

Tạo 18 câu trắc nghiệm khách quan và 2 câu tự...

Câu 1 Hạt nào sau đây không mang điện?

A. proton

B. neutron

C. electron

D. hạt nhân

Câu 2 Điện tích của electron là bao nhiêu?

A. +1

B. -1

C. 0

D. +2

Câu 3 Nguyên tử được cấu tạo từ những hạt nào?

A. proton và electron

B. proton, neutron và electron

C. proton và neutron

D. neutron và electron

Câu 4 Số khối A của nguyên tử bằng

A. $Z + N$

B. $Z + P$

C. $N + E$

D. $Z + E$

Câu 5 Kí hiệu nguyên tử A_ZX cho biết

- A. số proton và số neutron
- B. số proton và số khối
- C. số electron và số neutron
- D. số khối và số electron

Câu 6 Đồng vị là các nguyên tử có cùng

- A. số neutron
- B. số proton
- C. số khối
- D. số electron lớp ngoài cùng

Câu 7 Nguyên tử khối trung bình của nguyên tố có hai đồng vị ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ (75,77%) và ${}^{37}_{17}\text{Cl}$ (24,23%) là

- A. 35,48
- B. 35,50
- C. 35,45
- D. 36,00

Câu 8 Lớp electron thứ n có tối đa bao nhiêu electron?

- A. n
- B. $2n$
- C. $2n^2$
- D. n^2

Câu 9 Phân lớp s, p, d, f có số orbital lần lượt là

A. 1, 3, 5, 7

B. 1, 2, 3, 4

C. 2, 6, 10, 14

D. 1, 3, 5, 6

Câu 10 Orbital p có dạng hình

A. hình cầu

B. hình số tám nổi

C. hình bầu dục

D. hình vuông

Câu 11 Theo nguyên lí Pauli, trong một orbital chỉ chứa tối đa bao nhiêu electron?

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Câu 12 Cấu hình electron của nguyên tử Na ($Z = 11$) là

A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

C. $1s^2 2s^2 2p^6$

D. $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$

Câu 13 Nguyên tử có $Z = 17$, số electron ở lớp ngoài cùng là

A. 5

B. 6

C. 7

D. 8

Câu 14 Nguyên tố có cấu hình electron lớp ngoài cùng $3s^2 3p^6$ là

A. kim loại

B. phi kim

C. khí hiếm

D. kim loại chuyển tiếp

Câu 15 Số electron tối đa trên lớp M ($n = 3$) là

A. 8

B. 18

C. 32

D. 2

Câu 16 Nguyên tử khối trung bình của nguyên tố có hai đồng vị ^{63}Cu (69,17%) và ^{65}Cu (30,83%) là

A. 63,62

B. 63,55

C. 64,00

D. 63,50

Câu 17 Cấu hình electron của nguyên tử có $Z = 8$ là

A. $1s^2 2s^2 2p^4$

B. $1s^2 2s^2 2p^6$

C. $1s^2 2s^2 2p^3$

D. $1s^2 2s^2 2p^5$

Câu 18 Nguyên tử X có tổng số hạt proton, neutron và electron là 34, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 10. Số khối của X là

A. 23

B. 24

C. 22

D. 25

Câu 19 Viết cấu hình electron đầy đủ của nguyên tử Al ($Z = 13$).

Câu 20 Nguyên tử Mg ($Z = 12$) có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



Quét QR hoặc truy cập: diemdanh.app/tao-bai-trac-nghiem

diemdanh.app