



APLIKASI

Kelompok C

1. Lengkapi tabel dibawah ini!

Unsur	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Melepas/Menerima Elektron	Konfigurasi Elektron Baru	Lambang Ion	Struktur Lewis	
${}_4\text{Be}$							
${}_{17}\text{Cl}$							
${}_3\text{Li}$							



E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



^{16}S							
^{20}Ca							
^{35}Br							

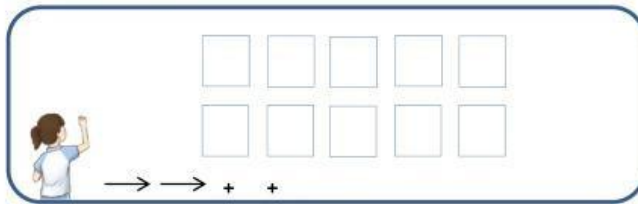




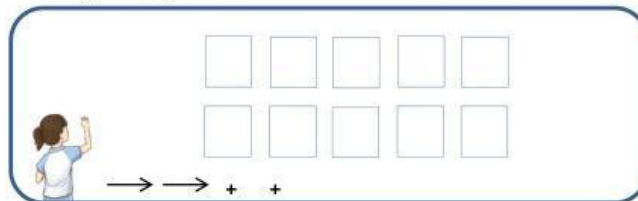
2. Gambarkan proses terjadinya ikatan ion antara unsur-unsur berikut!!

a) Tuliskan reaksi pembentukan ion positif dan ion negatif dari unsur-unsur berikut

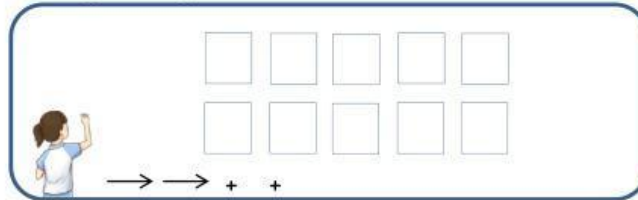
- ${}_8\text{Be}$ dan ${}_{16}\text{S}$



- ${}_3\text{Li}$ dan ${}_{17}\text{Cl}$

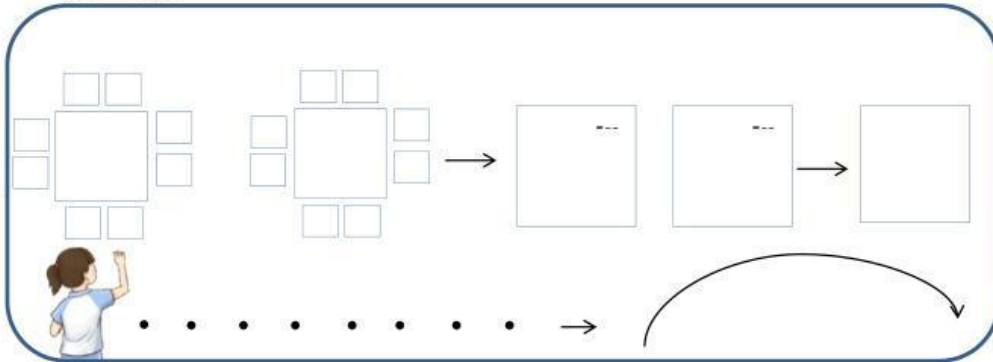


- ${}_{20}\text{Ca}$ dan ${}_{35}\text{Br}$

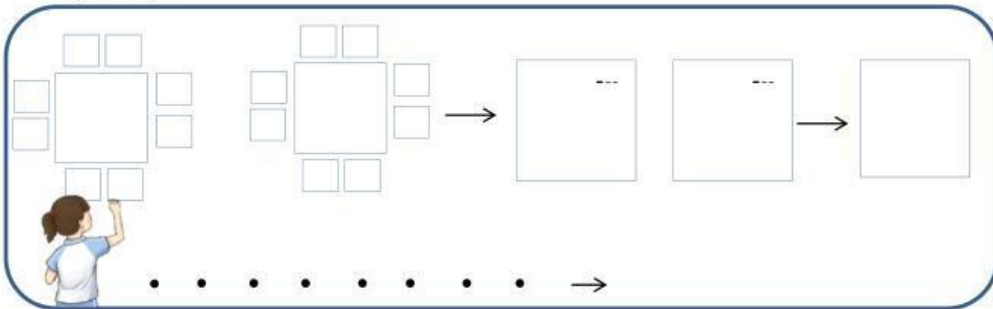




- b) Tuliskan skema perpindahan elektron menggunakan struktur lewis seperti contoh pada tahap eksplorasi !
- ${}_8\text{Be}$ dan ${}_{16}\text{S}$



- ${}_3\text{Li}$ dan ${}_{17}\text{Cl}$





- $^{20}_{\text{Ca}}$ dan $^{35}_{\text{Br}}$

