



## Materi Singkat

3

### Sifat Ikatan Ion

Ikatan ion memiliki beberapa sifat sebagai berikut.

- Berwujud padat pada suhu kamar.
- Mempunyai titik didih dan titik leleh yang tinggi.
- Dapat menghantarkan listrik dalam bentuk cairan atau lelehan.
- Mempunyai sifat keras, namun mudah rapuh.



### Info Kimia



## Mari Latihan

Jawablah pertanyaan dibawah ini dengan seksama!



Gambar 4. Serbuk  $MgF_2$

Magnesium Florida ( $MgF_2$ ) adalah senyawa ion yang berguna dalam bidang optika dan juga dipakai dalam teleskop angkasa. Diketahui nomor atom Mg dan F berturut-turut adalah 12 dan 9. Tentukankah:

A. Jelaskan secara singkat, bagaimana kamu dapat mengetahui bahwa  $MgF_2$  adalah senyawa ion?

Jawab:



B. Tuliskan konfigurasi elektron dari Mg dan F?

Jawab:



C. Bagaimana simbol lewis digunakan untuk menjelaskan pembentukan ion  $MgF_2$ ?

Jawab: UPLOAD





## Mari Diskusi!

Mari komunikasikan hasil diskusi bersama teman dan gurudi depan kelas!



## Uji Kompetensi

1. Berapakah Jumlah elektron valensi dari kaidah oktet dan Duplet berturut-turut...

- a. 8 dan 2
- b. 8 dan 1
- c. 7 dan 2
- d. 4 dan 6
- e. Semuanya 2

2. Unsur X dengan nomor atom 12 cenderung mencapai kestabilan dengan cara .....

3. Senyawa dibawah ini yang memiliki konfigurasi elektron sesuai kaidah oktet adalah .....

(Ar S = 16; F = 9; P = 15; Cl = 17; B = 5; I = 53)

- a.  $\text{PCl}_3$
- b.  $\text{SF}_4$
- c.  $\text{BF}_3$
- d.  $\text{IF}^3$
- e.  $\text{PCl}_5$



## Uji Kompetensi

4. Senyawa dibawah ini yang merupakan ikatan ion adalah...

- a.  $\text{MgCl}_2$
- b.  $\text{HCl}$
- c.  $\text{MgF}_2$
- d.  $\text{NaOH}$
- e.  $\text{F}_2$

5. Perhatikan pernyataan dibawah ini

- I. Keras dan Rapuh
- II. Bentuk padat menghantarkan listrik
- III. Bentuk cair tidak menghantarkan listrik
- IV. Mudah larut dalam air
- V. Titik leleh dan Titik didihnya tinggi

Berdasarkan pernyataan diatas manakah sifat dari senyawa ion...

## Daftar Pustaka

- Megasari, Agus Sundaryono & M. Lutfi Firdaus. 2018. Pembelajaran Probing Prompting untuk Meningkatkan Berpikir Kritis Siswa Anggota Kelompok Ilmiah Remaja. *Journal of Science Education* 2, 2: 163-169.
- Muchtaridi, 2016. *Kimia SMA Kelas X*. Jakarta: Yudhistira.
- Sudarmo, Unggul. 2013. *Kimia untuk SMA/MA Kelas X*. Jakarta: Erlangga
- Sukardjo, 2009. *Kimia SMA/MA Kelas X*. Jakarta: Bumi Aksara.
- Susilowati, E. & Harjani, T., 2013. *Kimia untuk Kelas X SMA dan MA*. Solo: Wangsa Jatra Lestari
- Syukri, S. 1999. *Kimia Dasar 1*. Bandung: ITB