

Sifat Zat Unsur Alokasi Waktu : 2X 45 menit

Orientasi masalah



Diskusikan secara berkelompok tentang apa yang dimaksud dengan periode dan golongan pada suatu sistem periodik unsur!

[illegible]

PERIODE DAN GOLONGAN TABEL PERIODIK UNSUR

21

Mengorganisasi siswa

Amati tabel ini!

No.	Elektron Valensi	Golongan	Periode
1	ns^1	xA (IA – IIA)	n
2	ns^2np^2	$(x+y)A$ (IIIA – VIIIA)	n
3	$ns^2(n-1)d^1$	$(x+y)B$ (IIB – VIIIB) * Jika: $x + y = 8, 9, 10$ masuk golongan VIIIB * jika: $x + y = 11$ golongan IB * jika: $x + y = 12$ golongan IIB	n

Analisislah konfigurasi elektron, periode dan golongan dari unsur-unsur ini:

Unsur	Nomor Atom	Konfigurasi Elektron	Golongan	Periode
Fe	28			
Zn	30			
P			VA	3
	27			
Mg		$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$		
		$1s^2 2s^2 2p^4$	VIA	
Ba	56			6
Al			IIIA	3
	79	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6$ $6s^2 4f^{14} 5d^9$		
Cl			VIIA	
Ca	20			
	36			4

