



APLIKASI

Kelompok B

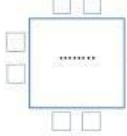
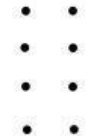
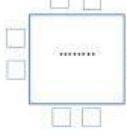
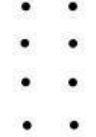
1. Lengkapi tabel dibawah ini!

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^-		O^{2-}		
${}_{12}\text{Mg}$							
${}_{17}\text{Cl}$							
${}_{19}\text{K}$							



E-Modul IKATAN KIMIA

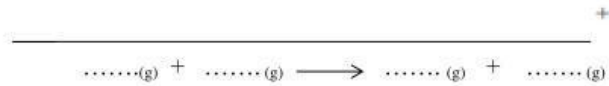
Guided Inquiry Learning

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

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

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

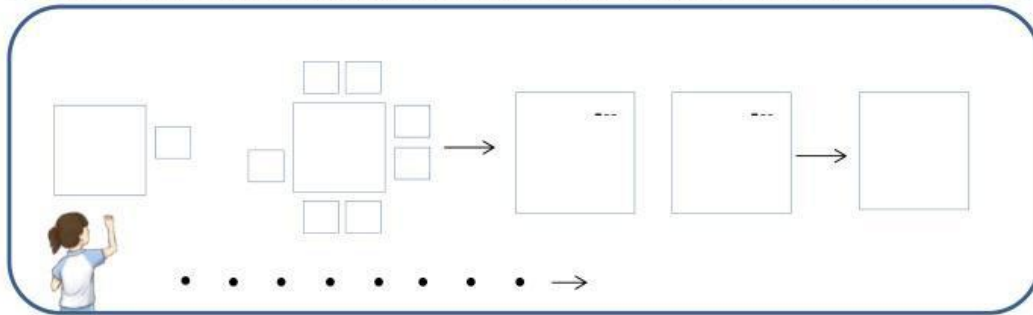
a) Tuliskan pembentukan ion-ion pada unsur dibawah ini



Jadi, rumus kimianya adalah:

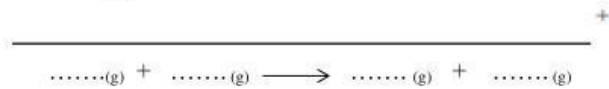


b) Tuliskan tahap-tahap perpindahan elektron pada unsur K dan Cl seperti contoh pada tahap eksplorasi !



b. ^{12}Mg dan ^{35}Br

a) Tuliskan pembentukan ion-ion pada unsur dibawah ini

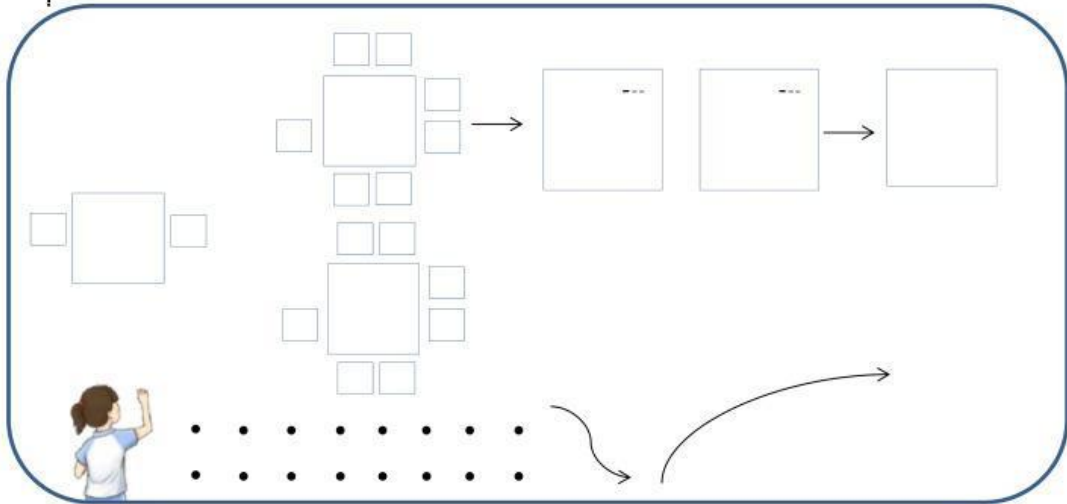


Jadi, rumus kimianya adalah:





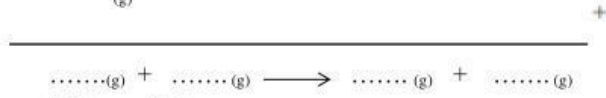
b) Tuliskan tahap-tahap perpindahan elektron pada unsur Mg dan Br seperti contoh pada tahap eksplorasi !





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 !

