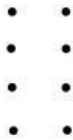




## APLIKASI

1. Lengkapi tabel dibawah ini!

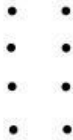
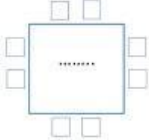
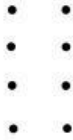
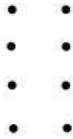
| Unsur              | Konfigurasi Elektron            | Elektron Valensi | Melepas/<br>Menerima Elektron | Konfigurasi Elektron Baru  | Lambang Ion   | Struktur Lewis                                                                      |                                                              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



# E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



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

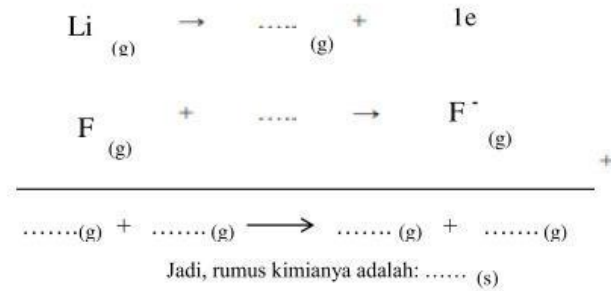




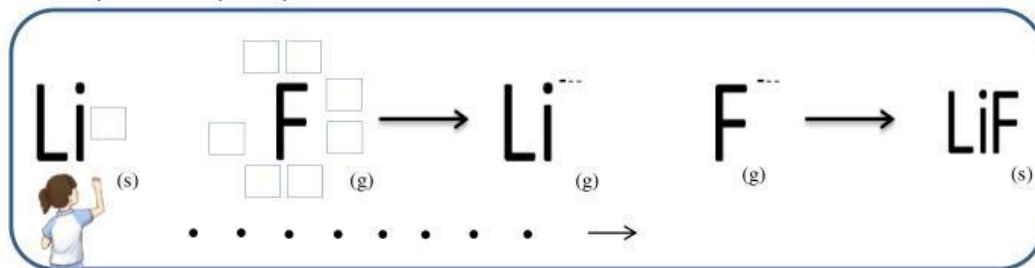
2. Tuliskan proses terjadinya ikatan ion antara unsur-unsur berikut!!

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

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini



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





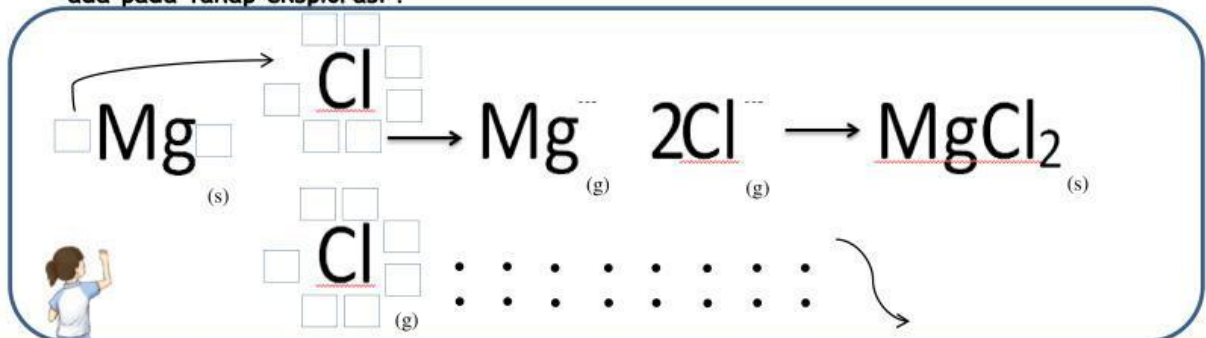
b.  $_{12}\text{Mg}$  dan  $_{17}\text{Cl}$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion dibawah ini



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

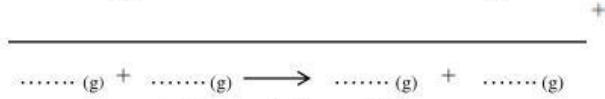
b) Tuliskan skema perpindahan elektron menggunakan struktur lewis seperti contoh yang ada pada tahap eksplorasi !





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 !

