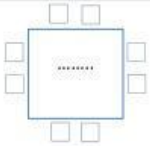
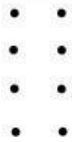
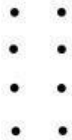
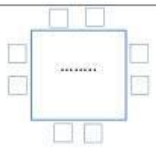
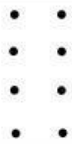
APLIKASI

1. Lengkapi tabel dibawah ini!

Unsur	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Melepas/ Menerima Elektron	Konfigurasi Elektron Baru	Lambang Ion	Struktur Lewis	
$_{8}O$	[He] $2S^2\ 2P^4$	6	Menerima $2e^-$	[He] $2S^2\ 2P^6$	O^{2-}		
$_{12}Mg$							
$_{17}Cl$							
$_{19}K$							

LIVEWORKSHEETS

$_{20}Ca$						.....	
$_{35}Br$						.....	

2. Tuliskan proses terjadinya ikatan ion antara unsur-unsur berikut!!
   a. $_{17}Cl$ dan $_{19}K$
      a) Tuliskan pembentukan ion-ion pada unsur dibawah ini

K → ..... + ...

Cl + ... → .....

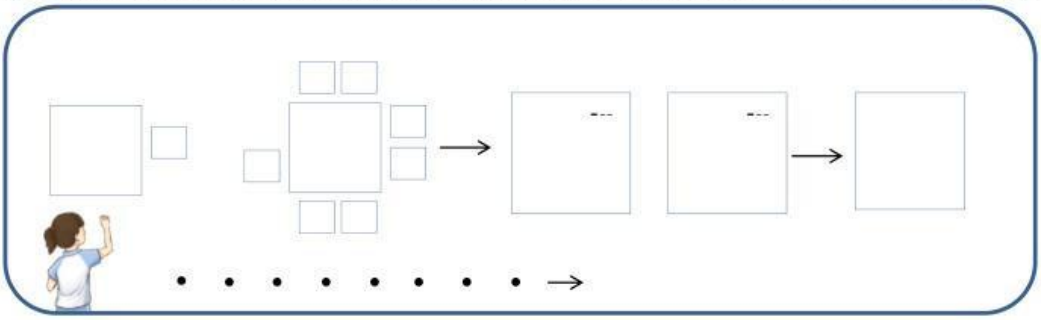
+

..... (g) + ... (g) ⟶ ..... (g) + ... (g)

Jadi, rumus kimianya adalah: .....

LIVEWORKSHEETS

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

$Mg \rightarrow$ ..... + ...

$Br_{(g)}$ + ... $\rightarrow$ .....

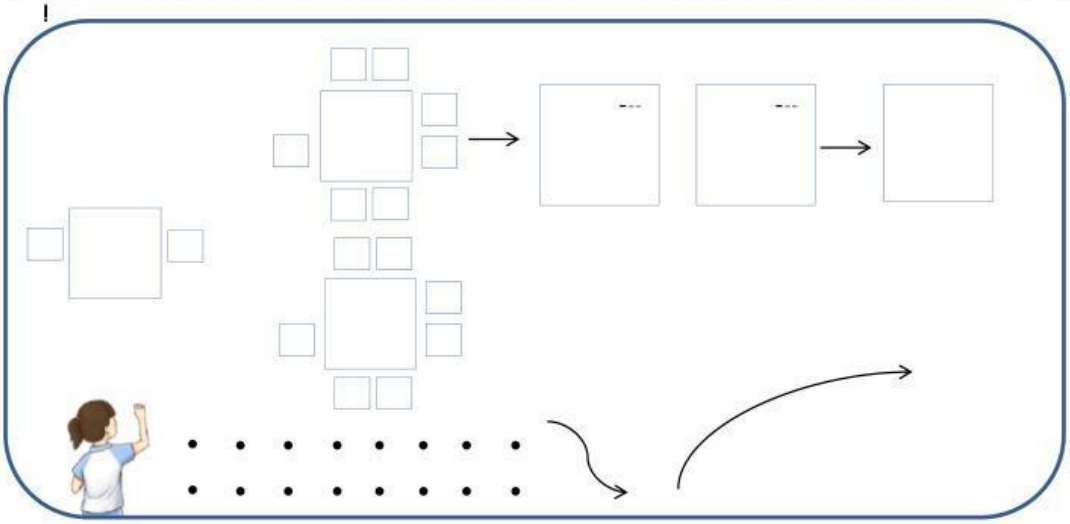
+

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

Jadi, rumus kimianya adalah: .....

LIVEWORKSHEETS

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



LIVEWORKSHEETS

c. $_{20}Ca$ dan $_{8}O$

a) Tuliskan pembentukan ion-ion pada unsur dibawah ini

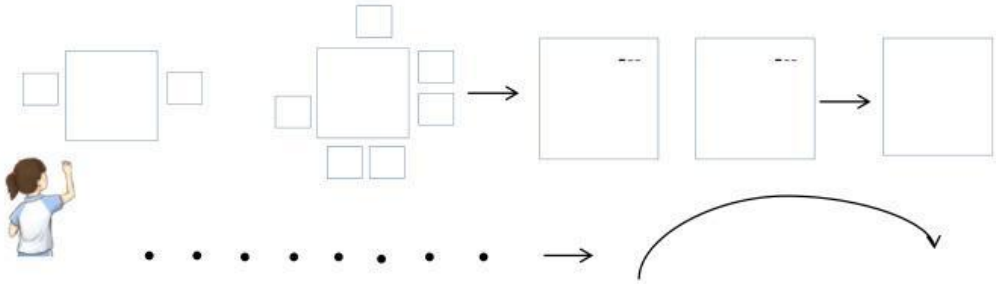
$Ca_{(g)} \rightarrow$ ..... + ...

$O_{(g)}$ + ... → ..... +

..... (g) + ... (g) ⟶ ..... (g) + ... (g)

Jadi, rumus kimianya adalah: .....

b) Tuliskan tahap-tahap perpindahan elektron pada unsur O dan Ca seperti contoh pada tahap eksplorasi !



LIVEWORKSHEETS