

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

## KOMPETENSI DASAR DAN IPK

- 3.9 Menentukan bilangan oksidasi unsur untuk mengidentifikasi reaksi reduksi dan oksidasi serta penamaan senyawa
- 3.9.5 Menganalisis aturan tata nama senyawa menurut aturan IUPAC
- 3.9.6 Menentukan nama senyawa berdasarkan aturan IUPAC





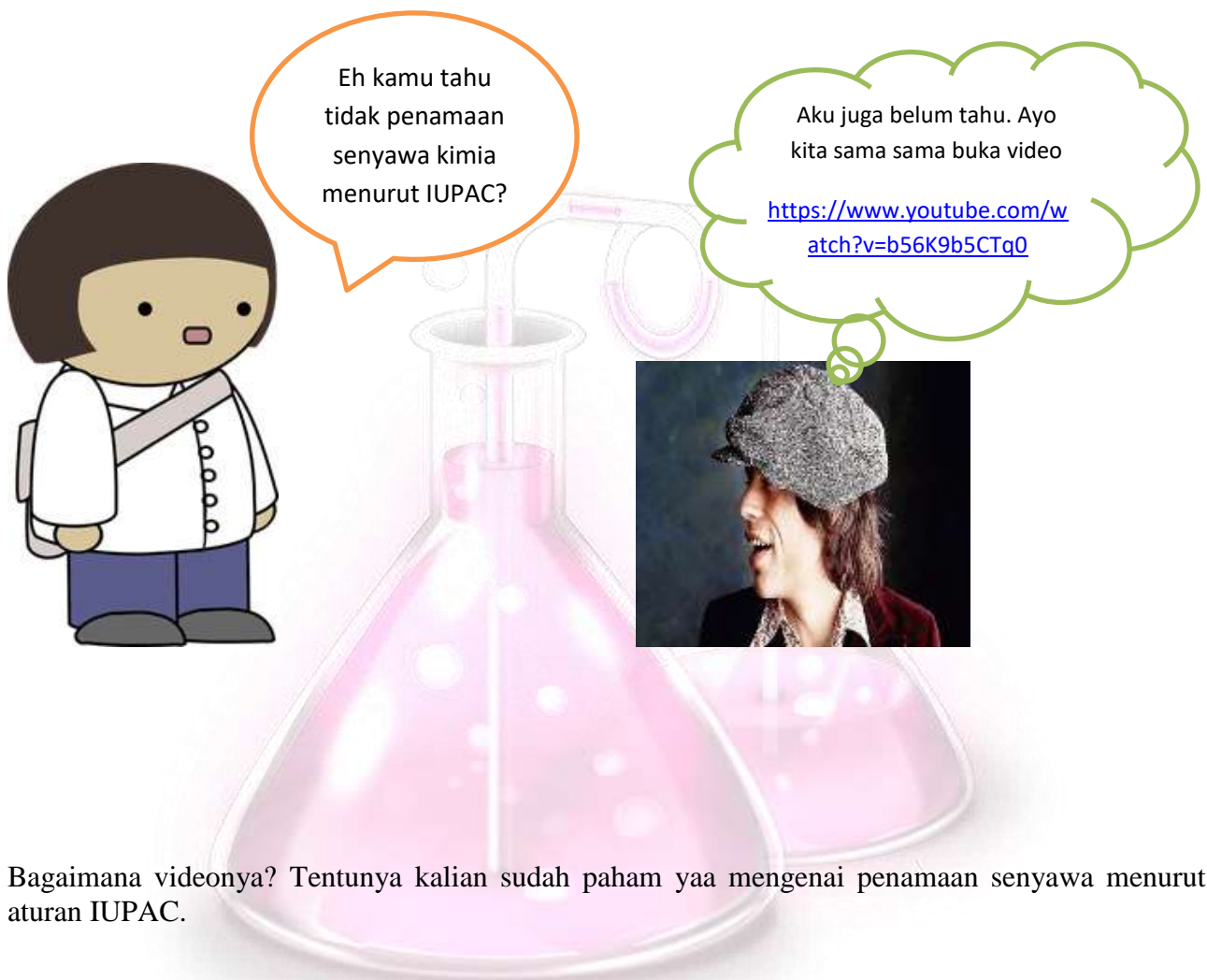
Kenapa ya gula dan garam memiliki nama yang berbeda, padahal bentuknya hampir sama



**Aku penasaran nih sama jawabannya. Ayo ikutin aku untuk mengetahui jawabannya, mari kita menuju halaman berikutnya.**

Wahhh ternyata gula dan garam itu merupakan senyawa kimia juga lhooo, akan tetapi nama kimia garam dan gula sesuai IUPAC berbeda. Yukk kita pelajari lebih lanjut





Bagaimana videonya? Tentunya kalian sudah paham yaa mengenai penamaan senyawa menurut aturan IUPAC.

**Kalau kalian sudah paham, yukkk kita  
kerjakan soal dibawah ini!!**



**Kalian kerjakan di buku tulis masing-masing, kerjakan secara berkelompok selama 10 menit dan kalian presentasikan didepan kelas!!**

**SEMANGAT...**

Dari materi yang sudah kalian pahami. Coba kerjakan soal dibawah ini!

### 1. Tata nama senyawa ion biner

Berilah nama untuk senyawa ionik biner dengan kation yang mempunyai bilangan oksidasi 1 macam dibawah ini beserta tulislah aturan penamaan senyawa

- $\text{CaO}$  =
- $\text{Mg}_3\text{N}_2$  =

Aturan penamaan :

.....  
.....

