

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. ${}_{19}\text{K}$

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. ${}_{13}\text{Al}$

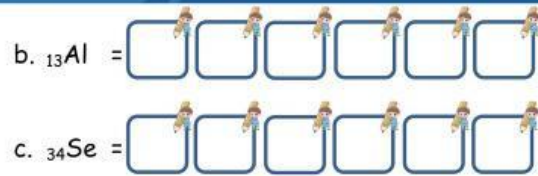
c. ${}_{34}\text{Se}$

Jawaban :

a. ${}_{14}\text{Si}$ =

--	--	--	--	--	--





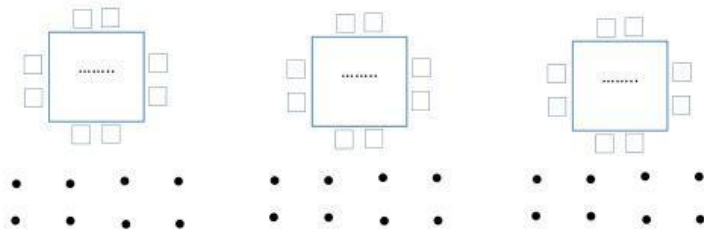
3. Tuliskan Struktur Lewis dari

a. ${}_{12}\text{Mg}$

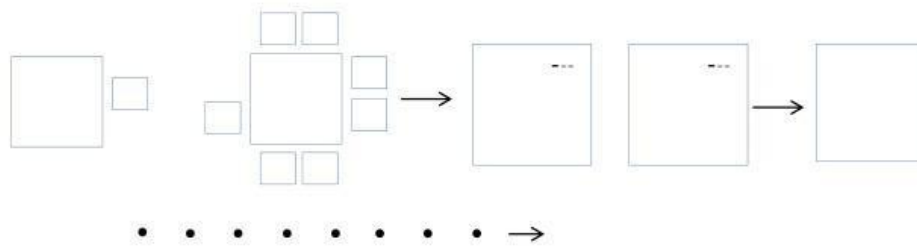
b. ${}_{10}\text{Ne}$

c. ${}_{35}\text{Br}$

Jawaban :



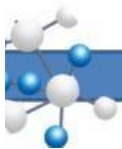
4. Bagaimana proses perpindahan elektron pada atom K dan F dalam pembentukan senyawa KF ?
Jawaban :



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 :

${}_4\text{Be}$ =

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

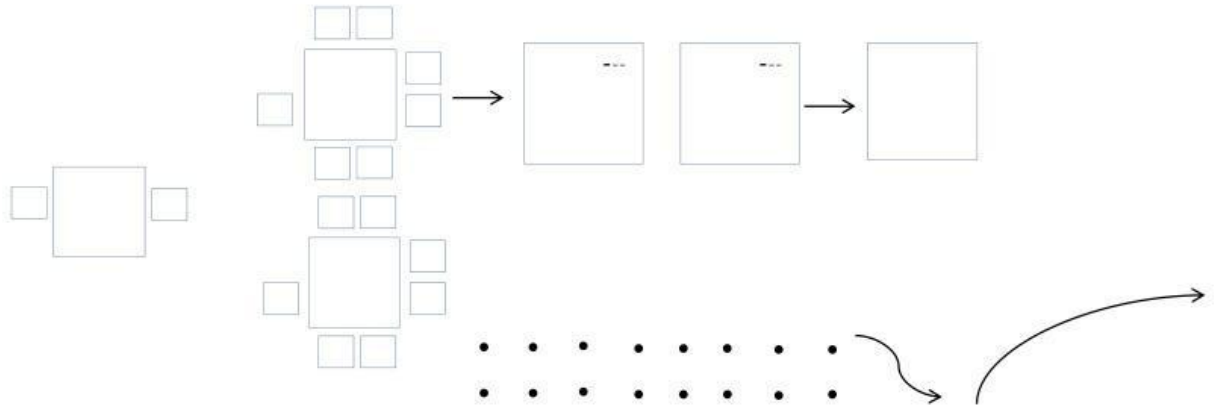
${}_{20}\text{Ca}$ =

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 =

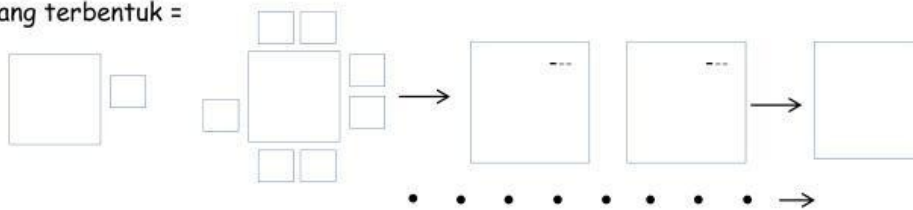


d. Senyawa apa yang mungkin terbentuk antara atom Be dengan Ca? Tuliskan rumus senyawa yang terbentuk? Serta tuliskan ikatan yang terbentuk?

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 =

