogen dioksida

**TATA NAMA SENYAWA ION**

Senyawa ion terdiri atas suatu kation dan suatu anion. Kation umumnya adalah ion logam sedangkan anion dapat berupa anion non logam. Berikut ini beberapa contoh senyawa ion.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Kation | Anion | Rumus Senyawa Ion |
| Na+ | Cl- | NaCl |
| K+ | OH- | KOH |
| Na+ | SO42- | Na2SO4 |

**Beberapa Jenis Kation**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **No** | **Rumus** | **Nama ion** |
| 1. | Na+ | Natrium |
| 2. | K+ | Kalium |
| 3. | Mg2+ | Magnesium |
| 4. | Ca2+ | Kalsium |
| 5. | Ba2+ | Barium |

**Beberapa Jenis Anion**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **No** | **Rumus** | **Nama ion** |
| 1 | OH- | Hidroksida |
| 2 | O2- | Oksida |
| 3 | F- | Fluorida |
| 4 | Cl- | Klorida |
| 5 | PO43- | Fosfat |

**TATA NAMA SENYAWA TERNER**

Senyawa terner sederhana meliputi asam, basa, dan garam. Asam, basa, dan garam adalah tiga kelompok senyawa yang paling terkait satu dengan yang lain. Reaksi asam dengan basa menghasilkan garam.

**a. Tata Nama Asam**

Rumus asam terdiri atas atom hidrogen dan suatu anion yang di sebut sisa asam. Akan tetapi perlu diingat bahwa asam adalah senyawa molekul, bukan senyawa ion.

Contoh : H3PO4

Nama asam : asam fosfat

Rumus sisa asam : PO43-

**b. Tata Nama Basa**

Basa adalah zat yang didalam air dapat menghasilkan ion OH-. Pada umumnya basa adalah senyawa ion yang terdiri dari kation logam dan anion OH-. Nama basa sama dengan nama kationnya yang diikuti kata hidroksida.

Contoh : NaOH (Natrium Hidroksida)

Ca(OH)2(Kalsium Hidroksida)

**c. Tata Nama Garam**

Garam adalah senyawa ion yang terdiri dari kation basa dan anion sisa asam. Rumus dan penamaannya sama dengan senyawa ion.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Kation** | **Anion** | **Rumus Garam** | **Nama Garam** |
| Na+ | NO3- | NaNo3 | Natrium Nitrat |
| Ca2+ | NO3- | Ca(NO3)2 | Kalsium Nitrat |
| Al3+ | SO4- | Al2(SO4)3 | Aluminium Sulfat |
| Cu2+ | S2- | CuS | Tembaga (II) sulfida |