

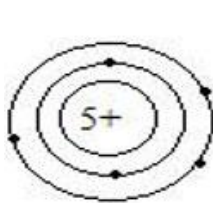
BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM HÓA HỌC 8 BÀI 4: NGUYÊN TỬ**Phần 1. Câu hỏi trắc nghiệm****Câu 1:** Điền từ còn thiếu vào chỗ trống

“Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ và (1) về điện. Nguyên tử gồm hạt nhân mang điện tích dương và vỏ tạo bởi (2) mang (3)”

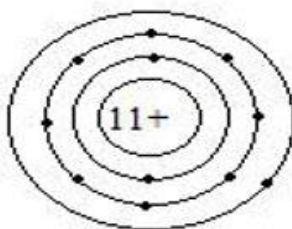
- A. (1) trung hòa (2) hạt nhân (3) điện tích âm
- B. (1) trung hòa (2) một hay nhiều electron (3) không mang điện
- C. (1) không trung hòa (2) một hạt electron (3) điện tích dương
- D. (1) trung hòa (2) một hay nhiều electron (3) điện tích âm

Câu 2: Chọn đáp án đúng nhất

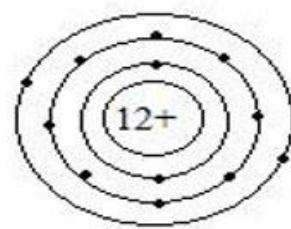
- A. Số $p =$ số e
- B. Hạt nhân tạo bởi proton và electron
- C. Electron không chuyển động quanh hạt nhân
- D. Electron sắp xếp thành từng lớp

Câu 3: Cho biết số p , số e , số lớp e và số e lớp ngoài cùng của (I)

(I)



(II)



(III)

- A. Số $p =$ số $e = 5$. Số lớp $e = 3$. Số e lớp ngoài cùng $= 3$
- B. Số $p =$ số $e = 5$. Số lớp $e = 2$. Số e lớp ngoài cùng $= 3$
- C. Số p là 5. Số $e =$ số lớp e là 3. Số e lớp ngoài cùng là 2
- D. số e lớp ngoài cùng $=$ số lớp $e = 3$. Số p là 5. Số e là 4

Câu 4: Chọn đáp án sai

- A. Khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của nguyên tử
- B. Số $p =$ số e
- C. Hạt nhân tạo bởi proton và notron
- D. Oxi có số p khác số e

Câu 5: Đường kính của nguyên tử là

- A. 10^{-8} cm
- B. 10^{-9} cm
- C. 10^{-8} m
- D. 10^{-9} m

Câu 6: Nguyên tử có khả năng liên kết với nhau. Tại sao? Chọn đáp án đúng

- A. Do có electron
- B. Do có notron
- C. Tự đưng có sẵn
- D. Do khối lượng hạt nhân bằng khối lượng nguyên tử

Câu 7: Vì sao khối lượng nguyên tử được coi bằng khối lượng hạt nhân. Chọn đáp án đúng

- A. Do proton và notron có cùng khối lượng còn electron có khối lượng rất bé
- B. Do số $p =$ số e
- C. Do hạt nhân tạo bởi proton và notron
- D. Do notron không mang điện

Câu 8: Trong khoảng không gian giữa hạt nhân và lớp vỏ electron của nguyên tử có những gì?

- A. Electron
- B. Notron
- C. Proton
- D. Không có gì

Câu 9: Hạt nhân được cấu tạo bởi:

- A. Notron và electron
- B. Proton và electron
- C. Proton và notron
- D. Electron

Câu 10: Điền từ vào chỗ trống

“Trong tự nhiên, hidro có một người anh em sinh đôi là (1). Nguyên tử (2) còn được gọi là ‘hidro (3), chỉ khác có thêm 1 (4)”

- A. 1- đơtriti 2- hidro 3 - nhẹ 4 - proton
- B. 1- triti 2 - hidro 3 - nặng 4- electron
- C. 1- dơteri 2 - dơteri 3 - nặng 4 - notron

Câu 11: Trong nguyên tử hạt nào mang điện tích dương

- A. Electron
- B. Nơtron
- C. Proton
- D. Electron và Proton

Câu 12: Khối lượng tính theo gam của nguyên tử clo là

- A. $4,482.10^{-24}$
- B. $6,023.10^{-24}$
- C. $5,895.10^{-23}$
- D. $5,895.10^{-24}$

Câu 13: Nguyên tố cacbon (C) là tập hợp những nguyên tố có cùng

- A. 6 hạt nhân
- B. 12 hạt proton
- C. 12 hạt electron
- D. 6 hạt proton

Câu 14: Nguyên tử nguyên tố Y có tổng số hạt proton, notron, electron là 52. Trong hạt nhân nguyên tử X có số hạt không mang điện nhiều hơn số hạt mang điện là 1. Xác định số proton X.

- A. 17
- B. 18
- C. 20
- C. 16

Câu 15: Tổng số hạt trong nguyên tử X là 40, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 12. Tính số hạt electron trong nguyên tử X.

- A. 14
- B. 13
- C. 10
- D. 15

Phần 2. Đáp án - hướng dẫn giải Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 8

1.D	2.A	3.A	4.D	5.A
6.A	7.A	8.D	9.C	10.C
11.	12.	13.	14.	15.

Câu 14.

Tổng số hạt trong nguyên tử Y = số proton + số electron + số notron.

$$= p + n + e = 52 \quad (1)$$

Trong hạt nhân nguyên tử số hạt không mang điện nhiều hơn số hạt mang điện là 1

$$n - p = 1 \quad (2)$$

Thay $n = 1 + p$ vào phương trình (1), ta được: $2p + 1 + p = 52$

$$\Rightarrow p = 17 \Rightarrow e = p = 17 ; n = 1 + p = 1 + 17 = 18$$

Câu 15.

Tổng số hạt trong nguyên tử Y = số proton + số electron + số notron.

$$= p + n + e = 2p + n = 40 \quad (1)$$

Trong nguyên tử số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 12

$$2p - n = 12 \quad (2)$$

Từ (2), ta được: $n = 2p - 12$

Thay vào phương trình (1) ta được: $2p + 2p - 12 = 40; \Rightarrow p = 13 = e$

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>