

LATIHAN



1. Tentukan atom-atom manakah yang sudah stabil? Jika belum stabil, berapa elektron yang dibutuhkan atom tersebut untuk stabil?

a. ^{18}Ar =

b. ^{20}Ca =

c. ^{36}Kr =

2. Dalam menjaga kesehatan gigi, kita harus sering merawatnya. Salah satunya yaitu dengan cara menggosok gigi setiap hari dengan menggunakan pasta gigi. Pasta gigi mengandung senyawa Natrium Flourida (NaF). Tuliskan konfigurasi elektron, serta struktur lewis dari atom Na dan F?

Jawaban :

a. ^{11}Na =

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

b. ^9F =

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





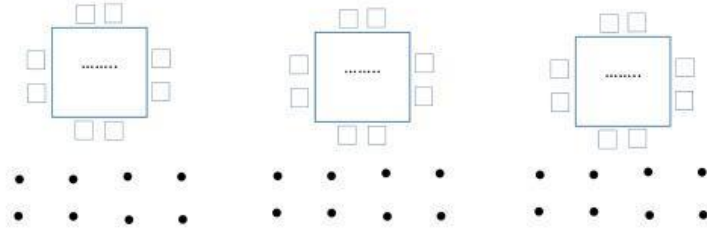
3. Tuliskan struktur lewis dari

a. $^{34}_{34}\text{Se}$

b. $^{53}_{53}\text{I}$

c. $^{37}_{37}\text{Rb}$

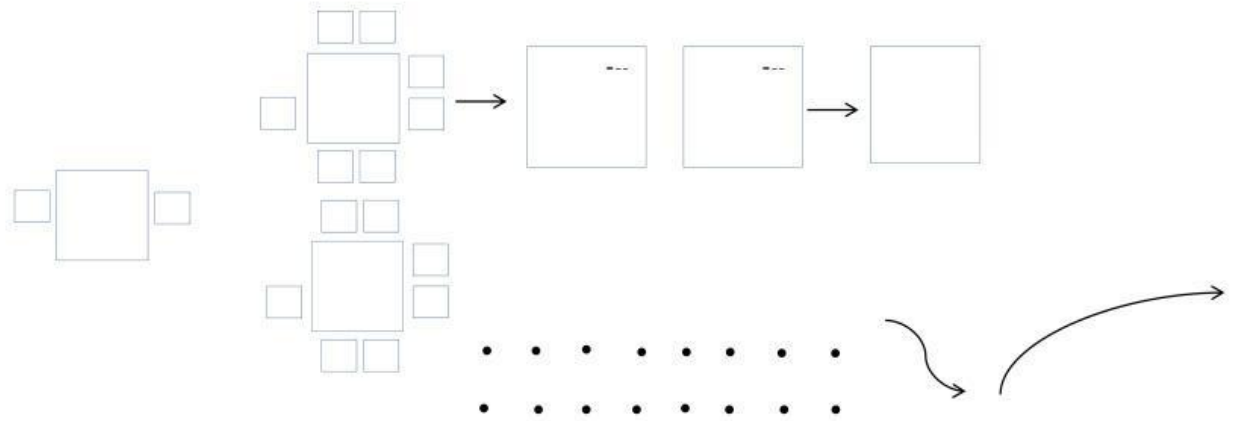
Jawaban :





4. Senyawa ion dibentuk oleh atom logam dan nonlogam melalui serah terima elektron. Logam akan menyerahkan elektron kepada nonlogam. Bagaimana jika elektron valensi logam dan nonlogamnya tidak sama? Jelaskan dengan menggunakan unsur Ca dan Br? ($_{20}\text{Ca}$ dan $_{35}\text{Br}$)

Jawaban :





5. Jika terdapat unsur ${}_{19}\text{K}$, ${}_{35}\text{Br}$, dan ${}_{53}\text{I}$ dan maka tentukanlah

a. Ion apa yang terbentuk dari ketiga atom diatas:

Jawaban :

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

${}_{35}\text{Br} =$

${}_{53}\text{I} =$

b. Atom apa yang melepaskan / menerima elektron

Jawaban :

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

${}_{35}\text{Br} =$

${}_{53}\text{I} =$

c. Tuliskan berapa rumus senyawa yang mungkin terbentuk dari atom K, I, dan Br? Dan tuliskan ikatan apa yang terbentuk

Jawaban :

Rumus Senyawa =

Ikatan yang terbentuk =

