

 **[IMAGE: /static/uploads/docx_img_17905908...**

Câu 1 Số đơn vị điện tích hạt nhân nguyên tử (kí hiệu là Z) của một nguyên tố gọi là

- A. số khối.
- B. nguyên tử khối.
- C. số hiệu nguyên tử.
- D. số neutron.

Câu 2 Nguyên tử đồng có kí hiệu là ${}^{65}_{29}\text{Cu}$. Số hạt proton, neutron và electron tương ứng của nguyên tử này là

- A. 29, 29, 29.
- B. 29, 29, 35.
- C. 29, 35, 29.
- D. 35, 29, 29.

Câu 3 Nguyên tử nào trong các nguyên tử sau đây chứa 20 neutron, 19 proton, 19 electron

- A.
- B.
- C.
- D.

Câu 4 Cặp nguyên tử nào dưới đây thuộc cùng một nguyên tố hóa học?

- A. ${}^{12}_6\text{C}$; ${}^{13}_6\text{C}$.
- B. ${}^{12}_6\text{C}$; ${}^{12}_7\text{N}$.
- C. ${}^{12}_6\text{C}$; ${}^{12}_5\text{B}$.
- D. ${}^{12}_6\text{C}$; ${}^{12}_4\text{Be}$.

Câu 5 Số hiệu nguyên tử cho biết

- A. số proton trong hạt nhân nguyên tử.
- B. điện tích hạt nhân nguyên tử.
- C. số electron trong nguyên tử.
- D. Cả A, B, D đều đúng.

Câu 6 Số proton và số neutron có trong một nguyên tử aluminium ($^{27}_{13}\text{Al}$) lần lượt là

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

Câu 7 Nguyên tử X có 17 proton trong hạt nhân và số khối bằng 37. Kí hiệu nguyên tử của X là

- A.
- B.
- C.
- D.

Câu 8 Trong những hợp chất sau đây, cặp chất nào không phải đồng vị ?

- A. và .
- B. .
- C. .
- D. và .

Câu 9 Cho đồng 2 đồng vị ^{63}Cu , ^{65}Cu và oxi có 3 đồng vị ^{16}O , ^{17}O , ^{18}O . Phân tử CuO có phân tử khối lớn nhất là

A. $^{63}\text{Cu}^{18}\text{O}$.

B. $^{65}\text{Cu}^{16}\text{O}$.

C. $^{63}\text{Cu}^{17}\text{O}$.

D. $^{65}\text{Cu}^{18}\text{O}$.

Câu 10 Carbon có hai đồng vị bền (và); oxygen có ba đồng vị (, và), số loại phân tử CO có thể được tạo thành là

A. 2.

B. 4.

C. 6.

D. 9.

Câu 11 Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt là 49. Số hạt không mang điện bằng 53,125 % số hạt mang điện. Kí hiệu nguyên tử của nguyên tố X là

A.

B.

C.

D.

Câu 12 Trong tự nhiên, bromine có hai đồng vị với thành phần phần trăm số nguyên tử là 50,70 %; còn lại là đồng vị . Nguyên tử khối trung bình của bromine là

A. 80,01.

B. 79,99.

C. 74,88.

D. 74,32.

Câu 13 Trong những hợp chất sau đây, cặp chất nào là đồng vị của nhau ?

A. và .

B. và .

C. và .

D. và .

Câu 14 Cho các kí hiệu nguyên tử sau: và . Nhận xét nào sau đây không đúng?

A. X và Y là 2 nguyên tử đồng vị.

B. X và Y đều có 19 neutron.

C. X và Y có cùng số electron.

D. X và Y có số khối khác nhau.

Câu 15 Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt là 95. Số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 25. Kí hiệu nguyên tử của X là

A.

B.

C.

D.

Câu 16 Cho các kí hiệu nguyên tử sau: và , nhận xét nào sau đây không đúng?

A. Cả hai là đồng vị của nguyên tố uranium.

B. Mỗi nguyên tử đều có 92 neutron.

C. Hai nguyên tử có cùng số electron.

D. Hai nguyên tử có số khối khác nhau.

Câu 17 Phân tử AB_2 có tổng số hạt proton, neutron, electron là 66, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 22, số hạt mang điện của B nhiều hơn của A là 4. Công thức phân tử AB_2 là

A. SO_2 .

B. NO_2 .

C. CO_2 .

D. CS_2 .

Câu 18 Tổng số hạt proton trong hợp chất XY_2 bằng 32. Nguyên tử X nhiều hơn nguyên tử Y 8 electron. X và Y lần lượt là

A. O và S.

B. F và Mg.

C. Mg và F.

D. S và O.

Câu 19 Số hiệu nguyên tử bằng số đơn vị điện tích hạt nhân nguyên tử.

A. Đúng

B. Sai

Câu 20 Số proton trong nguyên tử bằng số neutron.

A. Đúng

B. Sai

Câu 21 Số proton trong hạt nhân bằng số electron ở lớp vỏ nguyên tử.

A. Đúng

B. Sai

Câu 22 Số khối của hạt nhân nguyên tử bằng tổng số hạt proton và số hạt neutron.

A. Đúng

B. Sai

Câu 23 Nguyên tử X và Y có tính chất hóa học giống nhau vì có cùng điện tích hạt nhân.

A. Đúng

B. Sai

Câu 24 Nguyên tử A và M là đồng vị của nhau do có số proton bằng số neutron.

A. Đúng

B. Sai

Câu 25 Nguyên tử X và Y là đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học.

A. Đúng

B. Sai

Câu 26 Nguyên tử Z và T là đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học.

A. Đúng

B. Sai

Câu 27 Nguyên tử khối trung bình của Chlorine là 35,48

A. Đúng

B. Sai

Câu 28 Điện tích hạt nhân của nguyên tử Chlorine là +17

A. Đúng

B. Sai

Câu 29 Số khối của nguyên tử Chlorine là 35

A. Đúng

B. Sai

Câu 30 Số neutron của nguyên tử Chlorine là 18 và 20.

A. Đúng

B. Sai

Câu 31 Chỉ có hạt nhân nguyên tử magnesium mới có tỉ lệ giữa số proton và neutron là 1: 1.

A. Đúng

B. Sai

Câu 32 Trong kí hiệu thì Z là số electron ở lớp vỏ.

A. Đúng

B. Sai

Câu 33 Các cặp nguyên tử và; và là đồng vị của nhau.

A. Đúng

B. Sai

Câu 34 Mg có 3 đồng vị Cl có đồng vị . Vậy có 9 loại phân tử $MgCl_2$ khác tạo nên từ các đồng vị của 2 nguyên tố đó.

A. Đúng

B. Sai

Câu 35 Nguyên tố boron (B) có nguyên tử khối trung bình là 10,81. Trong tự nhiên, boron có hai đồng vị là và . Phần trăm số nguyên tử của đồng vị là bao nhiêu?

Câu 36 Trong tự nhiên, nguyên tố đồng (copper) có hai đồng vị là ^{63}Cu và ^{65}Cu . Nguyên tử khối trung bình của đồng (copper) là 63,54. Thành phần phần trăm tổng số nguyên tử của đồng vị ^{63}Cu là bao nhiêu %?

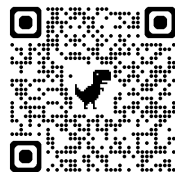
Câu 37 Một nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt proton, neutron, electron là 52 và có số khối là 35. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố X là bao nhiêu?

Câu 38 Một nguyên tố X gồm hai đồng vị là X1 và X2. Đồng vị X1 có tổng số hạt là 18. Đồng vị X2 có tổng số hạt là 20. Biết rằng % các đồng vị trong X bằng nhau và các loại hạt trong X1 cũng bằng nhau. Nguyên tử khối trung bình của X là bao nhiêu?

Câu 39 Nguyên tử Mg có ba đồng vị ứng với thành phần phần trăm về số nguyên tử như sau: Giả sử trong hỗn hợp nói trên có 50 nguyên tử, số nguyên tử là bao nhiêu?

Câu 40 Đồng vị phóng xạ colbat (Co-60) phát ra tia γ có khả năng đâm xuyên mạnh, dùng điều trị các khối u ở sâu trong cơ thể. Cobalt có ba đồng vị: (chiếm 98%), và ; nguyên tử khối trung bình là 58,932. Hàm lượng % của đồng vị phóng xạ Co-60 là bao nhiêu?

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



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

diemdanh.app