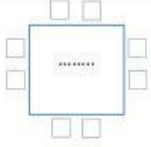
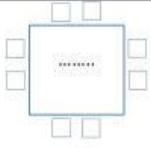
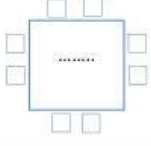


APLIKASI

1. Lengkapi tabel dibawah ini!

Unsur	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Melepas/ Menerima Elektron	Konfigurasi Elektron Baru	Lambang Ion	Struktur Lewis	
${}_8\text{O}$	$[\text{He}] 2\text{S}^2 2\text{P}^4$	6	Menerima 2e^-	$[\text{He}] 2\text{S}^2 2\text{P}^6$	O^{2-}		
${}_{12}\text{Mg}$							• • • •
${}_{17}\text{Cl}$							• • • •
${}_{19}\text{K}$							• • • •

E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

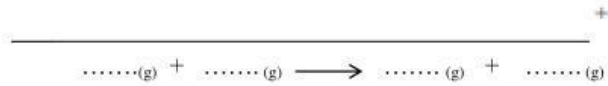


Guided Inquiry Learning							
${}_{20}\text{Ca}$							
${}_{35}\text{Br}$							

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

a. ${}_{17}\text{Cl}$ dan ${}_{19}\text{K}$

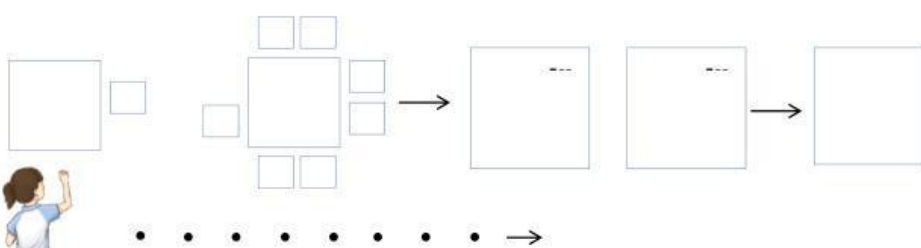
a) Tuliskan pembentukan ion-ion pada unsur dibawah ini



Jadi, rumus kimianya adalah:

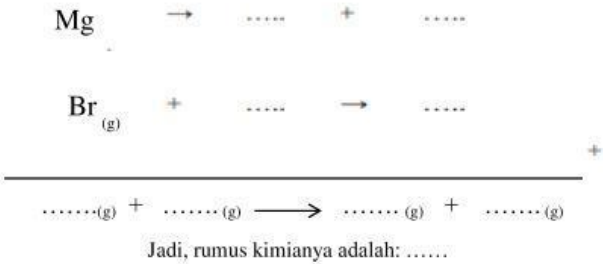


b) Tuliskan tahap-tahap perpindahan elektron pada unsur K dan Cl seperti contoh pada tahap eksplorasi !



b. ¹²Mg dan ³⁵Br

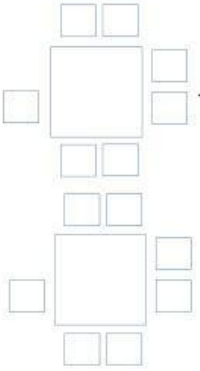
a) Tuliskan pembentukan ion-ion pada unsur dibawah ini



b) Tuliskan tahap-tahap perpindahan elektron pada unsur Mg dan Br seperti contoh pada tahap eksplorasi



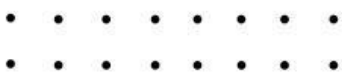








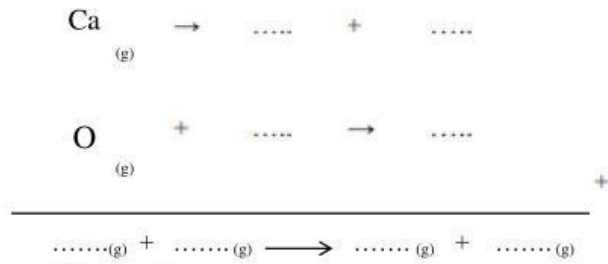






c. ${}_{20}\text{Ca}$ dan ${}_8\text{O}$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion pada unsur dibawah ini



Jadi, rumus kimianya adalah:

b) Tuliskan tahap-tahap perpindahan elektron pada unsur O dan Ca seperti contoh pada tahap eksplorasi !

