



LATIHAN

Kelompok A

1. Apakah atom-atom dibawah ini sudah mencapai kestabilan atom sesuai aturan duplet/ oktet? Jika belum berapa elektron yang dibutuhkan oleh masing-masing atom dibawah untuk stabil?

a. ${}_5\text{B}$

b. ${}_{10}\text{Ne}$

c. ${}_{15}\text{P}$

Jawaban :

a. ${}_5\text{B} =$

b. ${}_{10}\text{Ne} =$

c. ${}_{15}\text{P} =$

2. Tuliskan konfigurasi elektron dari

a. ${}_{20}\text{Ca}$

b. ${}_8\text{O}$

c. ${}_4\text{Be}$

Jawaban :

a. ${}_{20}\text{Ca} =$





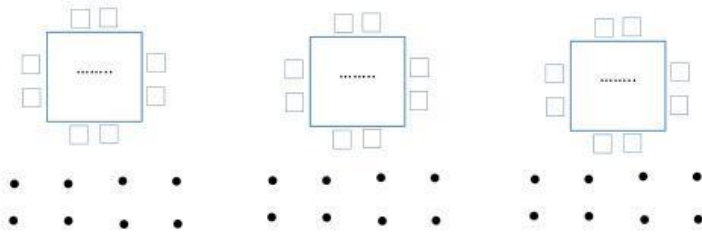
3. Tuliskan struktur lewis dari

a. ${}_5\text{B}$ (Konfigurasi $e = 1s^2 2s^2 2p^1$)

b. ${}_{13}\text{Al}$ (Konfigurasi $e = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$)

c. ${}_2\text{He}$ (Konfigurasi $e = 1s^2$)

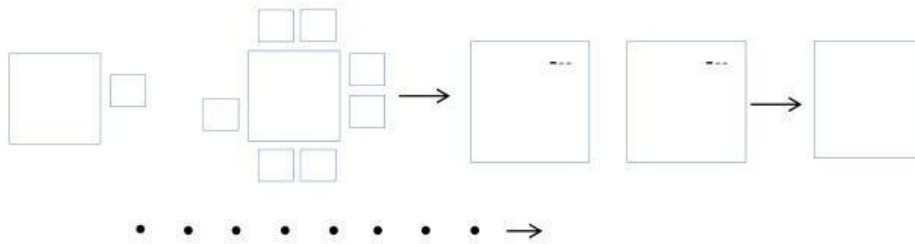
Jawaban :





4. Tuliskan proses terbentuknya ikatan ion pada atom Li dan Br? (jika elektron valensi atom Li adalah 1 sedangkan Br adalah 7)

Jawaban :



5. Jika terdapat atom ${}_{12}\text{Mg}$, ${}_{9}\text{F}$ dan ${}_{16}\text{S}$, maka tentukanlah

a. Ion apa yang terbentuk jika :

${}_{12}\text{Mg}$ memiliki elektron valensi yaitu 2

${}_{9}\text{F}$ memiliki elektron valensi yaitu 7

${}_{16}\text{S}$ memiliki elektron valensi yaitu 6

Jawaban :

${}_{12}\text{Mg}$ =

${}_{9}\text{F}$ =

${}_{16}\text{S}$ =





b. Tentukan atom apa yang melepaskan / menerima elektron

Jawaban :

^{12}Mg =

^9F =

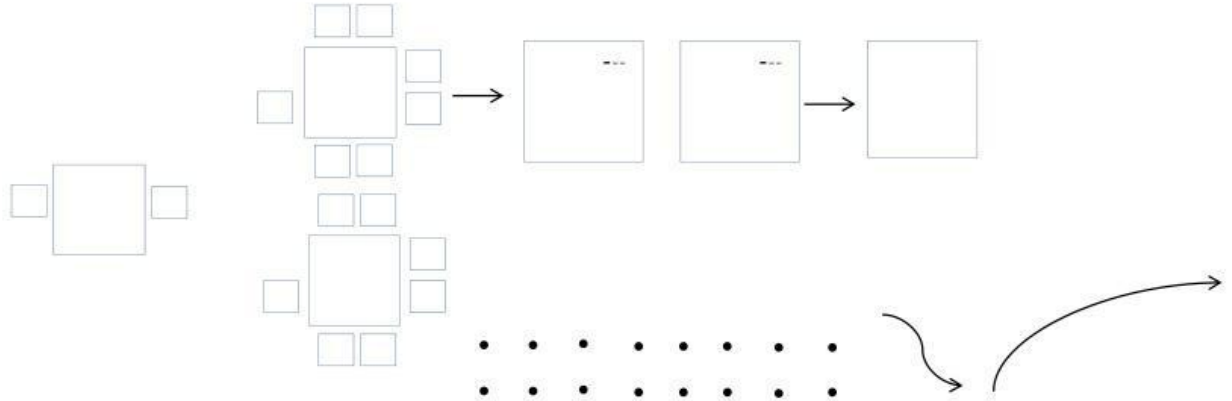
^{16}S =

c. Apakah antara atom Mg dengan F dapat membentuk senyawa? Tuisikan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan apa yang terbentuk ?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =



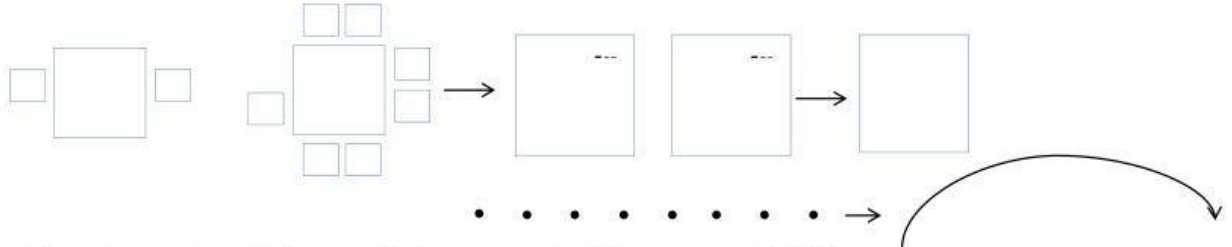


d. Apakah antara atom Mg dengan S dapat membentuk senyawa? Tuiskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan apa yang terbentuk ?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =



e. Apakah antara atom F dengan S dapat membentuk senyawa? Tuiskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan apa yang terbentuk ?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =

