

LATIHAN



1. Lengkapi tabel berikut !!!

	Konfigurasi elektron	Stabil / Tidak Stabil	Oktet / Duplet	Menerima / melepaskan elektron
${}_3\text{Li}$	$1s^2 2s^1$	Tidak Stabil	Duplet	Melepaskan 1e
a. ${}_{10}\text{Ne}$				
b. ${}_{15}\text{P}$				
d. ${}_{17}\text{Cl}$				

2. Tuliskan konfigurasi elektron dari

- a. ${}_{20}\text{Ca}$
- b. ${}_8\text{O}$





c. ${}^4\text{Be}$

Jawaban :



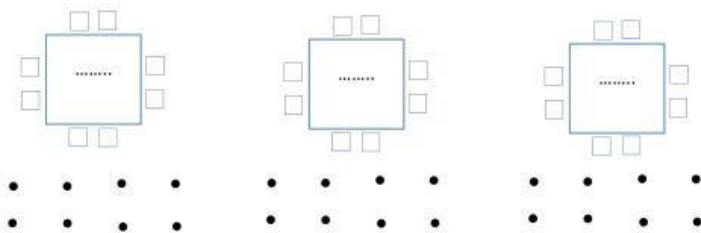
3. Tuliskan struktur lewis dari

a. ${}^5\text{B}$ (Konfigurasi e = $1s^2 2s^2 2p^1$)

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

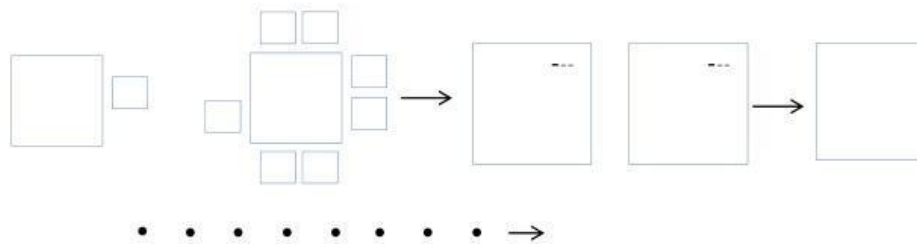
c. ${}^2\text{He}$ (Konfigurasi e = $1s^2$)

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 :

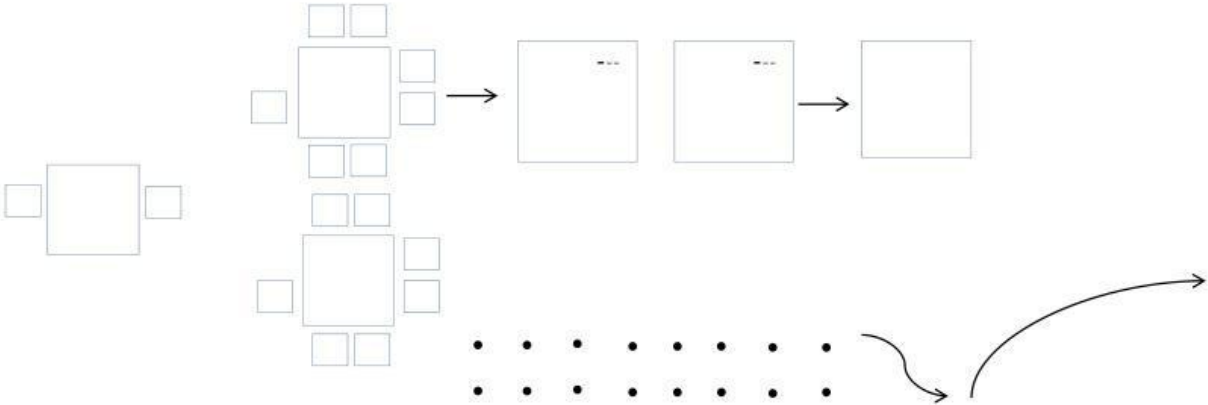
^{12}Mg =
 ^9F =
 ^{16}S =

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 =

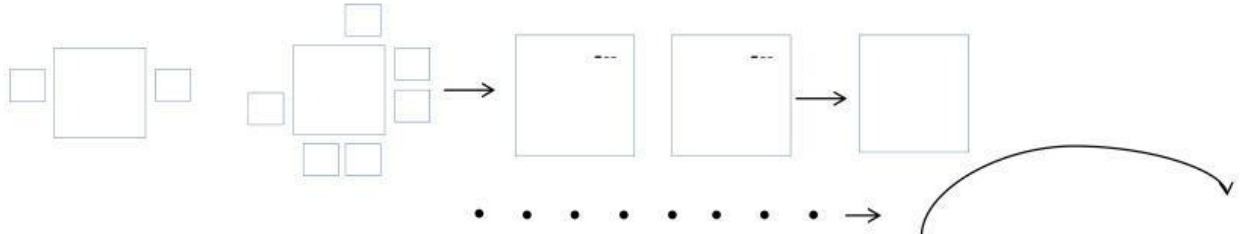


d. Apakah antara atom Mg dengan S dapat membentuk senyawa? Tuiskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan apa yang terbentuk?

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 =