Berilah nama untuk senyawa ionik biner dengan kation yang mempunyai bilangan oksidasi lebih dari 1 macam dibawah ini beserta tulislah aturan penamaan senyawa

- $\text{CuCl}$  =
- $\text{FeBr}_3$  =

Aturan penamaan :

.....  
.....

### 2. Tata nama senyawa kovalen biner

a. kovalen biner

- $\text{HF}$  =
- $\text{NO}$  =

Aturan penamaan :

.....  
.....

b. Kovalen biner yang salah satu unsurnya mengikat lebih dari 2 atom yang sama

- $\text{SO}_2$  =
- $\text{N}_2\text{O}_3$  =

Aturan penamaan :

.....  
.....

### 3. Cobalah kerjakan soal dibawah ini untuk mengetahui apakah anda sudah paham tentang penamaan senyawa kimia.

Tulis rumus kimia yang terbentuk dan tentukan nama senyawa tersebut

No	Kation	Anion	Rumus kimia	Nama senyawa
1	$\text{Na}^+$	$\text{Cl}^-$	$\text{NaCl}$	Natrium klorida
2	$\text{Na}^+$	$\text{F}^-$		Natrium fluorida



3	Na <sup>+</sup>	S <sup>2-</sup>	Na <sub>2</sub> S	
4		F <sup>-</sup>	KF	
5	K <sup>+</sup>	O <sup>2-</sup>		Kalium oksida
6	Mg <sup>2+</sup>	F <sup>-</sup>	MgF <sub>2</sub>	

Kesimpulan:

.....

.....

.....

.....

Isilah senyawa dan nama senyawa yang kosong pada tabel dibawah ini!

No	Senyawa	Nama senyawa
1	CO <sub>2</sub>	Karbon dioksida
2		Dinitrogen monoksida
3	NO	
4		Dinitrogen trioksida
5	CS <sub>2</sub>	Karbon disulfida

Kesimpulan:

.....

.....

.....

.....

**BAGAIMANA? APAKAH KALIAN BISA MENERJAKAN? YUKK KITA BUKA BAHAN AJARNYA UNTUK MENGETAHUI JAWABANNYA.**



Wahh sepertinya masih bingung ya? Yuk kita kerjakan bersama-sama. Kita jawab pertanyaan dengan mengisi bagian-bagian yang belum diisi dengan jawaban yang benar

## 1. Tata nama senyawa ion biner

- a. Berilah nama untuk senyawa ionik biner dengan kation yang mempunyai bilangan oksidasi 1 macam dibawah ini beserta tulislah aturan penamaan senyawa.



logam

nonlogam

Aturan penamaan :

1. Tulisakan nama logam

2. ....



- b. Berilah nama untuk senyawa ionik biner dengan kation yang mempunyai bilangan oksidasi lebih dari 1 macam dibawah ini beserta tulislah aturan penamaan senyawa



logam

nonlogam

Aturan penamaan :

1. ....

2. ....

(biloks Cu = 2,1)



(biloks Fe = \_\_ , \_\_ )

## 2. Tata nama senyawa kovalen biner

- a. Kovalen biner



nonlogam  
 $\text{H}^+$

nonlogam  
 $\text{F}^-$

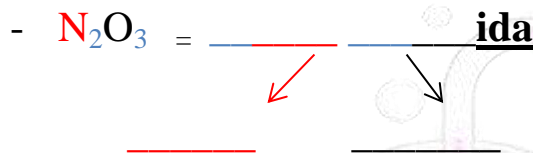
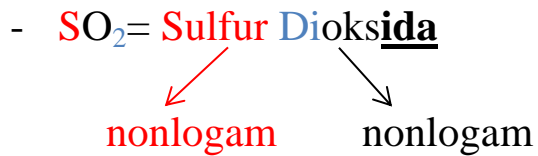
Aturan penamaan :

1. ....

2. ....



b. Kovalen biner yang salah satu unsurnya mengikat lebih dari 2 atom yang sama



Aturan penamaan :

1. ....
2. ....

4. Cobalah kerjakan soal dibawah ini untuk mengetahui apakah anda sudah paham tentang penamaan senyawa kimia.

Tulis rumus kimia yang terbentuk dan tentukan nama senyawa tersebut

No	Kation	Anion	Rumus kimia	Nama senyawa
1	$\text{Na}^+$	$\text{Cl}^-$	$\text{NaCl}$	Natrium klorida
2	$\text{Na}^+$	$\text{F}^-$		Natrium fluorida
3	$\text{Na}^+$	$\text{S}^{2-}$	$\text{Na}_2\text{S}$	
4		$\text{F}^-$	$\text{KF}$	
5	$\text{K}^+$	$\text{O}^{2-}$		Kalium oksida
6	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{F}^-$	$\text{MgF}_2$	

Kesimpulan:

.....

.....

.....

.....

Isilah senyawa dan nama senyawa yang kosong pada tabel dibawah ini!

No	Senyawa	Nama senyawa
1	$\text{CO}_2$	Karbon dioksida
2		Dinitrogen monoksida
3	$\text{NO}$	
4		Dinitrogen trioksida
5	$\text{CS}_2$	Karbon disulfida



Kesimpulan:

.....

.....

.....

.....

Kalian sudah mengumpulkan pekerjaan kalian? Yuk dengarkan penjelasan dari bu Elga agar kalian lebih paham lagi



**Bagaimana pembahasan mengenai penamaan senyawa menurut aturan IUPAC?**  
**Apakah anda sudah paham?**

Mari kita simpulkan pemahaman materi yang telah kita pelajari!

Kesimpulan!

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....