LATIHAN

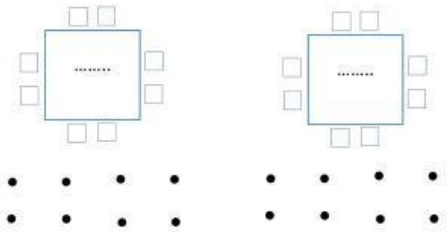
Kelompok C

1. 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 :

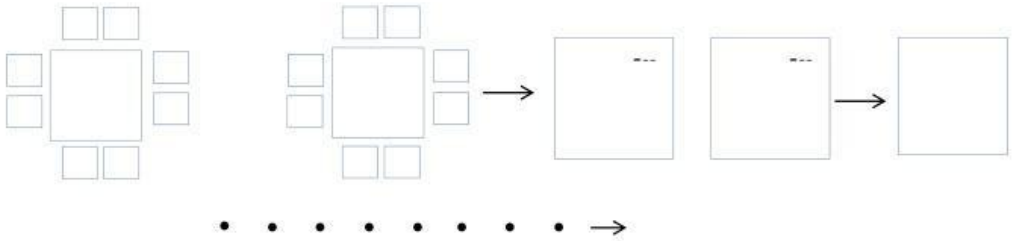
   $_{11}Na$ =

   $_{9}F$ =



LIVEWORKSHEETS

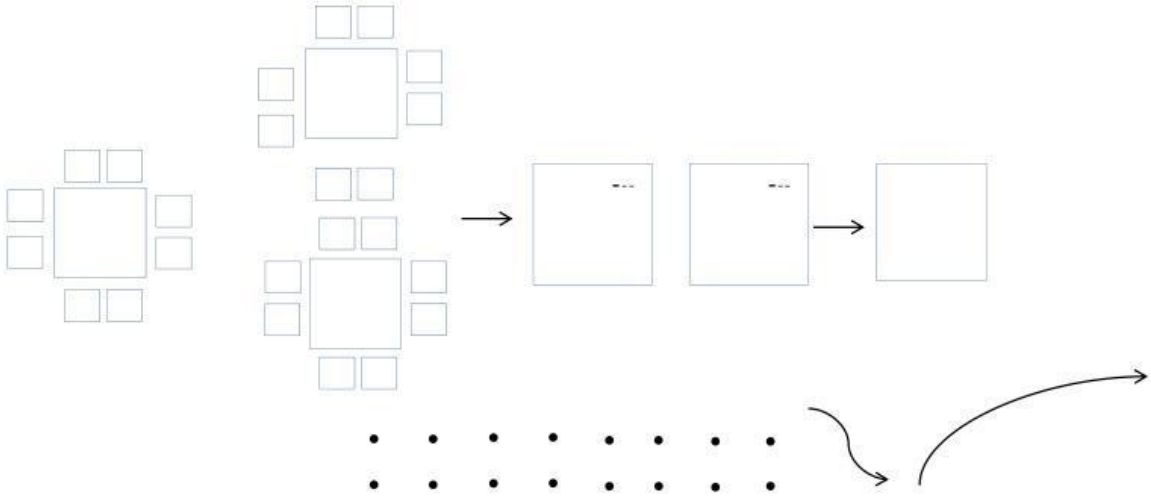
2. Berdasarkan pertanyaan nomor 1, bagaimana proses terbentuknya senyawa ion dari atom Na dan F tersebut?
   Jawaban :



LIVEWORKSHEETS

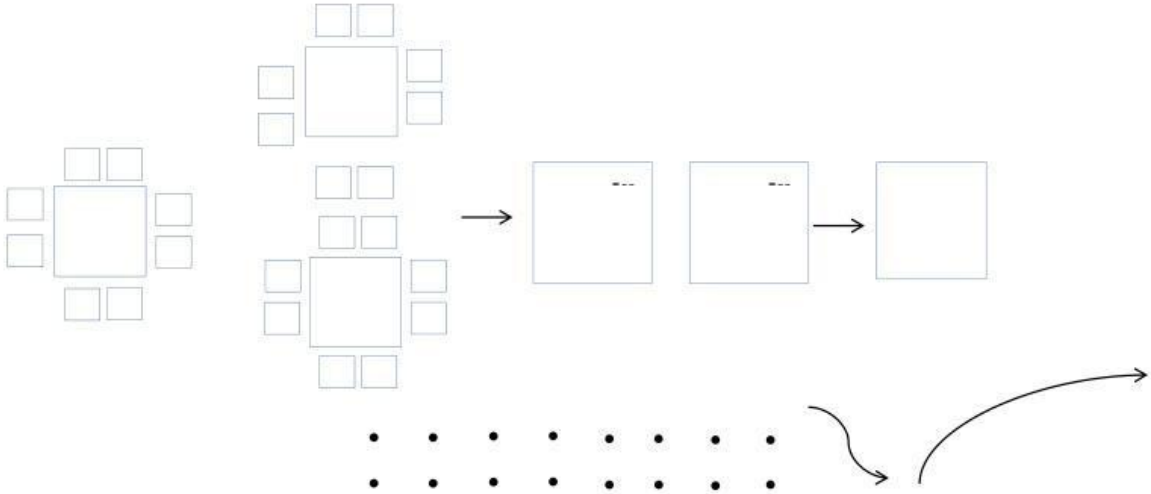
3. Senyawa ion dibentuk oleh atom logam dan nonlogam melalui serah terima elektron. Logam akan menyerahkan elektron kepada nonlogam. Bagaimana jika elektron valensi logam dan nonlogamnya tidak sama? Jelaskan dengan menggunakan unsur Ca dan Br

