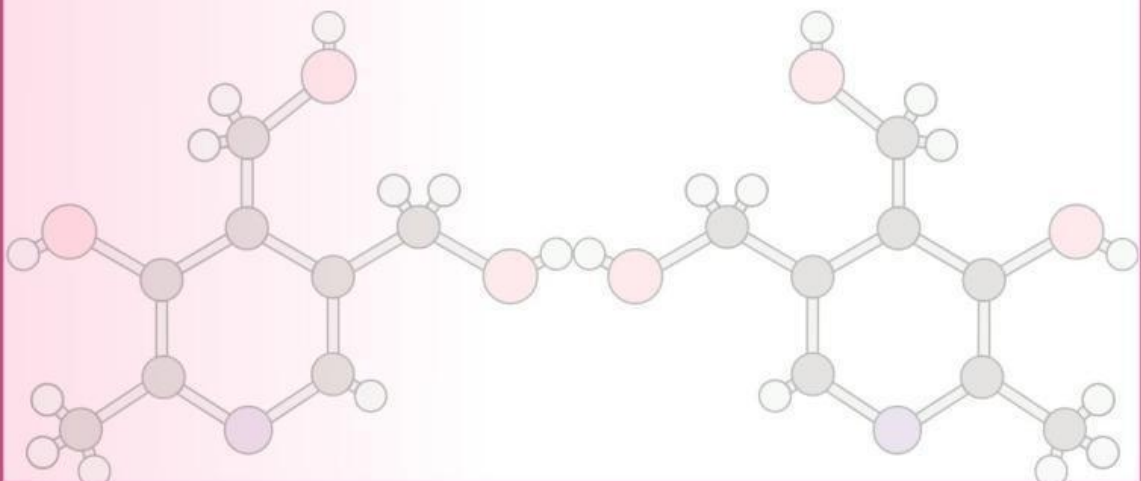




TATA NAMA SENYAWA KIMIA

- Senyawa Ion
- Senyawa Kovalen
- Senyawa Asam
- Senyawa Basa



ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA

Kerjakan Soal-Soal berikut ini !!!

Lengkapi skema berikut ini. Gunakan tabel nama kation dan anion seperlunya.

♥ NAMA ION ♥

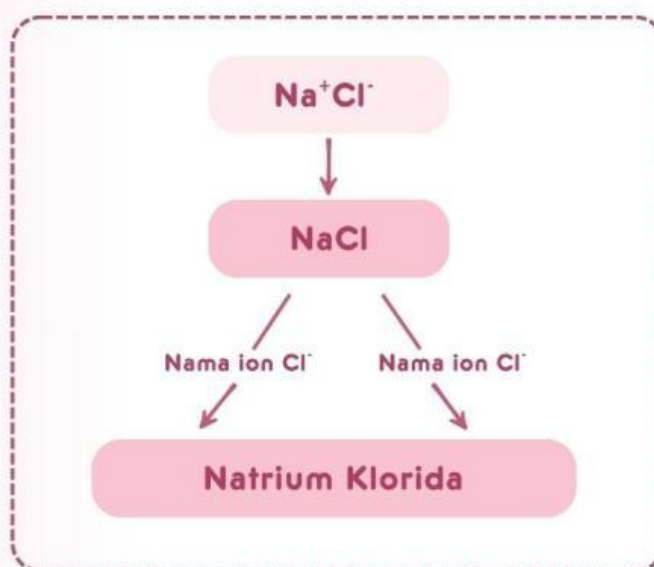
Kation	Nama
Na^+	Natrium
Ca^{2+}	Kalsium
Fe^{2+}	Besi (II)

