

E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning

LATIHAN



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. $_{19}K$
- b. $_{7}N$
- c. $_{16}S$

Jawaban :

- a. $_{19}K$ =
- b. $_{7}N$ =
- c. $_{16}S$ =

2. Tuliskan konfigurasi elektron dari

- a. $_{14}Si$
- b. $_{13}Al$
- c. $_{34}Se$

Jawaban :

- a. $_{14}Si$ =



LIVELIVEWORKSHEETS

E-MODUL

IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning

b. $_{13}Al$ =

c. $_{34}Se$ =

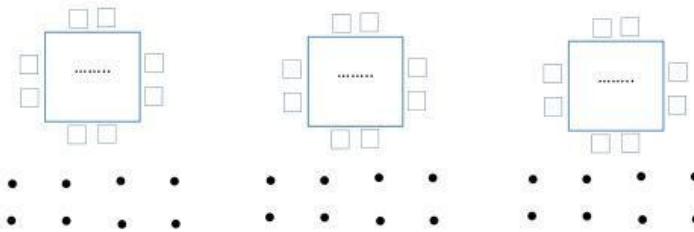
3. Tuliskan Struktur Lewis dari

a. $_{12}Mg$

b. $_{10}Ne$

c. $_{35}Br$

Jawaban :

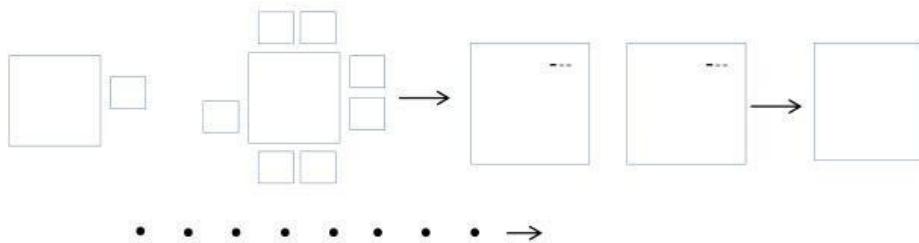


E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning

4. Bagaimana proses perpindahan elektron pada atom K dan F dalam pembentukan senyawa KF ?

Jawaban :



5. Jika terdapat atom ${}_4Be$, ${}_{17}Cl$ dan ${}_{20}Ca$ maka tentukanlah

a. Ion apa yang terbentuk jika :

${}_4Be$ memiliki konfigurasi elektron yaitu $1s^2 2s^2$

${}_{17}Cl$ memiliki konfigurasi elektron yaitu $[Ne] 3s^2 3p^5$

${}_{20}Ca$ memiliki konfigurasi elektron yaitu $[Ar] 4s^2$

Jawaban :

${}_4Be$ =

${}_{17}Cl$ =

${}_{20}Ca$ =

E-MODUL

IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



b. Tentukan atom apa yang melepaskan / menerima elektron

Jawaban :

4Be =

${}^{17}Cl$ =

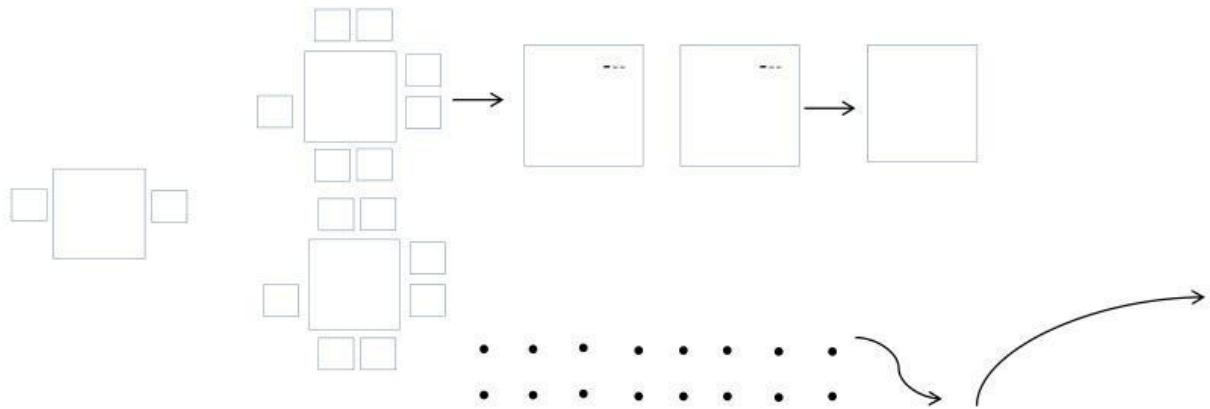
${}^{20}Ca$ =

c. Senyawa apa yang mungkin terbentuk antara atom Be dengan Cl? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan yang terbentuk?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =



LIVWORKSHEETS

E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

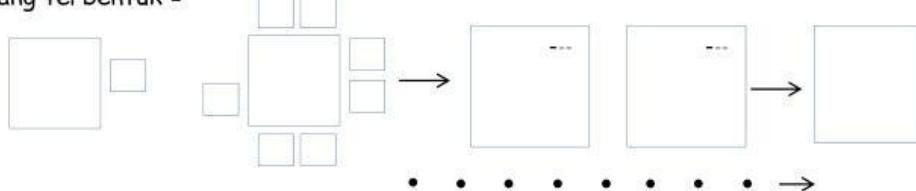
Guided Inquiry Learning

d. Senyawa apa yang mungkin terbentuk antara atom Be dengan Ca? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan yang terbentuk?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =



e. Senyawa apa yang mungkin terbentuk antara atom Cl dengan Ca? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan yang terbentuk?

Jawaban :

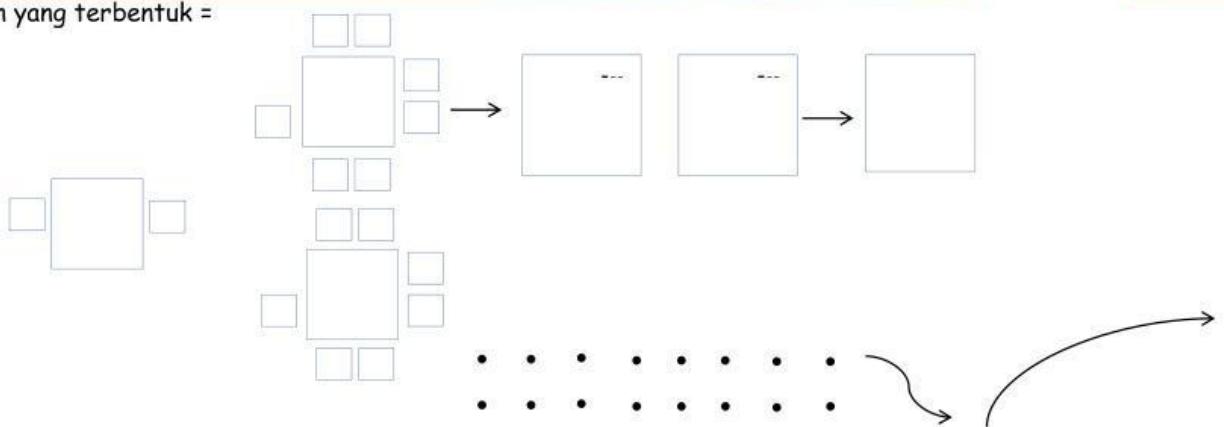
Rumus Senyawa =

E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



Ikatan yang terbentuk =



LIVE **LIVWORKSHEETS**