

### 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 :



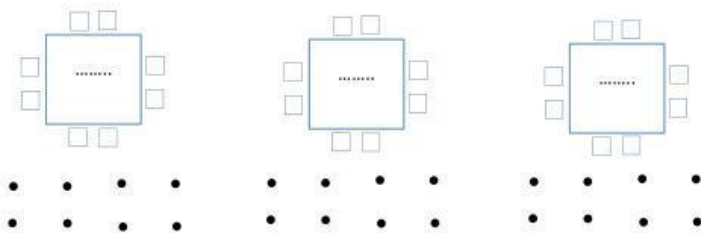
3. Tuliskan struktur lewis dari

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

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

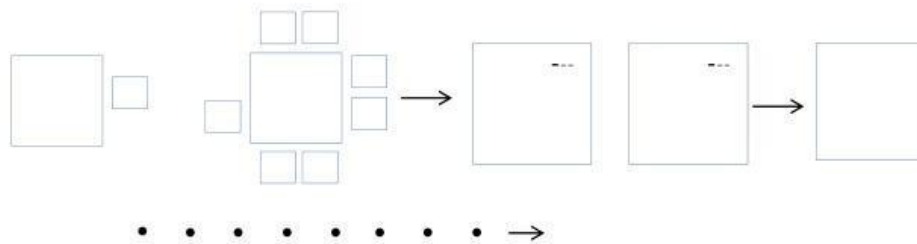
c.  ${}_2\text{He}$  (Konfigurasi e =  $1s^2$ )

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 :

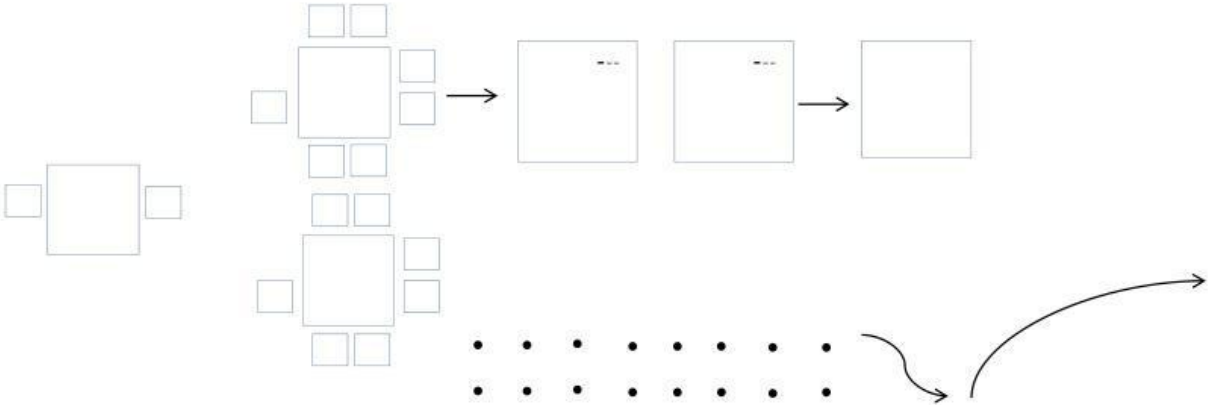
$^{12}\text{Mg}$     =  
 $^9\text{F}$        =  
 $^{16}\text{S}$       =

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 =

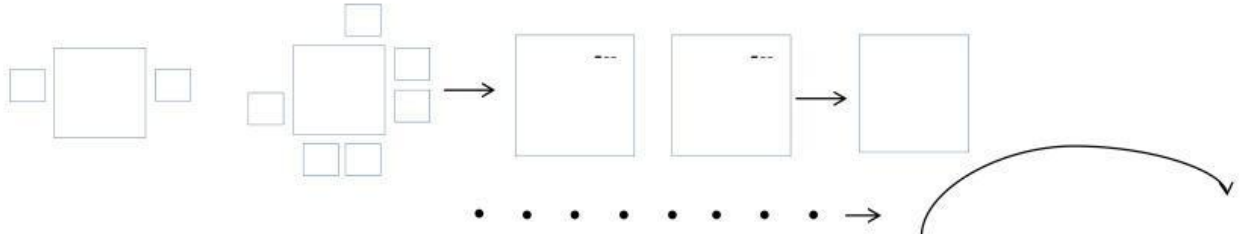


d. Apakah antara atom Mg dengan S dapat membentuk senyawa? Tuiskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan apa yang terbentuk?

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 =

