LATIHAN

Kelompok B

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. $_{14}Si$ =

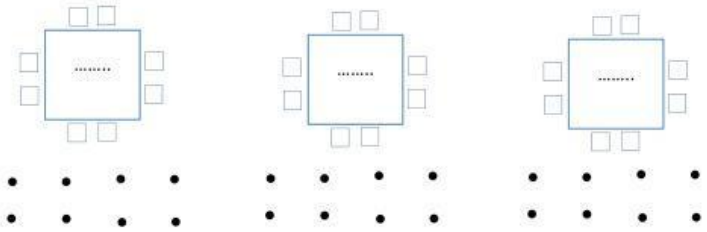
LIVEWORKSHEETS

b. $_{13}Al$ =

c. $_{34}Se$ =

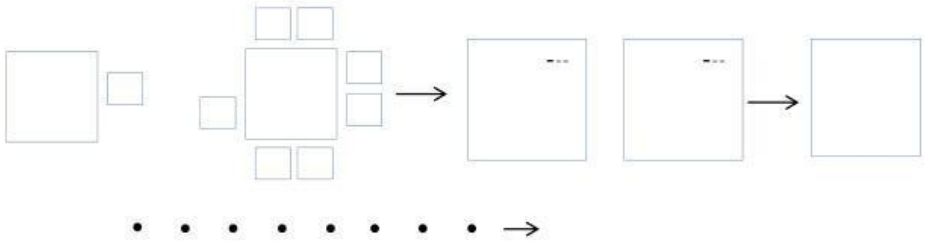
3. Tuliskan Struktur Lewis dari
   a. $_{12}Mg$
   b. $_{10}Ne$
   c. $_{35}Br$

   Jawaban :



LIVEWORKSHEETS

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



5. Jika terdapat atom $_{4}Be$, $_{17}Cl$ dan $_{20}Ca$ maka tentukanlah
   a. Ion apa yang terbentuk jika :
      $_{4}Be$ 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 :
      $_{4}Be$ =
      $_{17}Cl$ =
      $_{20}Ca$ =

LIVEWORKSHEETS

b. Tentukan atom apa yang melepaskan / menerima elektron

Jawaban :

$_{4}Be$ =

$_{17}Cl$ =

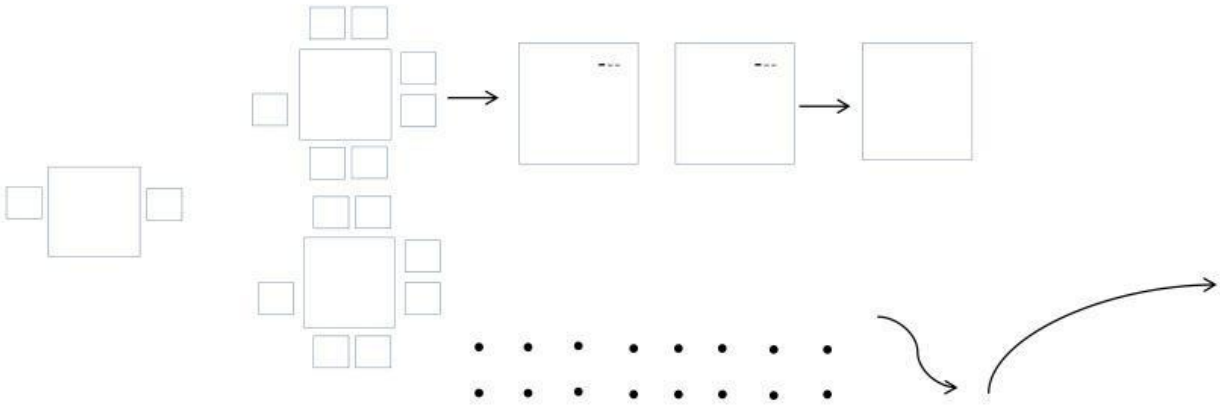
$_{20}Ca$ =

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 =



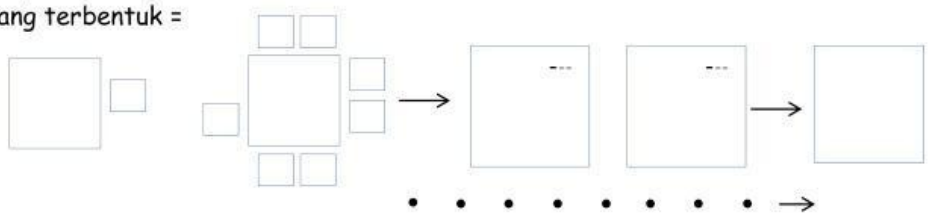
LIVEWORKSHEETS

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 =



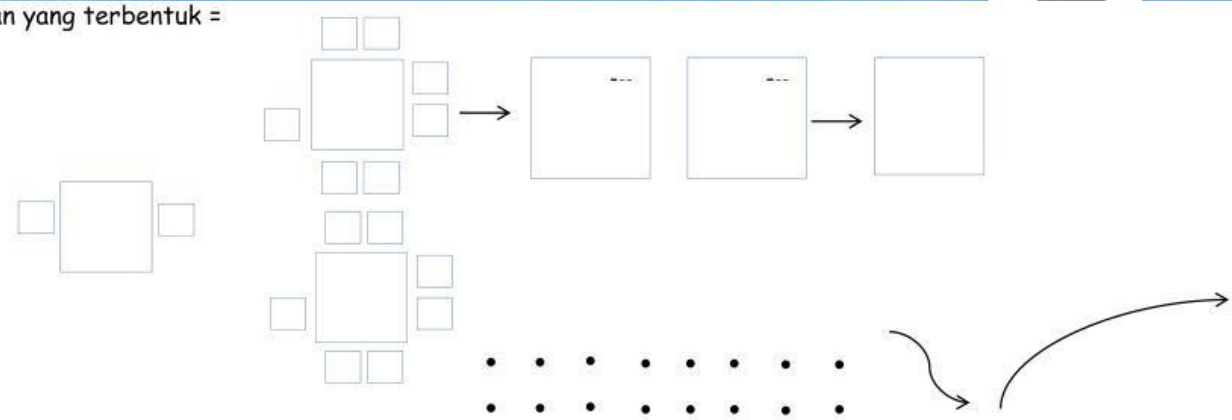
e. Senyawa apa yang mungkin terbentuk antara atom Cl dengan Ca? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan yang terbentuk?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

LIVEWORKSHEETS

Ikatan yang terbentuk =



LIVEWORKSHEETS