

# TATA NAMA SENYAWA KIMIA

Kelas X

Nama Siswa :

Kelas :



Pemateri : Riduan



 LIVEWORKSHEETS

Simbol yang digunakan untuk mengenali suatu molekul dinamakan rumus kimia. setiap senyawa perlu mempunyai nama spesifik

Untuk memudahkan pengenalan nama dan mencegah kesimpangsiuran dalam memberi nama senyawa kimia, IUPAC (*International Union of Pure and Applied Chemistry*) membuat suatu aturan penamaan. Aturan IUPAC dalam penamaan senyawa kimia dibedakan untuk senyawa anorganik dan senyawa organik.

Senyawa anorganik terdiri dari senyawa dari non logam dan non logam, senyawa dari logam dan non logam, senyawa asam, basa dan garam.

Tata nama senyawa anorganik dikelompokkan menjadi:

- Tata nama senyawa kovalen
- Tata nama senyawa ion
- Tata nama senyawa asam
- Tata nama senyawa basa
- Tata nama senyawa garam

 LIVEWORKSHEETS

### Penulisan rumus Senyawa

Rumus senyawa ion ditentukan oleh perbandingan muatan kation dan anionnya. Jumlah muatan positif sama dengan jumlah muatan negatif. Rumus senyawa ion:



Geser kotak berwarna orange ke jawaban yang tepat

Na <sup>+</sup>	+	Cl <sup>-</sup>	→		MgCO <sub>3</sub>
2Na <sup>+</sup>	+	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	→		K <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>
Fe <sup>2+</sup>	+	2Cl <sup>-</sup>	→		NaCl
Al <sup>3+</sup>	+	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	→		FeCl <sub>2</sub>
Mg <sup>2+</sup>	+	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	→		Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
3K <sup>+</sup>	+	AsO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	→		AlPO <sub>4</sub>

LIVEWORKSHEETS

Pasangka rumus kimia berikut dengan nama yang tepat

Senyawa	Nama
NO	Karbon monoksida
BF <sub>3</sub>	Karbon dioksida
SO <sub>2</sub>	Nitrogen monoksida
PCl <sub>3</sub>	Nitrogen dioksida
PCl <sub>5</sub>	Boron trifluorida
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Belerang dioksida
N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	Belerang trioksida
NO <sub>2</sub>	Forfor triklorida
SO <sub>3</sub>	Fosfor pentaklorida
CO	dinitrogen trioksida
CO <sub>2</sub>	dinitrogen tetraoksida

LIVEWORKSHEETS

### Penamaan senyawa ion

Kation / Anion	Br <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Ni <sup>2+</sup>	NiBr <sub>2</sub> <input type="text"/>	Ni <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> <input type="text"/>	NiSO <sub>4</sub> <input type="text"/>	NiCrO <sub>4</sub> <input type="text"/>
Sn <sup>2+</sup>	SnBr <sub>2</sub> <input type="text"/>	Sn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> <input type="text"/>	SnSO <sub>4</sub> <input type="text"/>	SnCrO <sub>4</sub> <input type="text"/>
Fe <sup>2+</sup>	FeBr <sub>2</sub> <input type="text"/>	Fe <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> <input type="text"/>	FeSO <sub>4</sub> <input type="text"/>	FeCrO <sub>4</sub> <input type="text"/>
Ca <sup>2+</sup>	CaBr <sub>2</sub> <input type="text"/>	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> <input type="text"/>	CaSO <sub>4</sub> <input type="text"/>	CaCrO <sub>4</sub> <input type="text"/>

LIVEWORKSHEETS

### Tata Nama Senyawa Garam

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

Kation	Anion	Rumus garam	Nama Garam
Na <sup>+</sup>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	NaNO <sub>3</sub>	<input type="text"/>
Mg <sup>2+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Mg(PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<input type="text"/>
Fe <sup>3+</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	<input type="text"/>
Hg <sup>2+</sup>	Cl <sup>-</sup>	HgCl <sub>2</sub>	<input type="text"/>
Cu <sup>+</sup>	O <sup>2-</sup>	Cu <sub>2</sub> O	<input type="text"/>

Tembaga(I)oksida

Raksa(II)klorida

Magnesium fosfat

Natrium nitrit

Besi(III)sulfat

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS

