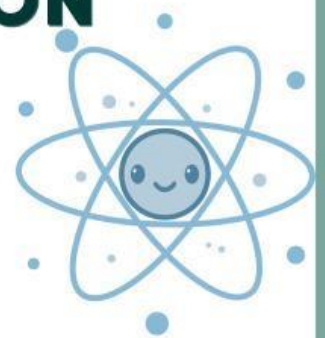


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

KONFIGURASI ELEKTRON

Nama :

Kelas :



1. Tuliskan konfigurasi elektron unsur-unsur di bawah ini!

Unsur	Konfigurasi elektron
$_{15}\text{P}$	
$_{23}\text{V}$	
$_{30}\text{Zn}$	
$_{48}\text{Cd}$	
$_{50}\text{Sn}$	
$_{82}\text{Pb}$	

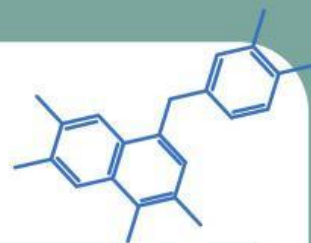
2. Tuliskan konfigurasi elektron ion-ion di bawah ini!

Diketahui : $_{19}\text{K}$ $_{38}\text{Sr}$ $_{8}\text{O}$ $_{31}\text{Ga}$ $_{17}\text{Cl}$ $_{12}\text{Mg}$

Unsur	Konfigurasi elektron
K^+	
Sr^{2+}	
Ga^{3+}	
Cl^-	
O^{2-}	
Mg^{2+}	



3. Lengkapi tabel di bawah ini dengan benar!



Unsur	Konfigurasi elektron	Elektron valensi	Golongan	Jumlah kulit	Periode
${}_5\text{B}$					
${}_{11}\text{Na}$					
${}_{15}\text{P}$					
${}_{24}\text{Cr}$					
${}_{27}\text{Co}$					
${}_{30}\text{Zn}$					

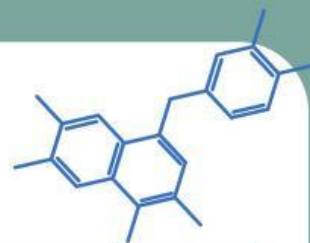
4. Jawablah pertanyaan berikut ini!

- a. Bandingkan konfigurasi elektron atom magnesium (Mg) dan ion magnesium (Mg^{2+}). Jelaskan bagaimana konfigurasi elektron berubah ketika magnesium membentuk ion magnesium.

- b. Bandingkan konfigurasi elektron atom klorin (Cl) dan ion klorida (Cl^-). Jelaskan bagaimana konfigurasi elektron berubah ketika klorin membentuk ion klorida.



5. Lengkapilah tabel di bawah ini dengan benar!



Unsur	Konfigurasi elektron	Bilangan Kuantum	Elektron Valensi	Proton	elektron
${}_9\text{X}^-$	$1s^2 2s^2 2p^6$	$n= \quad l= \quad m= \quad s=$			
				15	18
		$n= 3 \quad l=1 \quad m=-1 \quad s=-1/2$			
			$3d^6$		

6. Seorang peneliti mengidentifikasi dua unsur yaitu unsur A dan Unsur B. unsur A dan B berada di golongan yang sama, tetapi unsur B berada diatas satu tingkat dari unsur A. unsur A berada pada periode 4 dan golongan II A.

Tentukanlah:

- Konfigurasi elektron dari unsur A
- Konfigurasi elektron dari unsur B
- Nomor atom A dan B
- Bilangan Kuantum unsur A dan B

NILAI



MS. GUSTI WAHYUNI

