



Berdo'alah sebelum mengerjakan

LIVEWORKSHEETS IKATAN KIMIA Part. 1

1. Suatu unsur dikatakan stabil apabila elektron valensinya 2 disebut kaidah dan elektron valensinya 8 disebut kaidah
2. Unsur-unsur golongan lain cenderung ingin mencapai keadaan stabil dan membentuk konfigurasi elektron seperti unsur-unsur golongan /
3. Isilah bagian kotak kosong pada tabel di bawah ini !

Atom	Konfigurasi Elektron versi 1	Konfigurasi Elektron versi 2	Elektron Valensi	Melepas/Menerima Elektron	Jumlah Elektron yang Dilepaskan/Diterima
₁₁ Na	2 8 1	[₁₀ Ne] 3s ¹			
₂₀ Ca	2 8 8 2	[₁₈ Ar] 4s ²			
₁₃ Al	2 8 3	[₁₀ Ne] 3s ² 3p ¹			
₇ N	2 5	[₂ He] 3s ² 3p ³			
₈ O	2 6	[₂ He] 3s ² 3p ⁴			
₁₇ Cl	2 8 7	[₁₀ Ne] 3s ² 3p ⁵			

4. Lengkapi kotak kosong di sekeliling unsur untuk membentuk struktur Lewis yang sesuai. Isilah dengan huruf **o** (maksimal setiap kotak diisi 2 huruf **o**) sesuai dengan jumlah elektron valensi masing-masing.

a. ₁₉K

b. ₇F

c. ₁₂Mg

d. ₁₆S

K

F

Mg

S