

SOAL-SOAL KONFIGURASI ELEKTRON : MENENTUKAN LETAK UNSUR DALAM SISTEM PERIODIK

Tentukanlah letak unsur dengan konfigurasi electron berikut ini dalam sistem periodic unsur.

No.	Konfigurasi Elektron	Periode	Golongan
1	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$		
2	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$		
3	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$		
4	$[\text{Kr}] 5s^2 4d^{10} 5p^3$		
5	$[\text{Ne}] 3s^2 3p^1$		
6	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4s^1$		
7	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5$		
8	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$		
9	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^3$		
10	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^2$		
11	$[\text{Xe}] 6s^2 4f^{14} 5d^7$		
12	$[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$		

Untuk soal-soal yang lain bisa kunjungi www.LesKimia.com

13	[Xe] 6s ¹		
14	[Ne] 3s ²		
15	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ⁶		
16	[Kr] 5s ² 4d ¹⁰		
17	[Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ²		
18	[Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ⁴		
19	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶		
20	[Ar] 4s ² 3d ¹		