

## TRẮC NGHIỆM HÓA HỌC 7

### Nguyên tử, nguyên tố hóa học

**Chọn phương án đúng nhất:**

**Câu 1:** Nguyên tử có khả năng liên kết với nhau do nhờ có loại hạt nào?

- A. Electron
- B. Prôtôn
- C. Notron
- D. Tất cả đều sai

**Câu 2:** Một nguyên tử Z có số thứ tự 19 trong bảng tuần hoàn. Số electron của nguyên tử đó là:

- A. 19
- B. 29
- C. 10
- D. 14

**Câu 3:** Đường của nguyên tử cỡ khoảng bao nhiêu cm?

- A.  $10^{-6}$  cm
- B.  $10^{-8}$  cm
- C.  $10^{-10}$  cm
- D.  $10^{-20}$  cm

**Câu 4:** Đơn chất là những chất được tạo nên từ bao nhiêu nguyên tố hoá học?

- A. Từ 2 nguyên tố
- B. Từ 3 nguyên tố
- C. Từ 4 nguyên tố trở lên
- D. Từ 1 nguyên tố

**Câu 5:** Chọn câu phát biểu đúng về cấu tạo của hạt nhân trong các phát biểu sau: Hạt nhân nguyên tử cấu tạo bởi:

- A. Prôtôn và electron
- B. Notron và electron
- C. Prôtôn và notron
- D. Prôtôn, notron và electron

**Câu 6:** Nguyên tử khối là khối lượng của một nguyên tử tính bằng đơn vị nào?

- A. Gam
- B. Kilôgam
- C. Đơn vị cacbon (đvC)
- D. Cả 3 đơn vị trên

**Câu 7:** Nguyên tố X có nguyên tử khối bằng 3,5 lần nguyên tử khối của oxi. X là nguyên tố nào sau đây?

- A. Ca
- B. Na
- C. K
- D. Fe

**Câu 8:** Đốt cháy một chất trong oxi thu được nước và khí cacbonic. Chất đó được cấu tạo bởi những nguyên tố nào?

- A. Cacbon
- B. Hidro
- C. Cacbon và hidro
- D. Cacbon, hidro và có thể có oxi

**Câu 9:** Khí ozon gồm 3 nguyên tử oxi. Công thức hóa học của ozon là:

- A. 3O
- B. 3O<sub>2</sub>
- C. O<sub>3</sub>
- D. 2O<sub>3</sub>

**Câu 10:** Thành phần cấu tạo của hầu hết của các loại nguyên tử gồm:

- A. Prôtôn và electron
- B. Notron và electron
- C. Prôtôn và notron
- D. Prôtôn, notron và electron

**Câu 11:** Một học sinh phát biểu: " Khối lượng của một nguyên tử chính là khối lượng của hạt nhân ". Nguyên nhân là do:

- A. Khối lượng của electron rất nhỏ
- B. Khối lượng của electron rất nhỏ so với tổng khối lượng của proton và notron
- C. Khối lượng của electron rất nhỏ so với khối lượng proton và notron
- D. Khối lượng của electron rất lớn

**Câu 12:** Cho nguyên tố O có nguyên tử khối là 16, Mg là 24. Nguyên tử nào nặng hơn

- A. Mg nặng hơn O
- B. Mg nhẹ hơn O
- C. O bằng Mg
- D. Tất cả đáp án trên

**Câu 13:** Tổng số hạt trong nguyên tử của một nguyên tố là 40; trong đó hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 12. Số neutron trong nguyên tử là:

- A. 13
- B. 12
- C. 14
- D. 15

**Câu 14:** Trong các phát biểu sau, phát biểu nào không đúng?

- A. Hạt nhân nguyên tử tạo bởi proton và neutron
- B. Số proton trong nguyên tử bằng số neutron
- C. Số proton trong hạt nhân bằng số electron của lớp vỏ nguyên tử
- D. Trong nguyên tử, electron luôn chuyển động rất nhanh quanh hạt nhân và sắp xếp thành từng lớp

**Câu 15:** Tổng số các loại hạt (proton, neutron và electron) trong nguyên tử X là 28 và số hạt không mang điện là 10. Số proton trong nguyên tử X là:

- A. 7
- B. 12
- C. 9
- D. 15

**Câu 16:** Phát biểu nào sau đây không đúng?

- A. Chỉ có hạt nhân nguyên tử cacbon mới có 6 proton
- B. Chỉ có hạt nhân nguyên tử cacbon mới có tỉ lệ giữa số proton và số neutron là 1:1
- C. Chỉ có nguyên tử cacbon mới có 6 electron
- D. Trong nguyên tử cacbon luôn có số proton bằng số electron và bằng 6

**Câu 17:** Nếu tổng số hạt proton, neutron và electron trong một nguyên tử là 28 và số hạt không mang điện chiếm xấp xỉ 35% thì số electron của nguyên tử là:

- A. 7
- B. 8
- C. 9
- D. 10

**Câu 18:** Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Các chất đều được tạo nên từ những hạt vô cùng nhỏ, trung hòa điện gọi là nguyên tử
- B. Nguyên tử được tạo bởi những hạt nhỏ hơn và không mang điện là proton, neutron và electron
- C. Các hạt proton, neutron và electron có cùng khối lượng
- D. Các nguyên tử cùng loại đều có cùng số proton và số neutron trong hạt nhân

**Câu 19:** Phát biểu nào sau đây không đúng?

- A. Nhân nguyên tử được cấu tạo bởi hạt proton và neutron có khối lượng xấp xỉ bằng nhau
- B. Hạt electron có khối lượng rất nhỏ so với hạt proton và neutron nên khối lượng nguyên tử bằng khối lượng hạt nhân
- C. Lớp vỏ nguyên tử mang điện tích âm và hạt nhân mang điện tích dương nên nguyên tử luôn trung hòa điện
- D. Nguyên tử liên kết được với nhau là nhờ các hạt neutron

**Câu 20:** Một học sinh nêu lên phát biểu sau:

"Nguyên tử là hạt ...(1)... Nguyên tử được cấu tạo gồm ...(2)... các nguyên tử liên kết được với nhau là nhờ các ...(3)... ở lớp ngoài cùng"

Dãy từ (cụm từ) nào sau đây để điền vào các chỗ trống trên là phù hợp nhất:

- A. Vô cùng nhỏ, trung hòa điện; hạt nhân và lớp vỏ; electron
- B. Hình tròn; proton và neutron; proton
- C. Vô cùng nhỏ, trung hòa điện; electron; neutron
- D. Mang điện dương; hạt nhân và lớp vỏ; electron