LKS UKBM-5

IKATAN KIMIA

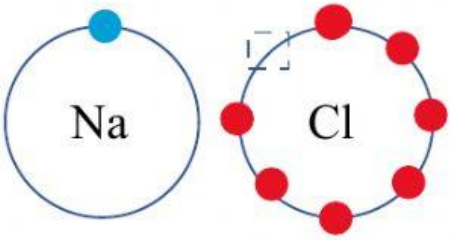
Mengapa atom-atom saling berikatan?
Atom-atom saling berikatan untuk membentuk kesetabilan konfigurasi elektronnya. Konfigurasi electron yang stabil adalah seperti yang dimiliki gas mulia (Gol. VIIIA), yaitu memiliki electron Valensi (eV) = 2 (duplet) atau delapan (oktet).

Gol VIIIA	**Unsur Lain (Gol IA, IIA, IIIA) akan melepaskan eV-nya dan (Gol. VIIA, VIA, VA) akan menangkap eV-tersebut dan membentuk IKATAN ION.**						Gas Mulia
$_2$He : 2 $_{10}$Ne : 2-8 $_{18}$Ar : 2-8-8	**Sedangkan untuk (Gol. IVA,VA, VIA, VIIA) yang sama-sama ingin menangkap electron dapat saling bekerjasama untuk menggunakan eV-nya dan membentuk IKATAN KOVALEN.**						$_{36}$Kr : 2-8-18-8 $_{54}$Xe : 2-8-18-18-8
Golongan	Konfigurasi	Melepas eV	ion+	ion -	Menangkap eV	Konfigurasi	Golongan
Gol IA	$_{11}$Na : 2-8-1	$_{11}$Na : 2-8	Na^{+1}	$_{17}Cl^{-1}$	$_{17}$Cl : 2-8-8	$_{17}$Cl : 2-8-7	Gol VIIA
Gol IIA	$_{12}$Mg : 2-8-2	$_{12}$Mg : 2-8	Mg^{+2}	$_{16}S^{-2}$	$_{16}$S : 2-8-8	$_{16}$S : 2-8-6	Gol VIA
Gol IIIA	$_{13}$Al : 2-8-3	$_{13}$Al : 2-8	Al^{+3}	$_{15}P^{-3}$	$_{15}$P : 2-8-8	$_{15}$P : 2-8-5	Gol VA
					← $_{14}$Si : 2-8-8	$_{14}$Si : 2-8-4	Gol IVA

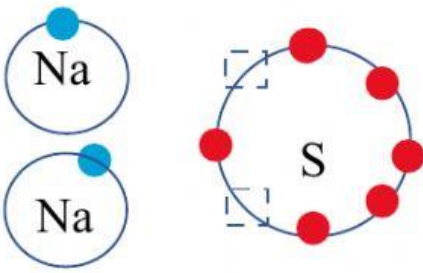
IKATAN ION — IKATAN KOVALEN

IKATAN ION — LATIHAN — IKATAN KOVALEN

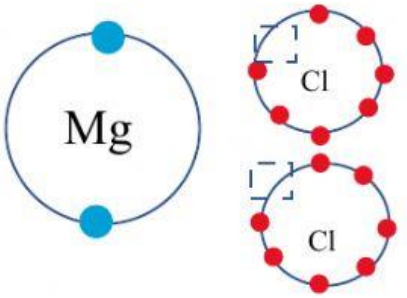
Tunjukkan proses serah terima elektronya (eV)



$= Na^+ + Cl^-$
$= NaCl$



$= 2Na^+ + S^{-2}$
$= Na_2S$



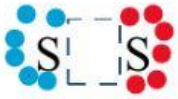
$= Mg^{2+} + 2Cl^-$
$= MgCl_2$

Tunjukkan proses Kerja sama Elektronnya (eV)

$Cl + Cl \rightarrow Cl\text{-}Cl \rightarrow Cl_2$



$S + S \rightarrow S{=}S \rightarrow S_2$





$2Cl + S \rightarrow Cl\text{-}S\text{-}Cl \rightarrow SCl_2$

LIVEWORKSHEETS