APLIKASI

1. Lengkapi tabel dibawah ini!

Unsur	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Melepas/ Menerima Elektron	Konfigurasi Elektron Baru	Lambang Ion	Struktur Lewis	
$_{3}Li$	$1S^2\ 2S^1$	1	Melepas $1e^-$	$1S^2$	Li^+	• Li	
$_{19}K$	$1S^2\ 2S^2\ 2P^6\ 3S^2\ 3P^6\ 4S^1$			$1S^2\ 2S^2\ 2P^6\ 3S^2\ 3P^6$		.....	• • • • • • • •
$_{12}Mg$	$1S^2\ 2S^2\ 2P^6\ 3S^2$					• Mg•	

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

a. $_3Li$ dan $_9F$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini

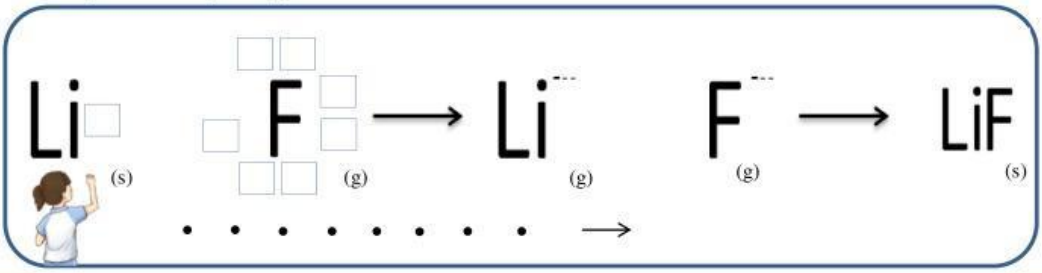
$Li_{(g)} \rightarrow \ldots\ldots_{(g)} + 1e$

$F_{(g)} + \ldots\ldots \rightarrow F^-_{(g)}$ +

$\ldots\ldots_{(g)} + \ldots\ldots_{(g)} \longrightarrow \ldots\ldots_{(g)} + \ldots\ldots_{(g)}$

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

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



LIVEWORKSHEETS

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

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini

$Mg_{(g)} \rightarrow$ ..... $_{(g)}$ + $2e^-$

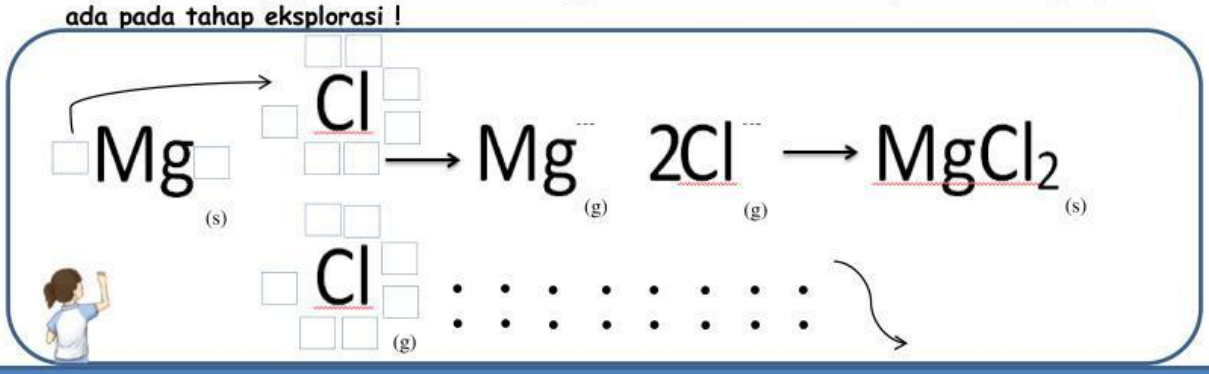
$Cl_{2\,(g)}$ + ... $\rightarrow$ $2Cl^-_{(g)}$

+

..... (g) + ... (g) $\longrightarrow$ ..... (g) + ... (g)

Jadi, rumus kimianya adalah: ..... (s)

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



LIVEWORKSHEETS

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

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini

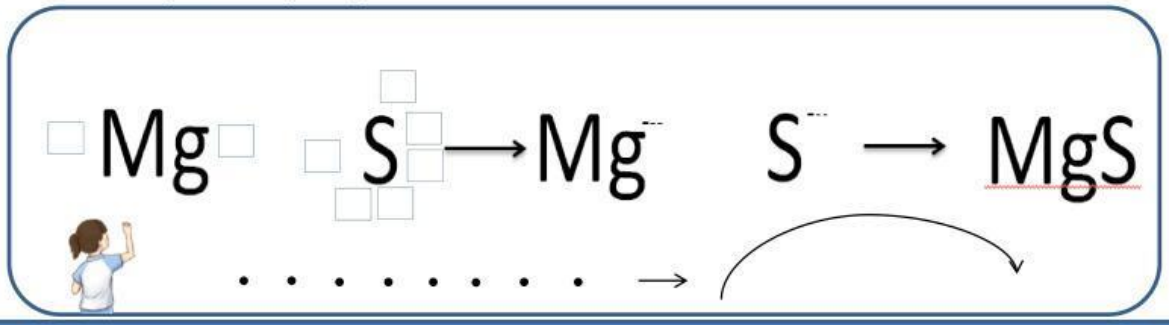
$Mg_{(g)} \rightarrow \ldots\ldots_{(g)} + 2e^-$

$S_{(g)} + \ldots\ldots \rightarrow S^{2-}_{(g)}$ +

$\ldots\ldots_{(g)} + \ldots\ldots_{(g)} \longrightarrow \ldots\ldots_{(g)} + \ldots\ldots_{(g)}$

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

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



LIVEWORKSHEETS