



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

Jawaban :

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

2. Tuliskan konfigurasi elektron dari

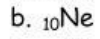
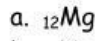
- a. ${}_{14}\text{Si}$
- b. ${}_{13}\text{Al}$
- c. ${}_{34}\text{Se}$

Jawaban :

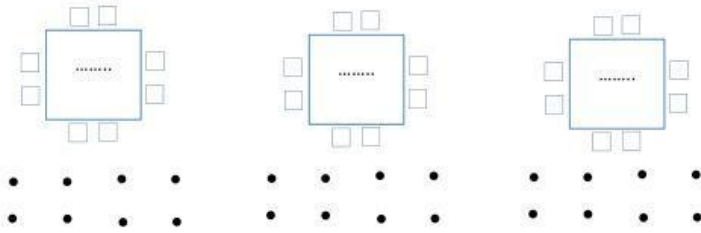




3. Tuliskan Struktur Lewis dari



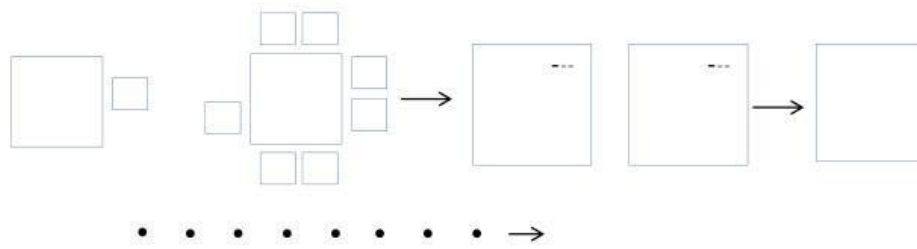
Jawaban :





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

Jawaban :



5. Jika terdapat atom ${}_{4}\text{Be}$, ${}_{17}\text{Cl}$ dan ${}_{20}\text{Ca}$ maka tentukanlah

a. Ion apa yang terbentuk jika :

${}_{4}\text{Be}$ memiliki konfigurasi elektron yaitu $1s^2 2s^2$

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

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

Jawaban :

${}_{4}\text{Be}$ =

${}_{17}\text{Cl}$ =

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





b. Tentukan atom apa yang melepaskan / menerima elektron

Jawaban :

${}_4\text{Be}$ =

${}_{17}\text{Cl}$ =

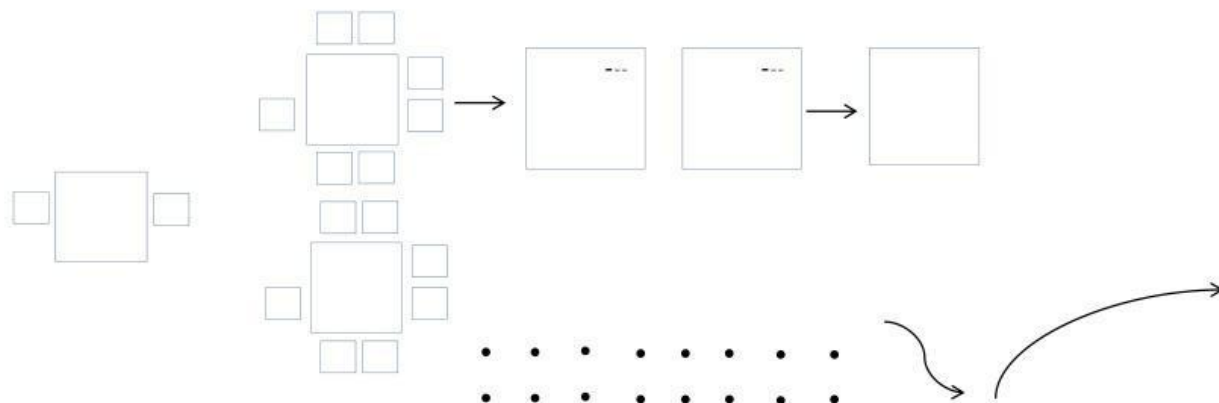
${}_{20}\text{Ca}$ =

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 =



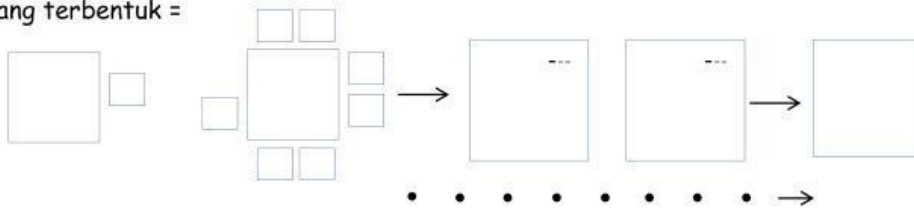


d. Senyawa apa yang mungkin terbentuk antara atom Be dengan Ca? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan yang terbentuk?

Jawaban :

Rumus Senyawa =

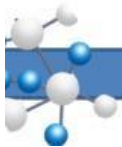
Ikatan yang terbentuk =



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

Jawaban :

Rumus Senyawa =





Ikatan yang terbentuk =

