



PEMERINTAH PROVINSI BANTEN
DINAS PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIT PELAKSANA TEKNIS
SMA NEGERI 1 JAWILAN

Alamat : Jl. Perum Taman Sejahtera Ds/Kec. Jawilan
Kab. Serang 42177 Prov. Banten



Nama :

Kelas : X

Mapel : Kimia

Pokok Bahasan : Sistem Periodik Unsur

Untuk menguji kompetensi kalian tentang materi ini, yuk kalian kerjakan latihan soal di bawah ini dengan cara memilih salah satu jawaban yang tepat!

1. Suatu sistem periodik unsur memiliki ciri-ciri sebagai berikut:
 - Disusun berdasarkan kenaikan massa atom
 - Sifat unsur berulang pada unsur ke delapanNama dan penemu sistem periodik unsur tersebut berturut-turut adalah....
 - A. Oktaf, Johann Wolfgang Dobereiner
 - B. Oktaf, Johnn Alexander Reina Newlands
 - C. Triade, Johann Wolfgang Dobereiner
 - D. Triade, Johnn Alexander Reina Newlands
 - E. Modern, Henry Moseley
2. Sistem periodik unsur modern disusun berdasarkan....
 - A. Kenaikan massa atom
 - B. Kenaikan titik didih
 - C. Kenaikan jari-jari
 - D. Kenaikan nomor atom
 - E. Perubahan sifat kimia
3. Golongan utama pada sistem periodik modern terdapat pada blok....
 - A. s
 - B. p
 - C. d
 - D. s dan p
 - E. p dan d
4. Unsur yang terletak satu periode dengan unsur ${}_{33}\text{As}$ adalah unsur yang bernomor atom....
 - A. 17
 - B. 19
 - C. 37
 - D. 48
 - E. 53
5. Unsur yang terletak pada blok d adalah unsur yang memiliki nomor atom....
 - A. 17
 - B. 35
 - C. 38
 - D. 47
 - E. 52

6. Perhatikan notasi unsur berikut: ${}_{25}^{55}\text{A}$

Letak unsur dan konfigurasi elektron yang paling tepat dari unsur tersebut adalah.... (nomor atom Ar= 18)

	Golongan	Periode	Konfigurasi elektron
A.	IIB	4	$[\text{Ar}] 4s^1 3d^5$
B.	VIB	3	$[\text{Ar}] 4s^2 3d^6$
C.	VIB	4	$[\text{Ar}] 4s^2 3d^6$
D.	VIIB	4	$[\text{Ar}] 4s^2 3d^5$
E.	VIIIB	4	$[\text{Ar}] 4s^2 3d^6$

7. Suatu unsur terletak pada golongan VA dan periode 3. Unsur tersebut memiliki nomor atom....

- A. 15
- B. 20
- C. 24
- D. 28
- E. 32

8. Diketahui konfigurasi elektron beberapa unsur:

P= $[\text{Ar}] 4s^2 3d^6$

Q= $[\text{Ne}] 3s^2$

R= $1s^2$

S= $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^6$

T= $[\text{Ar}] 4s^2 3d^7$

Unsur yang berada dalam satu golongan adalah....

- A. P, Q, dan R
- B. P dan R
- C. P dan Q
- D. P dan T
- E. R dan S

9. Elektron terakhir pada atom A memiliki empat bilangan kuantum sebagai berikut:

$n = 3, l = 1, m = 0, s = -1/2$.

Atom A dalam sistem periodik terletak pada....

- A. Golongan IIA, periode 3
- B. Golongan IIIA, periode 3
- C. Golongan VB, periode 3
- D. Golongan VIIA, periode 3
- E. Golongan VIIIA, periode 3

10. Jika unsur A terletak pada golongan VIIB dan periode 4 dalam sistem periodik, konfigurasi elektron A^{2+} adalah....

- A. $[\text{Ar}] 3d^3$
- B. $[\text{Ar}] 3d^5$
- C. $[\text{Ar}] 3d^4$
- D. $[\text{Ar}] 3d^3 4s^2$
- E. $[\text{Ar}] 3d^7 4s^2$

