

Hóa học Lớp 10 · Cấu tạo nguyên tử

Môn: Hóa học · Lớp 10 · Thời gian làm bài: 14 phút · Số câu: 7

Họ và tên: Lớp: Số báo danh:

Ôn tập chủ đề "Cấu tạo nguyên tử" theo chương trình GDPT 2018.

Câu 1. Hạt nào sau đây mang điện tích âm?

- A. Proton B. Neutron C. Electron D. Hạt nhân

Câu 2. Nguyên tử ^{23}Na ($Z = 11$) có số neutron là:

- A. 11 B. 12 C. 23 D. 34

Câu 3. Cấu hình electron của nguyên tử Cl ($Z = 17$) là:

- A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^6$ D. $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2 3p^6$

Câu 4. Nguyên tử X có tổng số hạt (p, n, e) là 40, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 12. Số hiệu nguyên tử Z của X là bao nhiêu?

Trả lời:

Câu 5. Nguyên tố Cu có hai đồng vị ^{63}Cu (chiếm 73%) và ^{65}Cu (chiếm 27%). Nguyên tử khối trung bình của Cu là bao nhiêu (làm tròn đến hàng phần trăm)?

Trả lời:

Câu 6. Cho nguyên tử Fe có $Z = 26$. Xét tính đúng sai:

(Đánh dấu X vào ô Đ (đúng) hoặc S (sai) cho từng ý)

Ý	Nội dung	Đ	S
a)	a) Fe có 26 electron.	☐	☐
b)	b) Cấu hình electron của Fe là $[\text{Ar}]3d^6 4s^2$.	☐	☐
c)	c) Fe có 4 lớp electron.	☐	☐
d)	d) Fe là nguyên tố p.	☐	☐

Câu 7. Ghép mỗi phân lớp với số electron tối đa:

(Nối mỗi ý ở cột A với một ý phù hợp ở cột B)

Cột A

- Phân lớp s
- Phân lớp p
- Phân lớp d
- Phân lớp f

Cột B

- 6
- 10
- 14
- 2

Ghép: 1 - ...; 2 - ...; 3 - ...; 4 -

— HẾT —