

Evaluasi

A. Dari beberapa nama unsur dan golongan di bawah ini, pilih opsi benar untuk pasangan yang tepat dan pilih opsi salah untuk pasangan yang tidak tepat!

No	Nama Unsur	Golongan	Benar	Salah
1.	Magnesium (Mg)	Alkali Tanah	Benar	Salah
2.	Natrium (Na)	Gas Mulia	Benar	Salah
3.	Germanium (Ge)	Karbon	Benar	Salah
4.	Rubidium (Rb)	Alkali	Benar	Salah
5.	Sulfur (S)	Oksigen	Benar	Salah
6.	Silikon (Si)	Halogen	Benar	Salah
7.	Argon (Ar)	Gas Mulia	Benar	Salah
8.	Aluminium (Al)	Boron Aluminium	Benar	Salah
9.	Astatine (At)	Alkali	Benar	Salah
10.	Bismut (Bi)	Alkali Tanah	Benar	Salah

B. Pilihlah jawaban yang tepat!

1. Natrium (Na) dengan nomor atom 11 terletak pada golongan

- a. II A b. III A c. IV A d. I A

2. Aluminium (Al) dengan nomor atom 13 terletak pada periode

- a. 1 b. 3 c. 2 d. 4

3. Karbon (C) dengan nomor atom 6 terletak pada golongan

- a. I A b. VII A c. IV A d. III A

4. Kalium (K) dengan nomor atom 19 terletak pada periode

- a. 3 b. 1 c. 2 d. 4

5. Nitrogen (N) dengan nomor atom 7 terletak pada golongan

- a. II A b. VII A c. III A d. V A

C. Pilihlah salah satu jawaban yang paling tepat !

1. Jari – jari atom dalam suatu golongan dari atas kebawah semakin , dan dalam satu periode dari kiri kekanan semakin
2. Energi Ionisasi dalam satu golongan dari atas kebawah semakin , dan dalam satu periode dari kiri kekanan semakin
3. Afinitas Elektron dalam satu golongan dari atas kebawah semakin , dan dalam satu periode dari kiri kekanan semakin
4. Keelektronegatifan dalam satu golongan dari atas ke bawah semakin , dan dalam satu periode dari kiri kekanan semakin

D. Hubungkan pernyataan berikut dengan baik dan benar!

Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan massa atom relatifnya. Pada unsur ke - 8 sifatnya mirip dengan unsur ke -1.

OKTAF NEWLANDS

Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan massa atom. Disebut sebagai sistem periodik pendek.

TRIADE DOBEREINER

Tiga unsur yang disusun berdasarkan kenaikan massa atom relatif (A_r), sehingga A_r unsur kedua sama dengan rata - rata dari A_r unsur pertama dan ketiga.

HENRY MOSELEY

Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan nomor atom. Disebut sebagai sistem periodik panjang.

MENDELEEV

Kesimpulan apa yang kamu dapatkan dari kegiatan ini?
Tuliskanlah kesimpulanmu dibawah ini!

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Daftar Pustaka

Chang, R., (2003). Kimia Dasar : Konsep-konsep Inti Edisi Ketiga Jilid 1, Erlangga, Jakarta.

Petrucci, R.H., (1987). Kimia Dasar Prinsip dan Terapan Modern Edisi Keempat Jilid I, Erlangga : Jakarta.

Syukri, S., (1999). Kimia Dasar Jilid I, ITB, Bandung.

[Back](#)