

PENGANTAR IKATAN KIMIA

Nama Siswa :

Kelas/Semester :

KEGIATAN - 1

Susunan Elektron Gas Mulia

Lengkapi tabel berikut

No	Atom	Susunan Elektron	Elektron Valensi
1	${}^2\text{He}$	2	
2	${}^{10}\text{Ne}$	2 8	
3	${}^{16}\text{Ar}$	2 8 8	
4	${}^{36}\text{Kr}$		
5	${}^{54}\text{Xe}$		
6	${}^{86}\text{Rn}$	2 8 18 32 18 8	

Pertanyaan :

1. Berdasarkan tabel kegiatan di atas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsur Helium

Unsur He memiliki electron valensi =

2. Berdasarkan tabel kegiatan di atas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsure Neon, Argon, Kripton, Xenon dan Radon? Elektron Valensinya bagaimana

KEGIATAN - 2

Kecenderungan suatu unsur untuk mencapai kestabilan

Lengkapi table berikut:

Atom	Susunan Elektron	Electron valensi	Melepas / menerima elektron	Konfigurasi electron baru	Lambang ion
${}^3\text{Li}$	2 1	1	Melepas 1 e	2	Li^+
${}^{12}\text{Mg}$	2 8 2	2	Melepas 2 e	2 8	Mg^{2+}
${}^{13}\text{Al}$					
${}^7\text{N}$	2 5	5	Menerima 3 e	2 8	N^{3-}
${}^8\text{O}$					
${}^9\text{F}$					

Pertanyaan :

- Berdasarkan table kegiatan di atas, bagaimana kecenderungan unsur-unsur yang mempunyai electron valensi 1, 2, 3 untuk mencapai kestabilan? Pilih pernyataan yang benar (klik kotak)
 - Elektron valensi 1 artinya melepaskan 1 elektron ☐
 - Elektron valensi 2 melepaskan 2 elektron ☐
 - Elektron valensi 3 melepaskan 3 elektron ☐
- Berdasarkan table kegiatan di atas, bagaimana kecenderungan unsure-unsur yang mempunyai electron valensi 5, 6, 7 untuk mencapai kestabilan?
 - Elektron valensi 5 3 elektron
 - Elektron valensi 6 elektron
 - Elektron valensi 7 menerima