   Jawaban :



LIVEWORKSHEETS

4. Apakah $MgCl_2$ termasuk ikatan ion ? Jelaskan yang menjadi ikatan ion dalam senyawa tersebut!
   Jawaban :



LIVEWORKSHEETS

5. Jika terdapat unsur $_{19}K$, $_{35}Br$, dan $_{53}I$ dan maka tentukanlah
   a. Ion apa yang terbentuk dari ketiga atom diatas:

   Jawaban :

   $_{19}K$ =

   $_{35}Br$ =

   $_{53}I$ =

   b. Atom apa yang melepaskan / menerima elektron

   Jawaban :

   $_{19}K$ =

   $_{35}Br$ =

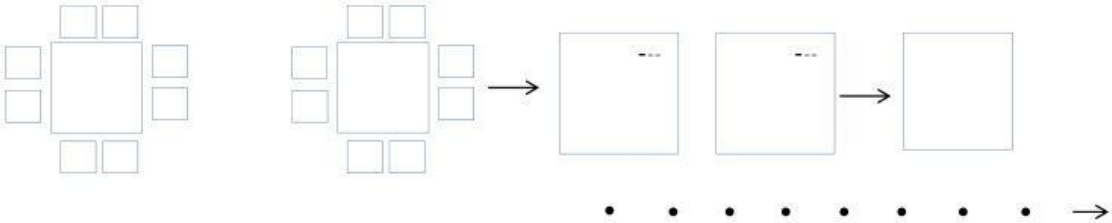
   $_{53}I$ =

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

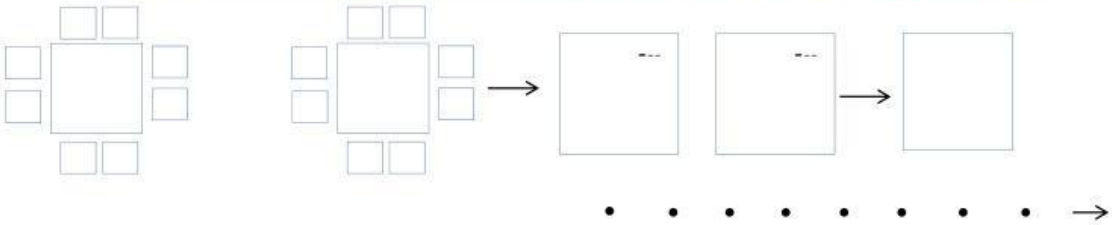
   Jawaban :

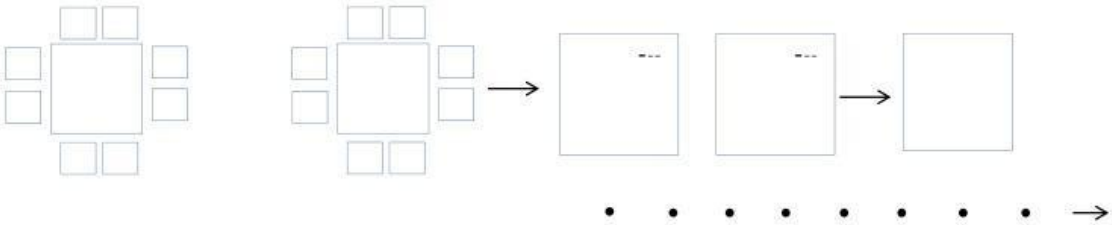
   Rumus Senyawa =

   Ikatan yang terbentuk =



LIVEWORKSHEETS





LIVEWORKSHEETS