



APLIKASI

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 $1e^-$	$1s^2$	$\text{Li}^+$	$\cdot \text{Li}$	
${}_{19}\text{K}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$			$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$			
${}_{12}\text{Mg}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$					$\cdot \text{Mg} \cdot$	





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

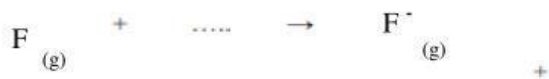




2. Tuliskan proses terjadinya ikatan ion antara unsur-unsur berikut!!

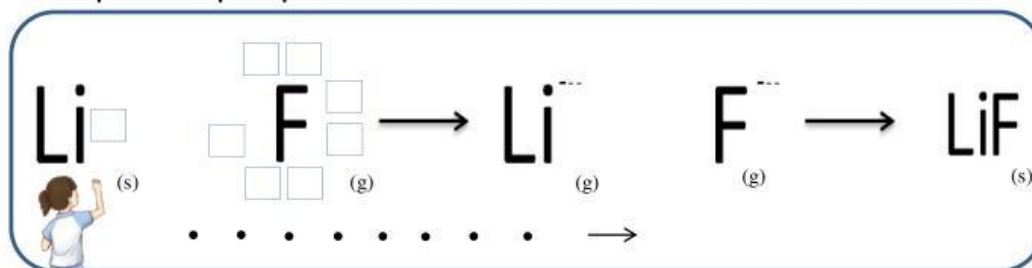
a.  ${}_{3}\text{Li}$  dan  ${}_{9}\text{F}$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini



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

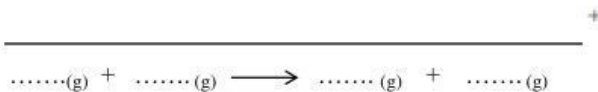
b) Tuliskan skema perpindahan elektron menggunakan struktur lewis seperti contoh yang ada pada tahap eksplorasi !





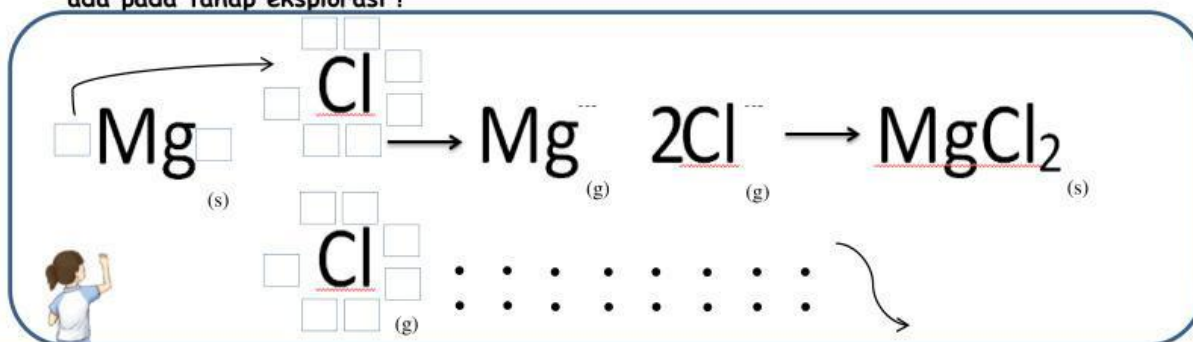
b.  ${}_{12}\text{Mg}$  dan  ${}_{17}\text{Cl}$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini



Jadi, rumus kimianya adalah:  $\dots$  (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 !

