

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

IKATAN KIMIA

Nama :

Kelas :

A. Kestabilan Unsur

Jawablah soal di bawah ini berdasarkan video pembelajaran di atas !

1. Di antara unsur berikut ini yang paling stabil (paling sukar bereaksi) adalah....
 - a. Logam alkali
 - b. Golongan karbon
 - c. Golongan gas mulia
 - d. Golongan halogen
 - e. Logam alkali tanah
2. Unsur-unsur di golongan gas mulia sukar bereaksi, disebabkan....
 - a. Gas mulia berwujud gas
 - b. Gas mulia memiliki elektron bebas
 - c. Gas mulia mempunyai elektron valensi delapan sehingga memenuhi aturan oktet
 - d. Gas mulia mempunyai elektron valensi yang penuh sehingga stabil
 - e. Gas mulia merupakan non logam
3. Suatu atom yang melepaskan elektron valensinya akan membentuk....
 - a. Ion positif
 - b. Ion negatif
 - c. Atom netral
 - d. Ikatan kimia
 - e. Reaksi kimia

4. Atom Cl dengan nomor atom 17 dapat membentuk ion negatif dengan muatan....
- a. -7
 - b. -1
 - c. +1
 - d. +7
 - e. Netral
5. Unsur X dengan konfigurasi elektron 2 8 6 dapat mencapai konfigurasi stabil (konfigurasi oktet) dengan cara....
- a. Melepas elektron
 - b. Menyerap 1 elektron
 - c. Memasangkan 1 elektron
 - d. Menyerap atau memasangkan 1 elektron
 - e. Menerima sepasang elektron

B. Struktur Lewis

Letakkanlah unsur-unsur pada kolom yang sesuai !

Unsur	Elektron Valensi	Lambang Lewis
		:X:
$_{13}\text{Al}$		
	2 8 8 2	
		$\text{X}\cdot$
$_{11}\text{Na}$	$\cdot\text{X}\cdot$	2 8 1
	2 8 3	
2 8 5	$_{20}\text{Ca}$	$\cdot\text{X}\cdot$
		$_{15}\text{P}$

C. Ikatan Ion



Tariklah garis pada kotak yang memuat jawaban yang benar !

Logam



AB_3



Non Logam



AB



$11A$ dan $16B$



Kation



$12A$ dan $8B$



A_2B



$13A$ dan $7B$



Anion



=== *Selamat Mengerjakan* ===