



# E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



## 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.  ${}_{\text{5}}\text{B}$
- b.  ${}_{\text{10}}\text{Ne}$
- c.  ${}_{\text{15}}\text{P}$

Jawaban :

- a.  ${}_{\text{5}}\text{B} =$
- b.  ${}_{\text{10}}\text{Ne} =$
- c.  ${}_{\text{15}}\text{P} =$

2. Tuliskan konfigurasi elektron dari

- a.  ${}_{\text{20}}\text{Ca}$
- b.  ${}_{\text{8}}\text{O}$
- c.  ${}_{\text{4}}\text{Be}$

Jawaban :

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



LIVEWORKSHEETS

# E-Modul IKATANKIMIA

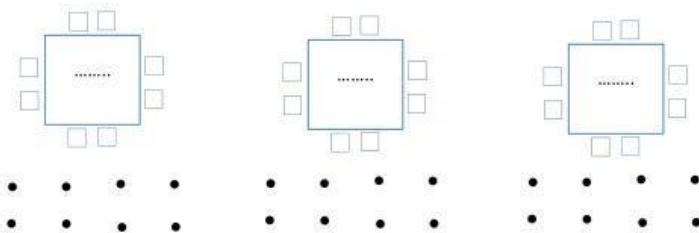
Guided Inquiry Learning



3. Tuliskan struktur lewis dari

- a.  ${}_5B$  (Konfigurasi e =  $1s^2 2s^2 2p^1$ )
- b.  ${}_{13}Al$  (Konfigurasi e =  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ )
- c.  ${}_2He$  (Konfigurasi e =  $1s^2$ )

Jawaban :





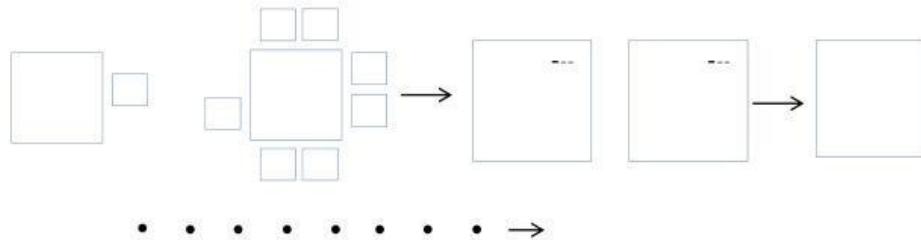
# E-Modul IKATAN KIMIA

Guided Inquiry Learning



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 :

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

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

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



LIVEWORKSHEETS

# E-Modul IKATAN KIMIA

Guided Inquiry Learning



b. Tentukan atom apa yang melepaskan / menerima elektron

Jawaban :

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

$^9\text{F}$  =

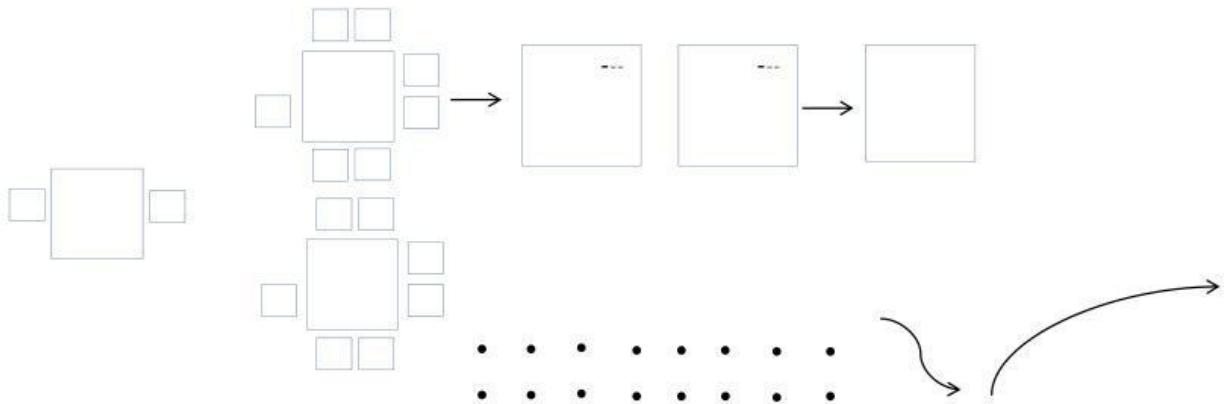
$^{16}\text{S}$  =

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

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =



LIVWORKSHEETS

# E-Modul IKATAN KIMIA

Guided Inquiry Learning

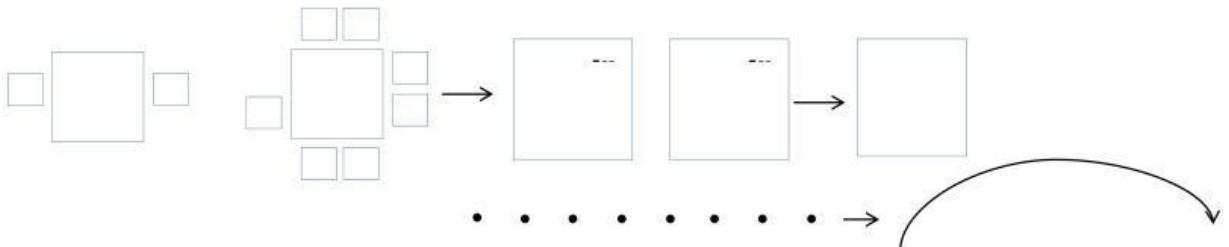


d. Apakah antara atom Mg dengan S dapat membentuk senyawa? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan apa yang terbentuk ?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =

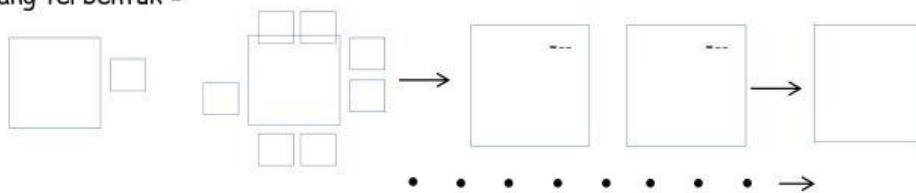


e. Apakah antara atom F dengan S dapat membentuk senyawa? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan apa yang terbentuk ?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =



LIVELIVE WORKSHEETS