

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

NAMA :

KELAS :

TUJUAN :

Peserta didik dapat menjelaskan hubungan konfigurasi elektron dan diagram orbital untuk menentukan letak unsur dalam sistem periodik unsur (golongan dan periode) melalui studi literatur dan diskusi kelompok.

Aktivitas 1

Tarik dan tempel letak unsur dalam sistem periodik di bawah ini :

Golongan IA periode 3	Golongan VIA periode 3	Golongan VA periode 3
Golongan IIA periode 2	Golongan IVA periode 4	Golongan IIIA periode 4

	←	$_{11}\text{Na}$	
	←	$_{16}\text{S}$	
	←	$_{15}\text{P}$	

$_{4}\text{Be}$	→	
$_{31}\text{Ga}$	→	
$_{32}\text{Ge}$	→	

Aktivitas 2

Lengkapilah Tabel Berikut ini !

Diagram orbital elektron valensi	Periode	Golongan	Lambang Unsur
↑ 1s¹			
↑↓ — ↑↓ — ↑↓ — ↑↓			

$2S^2$	$2P^6$			
 $3S^2$	 $3P^3$			

Aktivitas 3

Hubungkan letak unsur berikut ini dengan tanda panah !

$_{19}\text{K}$	Golongan IVA periode 3
$_{12}\text{Mg}$	Golongan IA periode 4
$_{13}\text{Al}$	Golongan VIIA periode 3
$_{17}\text{Cl}$	Golongan IIA periode 3
$_{14}\text{Si}$	Golongan IIIA periode 3

Aktivitas 4

Pilihlah Jawaban Yang paling Tepat

- Salah satu unsure yang masuk golongan IA adalah.....
 - $_{19}\text{K}$
 - $_{20}\text{Mg}$
 - $_{13}\text{Al}$
 - $_{9}\text{F}$
 - $_{12}\text{Cl}$
- Kation X^{3+} $1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3p^6$ $3d^5$
 atom unsure tersebut terletak pada.....
 - Golongan VA periode 3
 - Golongan IB periode 3
 - Golongan VIIIB periode 3
 - Golongan VIIIB periode 4
 - Golongan IB periode 4

Aktivitas 5

Isilah soal dibawah ini !

Dari video diatas, buatlah kesimpulannya !

Selamat Bekerja