



LATIHAN



KESTABILAN UNSUR



Unsur akan stabil ketika konfigurasinya mencapai duplet (2 elektron) untuk kulit K atau oktet (8 elektron) untuk kulit lainnya!



Nama : _____

Kelas : _____

1. TENTUKAN KONFIGURASI ELEKTRON

Tentukan konfigurasi elektron dari unsur-unsur berikut pada kulit K, L, M!

No	Unsur	Nomor Atom	Kulit			Konfigurasi Elektron
			K	L	M	
1	Li	3				
2	Be	4				
3	B	5				
4	C	6				
5	N	7				
6	O	8				
7	F	9				
8	Ne	10				
9	Na	11				
10	Mg	12				

2. TENTUKAN KESTABILAN UNSUR

Tentukan apakah unsur-unsur berikut cenderung MELEPAS atau MENERIMA elektron agar stabil (duplet/oktet)!

No	Unsur (Nomor Atom)	Konfigurasi Elektron	Cenderung Melepas / Menerima	Jumlah Elektron yang Dilepas / Diterima
1	Li (3)	2, 1		
2	Be (4)	2, 2		
3	B (5)	2, 3		
4	O (8)	2, 6		
5	F (9)	2, 7		
6	Na (11)	2, 8, 1		
7	Mg (12)	2, 8, 2		
8	Cl (17)	2, 8, 7		

3. ISI TITIK LEWIS (BASIS) - MENJODOHKAN



Jodohkan setiap konfigurasi elektron dengan lambang Lewis yang sesuai! Tarik garis antara bulatan kiri dan bulatan kanan!

KONFIGURASI ELEKTRON

2, 1 •
2, 2 •
2, 3 •
2, 4 •
2, 5 •
2, 6 •
2, 7 •
2, 8 •

LAMBANG LEWIS

• Li •
• Be •
• B •
• C •
• N •
• O •
• F •
• Ne •

4. ANALISIS KESTABILAN



Perhatikan konfigurasi elektron berikut, kemudian jawablah pertanyaan di bawahnya!

A (9)
2, 7

B (12)
2, 8, 2

C (17)
2, 8, 7

- Unsur manakah yang paling mudah menerima elektron? Mengapa?

- Unsur manakah yang paling mudah melepas elektron? Mengapa?

- Tuliskan konfigurasi elektron setelah unsur A, B, dan C menjadi stabil!
A → _____ B → _____ C → _____

5. APLIKASI SEDERHANA



Berdasarkan konfigurasi elektron, tentukan apakah setiap pernyataan berikut BENAR atau SALAH! Beri tanda (✓) pada kolom yang sesuai.

No	Pernyataan	Benar	Salah
1	Li (2, 1) akan melepas 1 elektron agar stabil.		
2	O (2, 6) akan menerima 2 elektron agar stabil.		
3	Ne (2, 8) sudah stabil sehingga tidak perlu melepaskan atau menerima elektron.		
4	Mg (2, 8, 2) akan menerima 2 elektron agar stabil.		
5	F (2, 7) akan menerima 1 elektron agar stabil.		

INGAT!

- Duplet (2 elektron) untuk kulit K (seperti He)
- Oktet (8 elektron) untuk kulit lainnya (seperti Ne)
- Elektron valensi = jumlah elektron pada kulit terluar



SEBELUM DIKUMPULKAN, PASTIKAN KAMU SUDAH:

- ☐ Teliti ☐ Pahami ☐ Kerjakan dengan jujur
- ☐ Berikan yang terbaik!

Semangat!