

Kegiatan 1 : Pembentukan Ikatan Ion

Lengkapi kolom berikut dengan cara drag and drop pilihlah jawaban yang benar.

Pembentukan Ikatan Ion

Atom	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Melepas / Menerima Elektron	Lambang Ion
1 ${}^7\text{N}$	1 2 5	1 5	1 Menerima 3 e	1 N^{3-}
2 ${}^8\text{O}$	2 2 6	2 2	2 Menerima 2 e	2 O^{2-}
3 ${}^{19}\text{K}$	3 2 8 1	3 1	3 Melepaskan 1 e	3 K^{+}
4 ${}^3\text{Li}$	4 2 1	4 1	4 Melepaskan 1 e	4 Li^{+}
5 ${}^{20}\text{Ca}$	5 2 8 8 2	5 2	5 Menerima 2 e	5 Ca^{2+}
6 ${}^{13}\text{Al}$	6 2 8 3	6 3	6 Melepaskan 3 e	6 Al^{3+}

LIVEWORKSHEETS

Kegiatan 2 : Proses terjadinya Ikatan Ion

Isilah jawaban dibawah ini dengan baik dan benar

Gambarkan Proses Terjadinya Ikatan Ion Antara Unsur-Unsur Berikut:

${}_{11}\text{Na}$ dengan ${}_{9}\text{F}$ ${}_{11}\text{Na} \rightarrow \text{Na}^{+} + 1\text{e}$ $(2,8,1) (2,8)$ ${}_{9}\text{F} + 1\text{e} \rightarrow \text{F}^{-}$ $\text{Na}^{+} + \text{F}^{-} \rightarrow \text{Na}^{+} \text{F}^{-}$ Jadi Rumus Kimianya NaF	${}_{19}\text{K}$ dengan ${}_{16}\text{S}$ ${}_{19}\text{K} \rightarrow \text{K}^{+} + 1\text{e}$ ${}_{16}\text{S} + 2\text{e} \rightarrow \text{S}^{2-}$ $2\text{K}^{+} + \text{S}^{2-} \rightarrow 2\text{K}^{+} \text{S}^{2-}$ Jadi Rumus Kimianya K_2S	${}_{12}\text{Mg}$ dengan ${}_{17}\text{Cl}$ ${}_{12}\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\text{e}$ ${}_{17}\text{Cl} + \text{e} \rightarrow \text{Cl}^{-}$ $\text{Mg}^{2+} + 2\text{Cl}^{-} \rightarrow \text{Mg}^{2+} 2\text{Cl}^{-}$ Jadi Rumus Kimianya MgCl_2
---	---	---

Dari Kegiatan Belajar Yang Telah Dilakukan, Buatlah Kesimpulan Proses Terjadinya Ikatan Ion

Kesimpulan:

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS