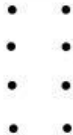




APLIKASI

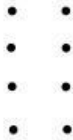
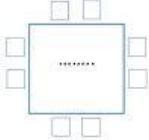
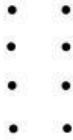
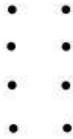
Kelompok A

1. Lengkapi tabel dibawah ini!

Unsur	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Melepas/ Menerima Elektron	Konfigurasi Elektron Baru	Lambang Ion	Struktur Lewis	
${}^3\text{Li}$	$1s^2 2s^1$	1	Melepas $1e^-$	$1s^2$	Li^+	$\cdot \text{Li}$	
${}^{19}\text{K}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$			$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$			
${}^{12}\text{Mg}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$					$\cdot \text{Mg} \cdot$	





${}^9\text{F}$	$1s^2 2s^2 2p^5$	7		$1s^2 2s^2 2p^6$			
${}^{17}\text{Cl}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$				Cl^-		
${}^{16}\text{S}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	6	Menerima $2e^-$				





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

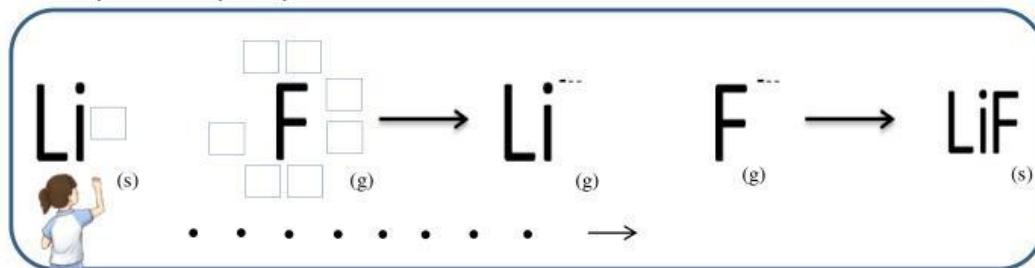
a. ${}^3\text{Li}$ dan ${}^9\text{F}$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini



Jadi, rumus kimianya adalah: $\dots\dots(s)$

b) Tuliskan skema perpindahan elektron menggunakan struktur lewis seperti contoh yang ada pada tahap eksplorasi !





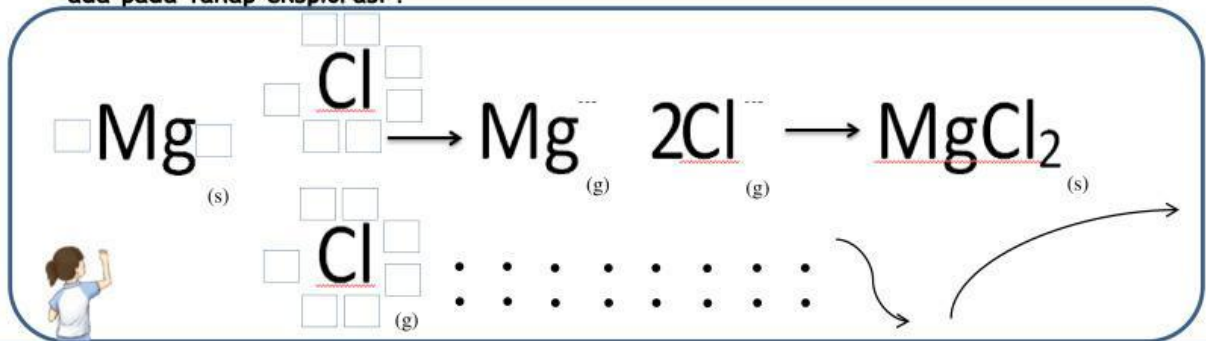
b. $_{12}\text{Mg}$ dan $_{17}\text{Cl}$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini



Jadi, rumus kimianya adalah: $\dots\dots$ (s)

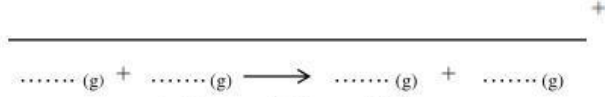
b) Tuliskan skema perpindahan elektron menggunakan struktur lewis seperti contoh yang ada pada tahap eksplorasi !





c. ${}_{12}\text{Mg}$ dan ${}_{16}\text{S}$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini



Jadi, rumus kimianya adalah: $\dots_{(s)}$

b) Tuliskan skema perpindahan elektron menggunakan struktur lewis seperti contoh yang ada pada tahap eksplorasi !