Anion	Nama
Cl^-	Klorida
O^{2-}	Oksida
S^{2-}	Sulfida

Ion Poliatomik	Nama
NH_4^+	Amonium
OH^-	Hidroksida
SO_4^{2-}	Sulfat

RUMUS
KIMIA

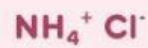
NAMA
SENYAWA



ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA

RUMUS
KIMIA

NAMA
SENYAWA



Nama ion NH_4^+

Nama ion Cl^-

RUMUS
KIMIA

NAMA
SENYAWA



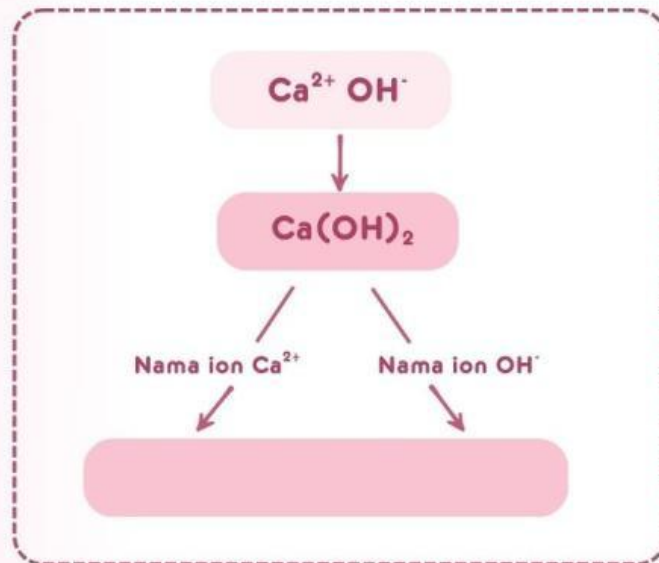
Nama unsur H

Nama ion Cl^-

ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA

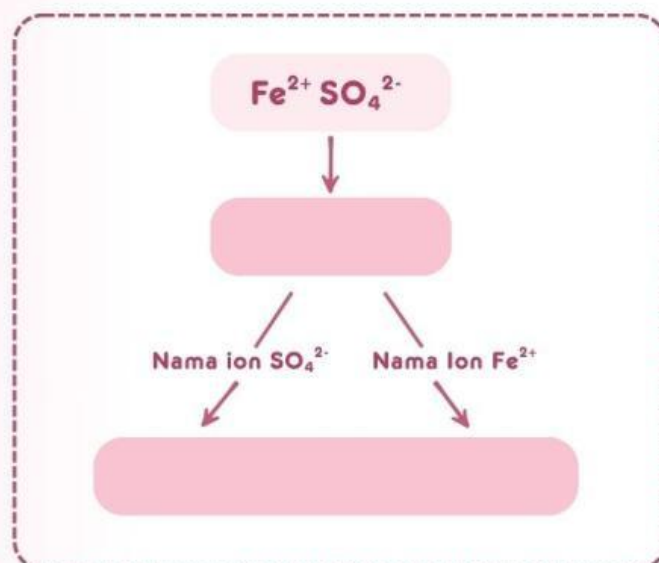
RUMUS
KIMIA

NAMA
SENYAWA



RUMUS
KIMIA

NAMA
SENYAWA



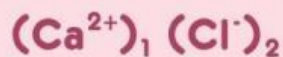
ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA

Urutan penulisan rumus kimia senyawa ion dimulai dengan diikuti . Angka indeks yang menyatakan perbandingan jumlah ion harus terkecil sedemikian, sehingga senyawa bersifat netral.

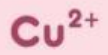
Agar netral, kalikan silang muatan ion sebagai koefisien ion-ion.

Tuliskan koefisien sebagai angka indeks.

Rumus kimia ditulis tanpa muatan dengan perbandingan koefisien terkecil.



ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA









ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA

Untuk senyawa kovalen, penulisan rumus kimia, yakni unsur dan perbandingan atom-atomnya mengikuti rumus struktur (struktur lewis) dengan urutan unsur mengikuti aturan :

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

Lengkapi skema berikut ini !!!



Jenis atom : C, O

Jumlah atom : 1 C 2 O

Urutan penulisan : C, O



Karbon dioksida



Jenis atom :

Jumlah atom :

Urutan penulisan :

ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA



Jenis atom :

Jumlah atom :

Urutan penulisan :



Jenis atom :

Jumlah atom :

Urutan penulisan :



Jenis atom :

Jumlah atom :

Urutan penulisan :

ASESMEN TATA NAMA SENYAWA KIMA

Tulislah nama senyawa - senyawa berikut ini !!!

- | | | |
|-----------------------------|---|----------------------|
| 1. CCl_4 | → | <input type="text"/> |
| 2. N_2O | → | <input type="text"/> |
| 3. N_2O_5 | → | <input type="text"/> |
| 4. SO_2 | → | <input type="text"/> |
| 5. CaCl_2 | → | <input type="text"/> |
| 6. Na_2SO_4 | → | <input type="text"/> |
| 7. H_3PO_4 | → | <input type="text"/> |
| 8. HNO_3 | → | <input type="text"/> |
| 9. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ | → | <input type="text"/> |
| 10. KOH | → | <input type="text"/> |

Tuliskan rumus molekul senyawa-senyawa berikut ini !!!

- | | | |
|-----------------------|---|----------------------|
| 1. Karbon disulfida | → | <input type="text"/> |
| 2. Silikon dioksida | → | <input type="text"/> |
| 3. Natrium hidroksida | → | <input type="text"/> |
| 4. Asam klorida | → | <input type="text"/> |
| 5. Kalium hidroksida | → | <input type="text"/> |
| 6. Litium hidroksida | → | <input type="text"/> |
| 7. Asam nitrat | → | <input type="text"/> |