

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK



Nama Kelompok : 1
2
3
4
5
Kelas :
Mata Pelajaran : Kimia
Materi pokok : Ikatan Kimia
Submateri : Kestabilan Unsur, Kecendrungan unsur untuk mencapai kestabilan, Teori Lewis.

Setelah melakukan kajian literasi, diskusikanlah pertanyaan ini dengan tepat.

1. Mengapa atom gas mulia stabil sedangkan atom yang lain tidak?

.....
.....
.....
.....
.....

2. Bagaimana cara atom lain mencapai kestabilan? Untuk dapat menjawabnya lengkapi tabel di bawah ini.

Atom	Konfigurasi elektron atom	Jumlah elektron dilepas	Jumlah elektron diterima	Bentuk Ion	Konfigurasi elektron ion	Gas Mulia yang sesuai
${}^3\text{Li}$	2 1	1		Li^+		
${}^7\text{N}$			3			${}^{10}\text{Ne}$
${}^{16}\text{S}$	2 8 6					
${}^{35}\text{Br}$					2 8 18 8	
${}^{37}\text{Rb}$		1				

Kesimpulan yang dapat diambil dari tabel diatas adalah:

.....

.....

.....

.....

3. Bagaimana Langkah-langkah dalam menuliskan struktur Lewis?

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

4. Untuk menguji kebenaran hipotesismu, coba kerjakan Latihan di bawah ini.

Lengkapilah tabel berikut untuk mengasah kemampuan kalian dalam menuliskan struktur Lewis.

No	Atom	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Gambar struktur Lewis
1	${}_3\text{Li}$	2 1	1	Li•
2	${}_8\text{O}$			
3	${}_{16}\text{S}$			
4	${}_{13}\text{Al}$			
5	${}_{17}\text{Cl}$			