



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, Johann Alexander Reina Newlands
  - C. Triade, Johann Wolfgang Dobereiner
  - D. Triade, Johann 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 bermomor atom....
  - A. 17
  - B. 19
  - C. 37
  - D. 48
  - E. 53
5. Unsur yang terletak pada blok d adalah unsur yang memiliki momor atom....
  - A. 17
  - B. 35
  - C. 38
  - D. 47
  - E. 52

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

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

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

$$P = [Ar] 4s^2 3d^6$$

$$Q = [Ne] 3s^2$$

$$R = 1s^2$$

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

$$T = [Ar] 4s^2 3d^7$$

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. [Ar]  $3d^3$
- B. [Ar]  $3d^5$
- C. [Ar]  $3d^4$
- D. [Ar]  $3d^3 4s^2$
- E. [Ar]  $3d^7 4s^2$

