

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

Câu 1 Thành phần của nguyên tử gồm những hạt nào?

A. proton, neutron, electron

B. proton, neutron

C. proton, electron

D. neutron, electron

Câu 2 Hạt mang điện trong nguyên tử là

A. proton và electron

B. proton và neutron

C. neutron và electron

D. chỉ proton

Câu 3 Khối lượng của nguyên tử hầu như tập trung ở

A. hạt nhân nguyên tử

B. lớp vỏ electron

C. các electron

D. khoảng không gian giữa hạt nhân và vỏ

Câu 4 Công thức liên hệ giữa số khối A, số proton Z và số neutron N là

A. $A = Z + N$

B. $A = Z - N$

C. $A = N - Z$

D. $A = Z.N$

Câu 5 Nguyên tử $^{23}_{11}\text{Na}$ có số proton và số neutron lần lượt là

A. 11 và 12

B. 12 và 11

C. 11 và 23

D. 23 và 11

Câu 6 Đồng vị là những nguyên tử có

A. cùng số proton, khác số neutron

B. cùng số neutron, khác số proton

C. cùng số khối

D. cùng số electron, khác số proton

Câu 7 Clo có hai đồng vị bền: ^{35}Cl chiếm 75% và ^{37}Cl chiếm 25%. Nguyên tử khối trung bình của clo là

A. 35,5

B. 35,0

C. 37,0

D. 36,5

Câu 8 Phân lớp p có bao nhiêu orbital?

A. 3

B. 1

C. 5

D. 7

Câu 9 Lớp electron thứ 3 ($n = 3$) có tối đa bao nhiêu electron?

A. 18

B. 8

C. 32

D. 2

Câu 10 Phân lớp d có tối đa bao nhiêu electron?

A. 10

B. 6

C. 14

D. 2

Câu 11 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. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$

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

Câu 12 Cấu hình electron của nguyên tử O ($Z = 8$) 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 13 Nguyên tử có $Z = 17$ có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

A. 7

B. 5

C. 1

D. 8

Câu 14 Nguyên tử có cấu hình electron lớp ngoài cùng là $3s^2 3p^5$ thuộc loại nguyên tố

A. phi kim

B. kim loại

C. khí hiếm

D. kim loại chuyển tiếp

Câu 15 Thứ tự sắp xếp các phân lớp electron theo chiều tăng dần mức năng lượng là

A. $1s, 2s, 2p, 3s, 3p, 4s, 3d, 4p$

B. $1s, 2s, 2p, 3s, 3p, 3d, 4s, 4p$

C. $1s, 2s, 2p, 3s, 3p, 4s, 4p, 3d$

D. $1s, 2s, 2p, 3s, 3p, 3d, 4p, 4s$

Câu 16 Mỗi orbital nguyên tử chứa tối đa bao nhiêu electron?

A. 2

B. 1

C. 6

D. 10

Câu 17 Nguyên tử Mg có $Z = 12$. Số electron ở lớp ngoài cùng của nguyên tử Mg là

A. 2

B. 8

C. 1

D. 3

Câu 18 Nguyên tử có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ thuộc loại nguyên tố

A. kim loại

B. phi kim

C. khí hiếm

D. phi kim điển hình

Câu 19 Điền đáp án: Cho kí hiệu nguyên tử $^{56}_{26}\text{Fe}$. Số proton, số neutron và số electron trong nguyên tử Fe lần lượt là bao nhiêu? (Ghi theo dạng: p, n, e)

Câu 20 Điền đáp án: Viết cấu hình electron của nguyên tử nguyên tố có $Z = 16$.

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



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

diemdanh.app