

A. Jodohkanlah kolom sebelah kiri dengan kanan, dengan cara menghubungkan garis pada kotak kecil yang sesuai.

Partikel sub atom	■
Lambang dari nomor massa suatu unsur	■
Lambang dari nomor atom suatu unsur	■
Jumlah neutron suatu unsur	■
Cara elektron tersusun dalam suatu unsur	■
Elektron yang menempati orbit paling luar	■

■ A
■ Z
■ Proton, elektron, neutron
■ Elektron valensi
■ A - Z
■ Konfigurasi elektron

WELCOME



B. Lengkapi tabel berikut dengan menuliskan angka yang sesuai.

Nama Unsur	Lambang Unsur	Jumlah Proton	Jumlah elektron	Jumlah neutron
Berilium	${}^9_4\text{Be}$			
Magnesium	${}^{24}_{12}\text{Mg}$			
Flor	${}^{19}_9\text{F}$			
Neon	${}^{20}_{10}\text{Ne}$			
Argon	${}^{40}_{18}\text{Ar}$			

C. Pilihlah salah satu jawaban yang benar!

1. Perhatikan beberapa pernyataan berikut ini.

- 1) Bila sebuah benda dibakar, partikel-partikel penyusunnya berubah menjadi bentuk lain.
- 2) Benda yang dibakar menghasilkan bau yang sama, artinya ada kesamaan partikel-partikel penyusunnya.
- 3) Perubahan partikel-partikel penyusun suatu benda secara kimia menghasilkan perubahan warna atau bau.

Pernyataan yang tepat adalah....

- A. 1), 2), dan 3) B. 1) dan 2) C. 1) dan 3) D. 2) dan 3)

2. Ketika bulu ayam dibakar, bau yang dihasilkan memiliki kemiripan seperti bau rambut yang terbakar. Kesimpulan yang tepat adalah....

- A. unsur penyusun bulu ayam dan rambut tidak sama
- B. bulu ayam terbuat dari protein, sedangkan rambut banyak didominasi unsur karbon
- C. bulu ayam dan rambut sama-sama terbuat dari protein
- D. rambut dan bulu ayam terbuat dari unsur karbon

3. Perhatikan pernyataan berikut.

- 1) Nomor massa suatu atom menunjukkan jumlah proton yang dimiliki oleh atom.
- 2) Jumlah elektron atom suatu unsur ditunjukkan nomor atom suatu unsur.
- 3) Selisih antara nomor massa dan nomor atom menunjukkan jumlah neutron yang dimiliki atom suatu unsur.

Pernyataan yang tepat adalah....

- A. 1), 2), dan 3) B. 1) dan 2) C. 1) dan 3) D. 2) dan 3)

4. Lambang unsur argon dinyatakan dalam ${}^{40}_{18}\text{Ar}$, jumlah elektron, proton, dan neutron sebuah atom dari unsur argon berturut-turut adalah....

- A. 18, 18, dan 22 C. 18, 18, dan 40
B. 18, 22, dan 40 D. 22, 18, dan 18

5. Posisi Karbon (C) dalam tabel Sistem Periodik Unsur adalah pada golongan IVA.

Kesimpulan yang tepat terhadap unsur Karbon dari posisi tersebut adalah....

- A. nomor atom karbon adalah empat
- B. karbon memiliki empat kulit yaitu K, L, M, dan N
- C. jumlah elektron karbon adalah 4
- D. jumlah elektron valensi karbon adalah 4

