

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

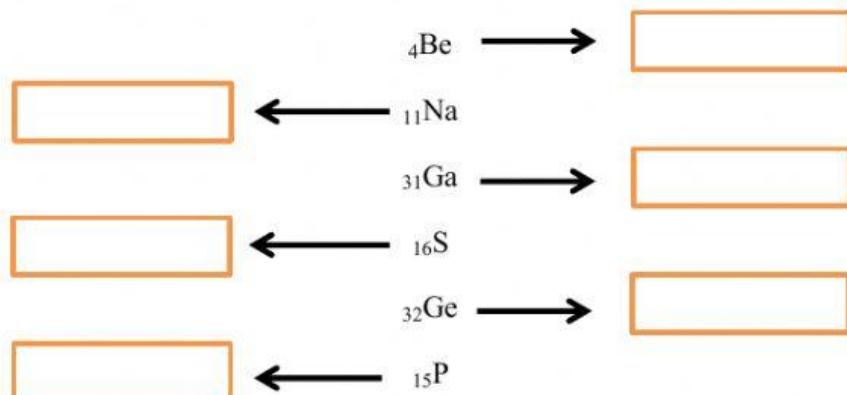
Golongan VIA periode 3

Golongan VA periode 3

Golongan IIA periode 2

Golongan IVA periode 4

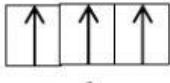
Golongan IIIA periode 4



Aktivitas 2

Lengkapi Tabel Berikut ini !

Diagram orbital elektron valensi	Periode	Golongan	Lambang Unsur
 1s ¹
 2s ² 2p ⁶

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

Aktivitas 3

Hubungkan letak unsur berikut ini dengan tanda panah !

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

Aktivitas 4

Pilihlah Jawaban Yang paling Tepat

1. Salah satu unsur yang masuk golongan IA adalah.....
 a. $_{19}K$
 b. $_{20}Mg$
 c. $_{13}Al$
 d. $_{9}F$
 e. $_{12}Cl$

2. Kation X^{3+} $1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3p^6$ $3d^5$

atom unsur tersebut terletak pada.....

- a. Golongan VA periode 3
- b. Golongan IB periode 3
- c. Golongan VIIIB periode 3
- d. Golongan VIIIB periode 4
- e. Golongan IB periode 4

Aktivitas 5

Isilah soal dibawah ini !

Dari video diatas, buatlah kesimpulannya !

Selamat Bekerja