

**Hóa học 10****GV: Nguyễn Thị Ngọc Thảo****Câu 13:** Định nghĩa nào sau đây về ngót hóa học là đúng? Nguyên tố hóa học là tập hợp các ngử

- A. có cùng điện tích hạt nhân
B. có cùng nguyên tử khối
C. có cùng số n, p trong hạt nhân
D. có cùng số notron trong hạt nhân

Câu 14: Tổng các hạt cơ bản trong nguyên tử X (proton, notron và electron) là 58. Số hạt mang điện gấp 1,9 lần số hạt không mang điện. Số khối của X là

- A. 19. B. 39. C. 58. D. 38.

Câu 15: Nguyên tố kali có ba đồng vị bền: $^{39}_{19}\text{K}$ chiếm 93,258%; $^{40}_{19}\text{K}$ chiếm 0,012% và $^{41}_{19}\text{K}$ chiếm 6,730% số nguyên tử. Nguyên tử khối trung bình của nguyên tố kali là

- A. 38,987. B. 39,135. C. 39,030. D. 39,068.

Câu 16: Cho 4 nguyên tử: $^{25}_{12}\text{X}$, $^{24}_{12}\text{Y}$, $^{52}_{24}\text{Z}$, $^{13}_6\text{T}$, $^{24}_{11}\text{R}$. Các nguyên tử nào là đồng vị của nhau?

- A. X, T. B. X, Y. C. Y, Z. D. Y, R.

Câu 17: Một nguyên tử R có tổng số hạt cơ bản là 34. Trong đó có số hạt mang điện nhiều gấp 1,833 lần số hạt không mang điện. Nguyên tố R và cấu hình e của nguyên tử R là

- A. Na và $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$. B. Mg và $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$.
C. F và $1s^2 2s^2 2p^5$. D. Ne $1s^2 2s^2 2p^6$.

Câu 18: Nguyên tố hóa học là những nguyên tử có cùng:

- A. số notron và proton B. số notron C. Số proton D. số khối.

Câu 19: Đồng có hai đồng vị bền $^{65}_{29}\text{Cu}$ và $^{63}_{29}\text{Cu}$. Nguyên tử khối trung bình của đồng là 63,54.Thành phần phần trăm số nguyên tử của $^{65}_{29}\text{Cu}$, $^{63}_{29}\text{Cu}$ lần lượt là:

- A. 73%; 27%. B. 27%; 73%. C. 37%; 63%. D. 63%; 37%.

Câu 20: Tổng số hạt n,p,e trong $^{35}_{17}\text{Cl}$ là:

- A. 52 B. 35 C. 53 D. 51

Câu 21: Nguyên tử Fe có 26 electron và 30 notron. Kí hiệu của nguyên tử Fe là

- A. $^{56}_{26}\text{Fe}$. B. $^{30}_{26}\text{Fe}$. C. $^{26}_{56}\text{Fe}$. D. $^{56}_{30}\text{Fe}$.

Câu 22: Các hạt cấu tạo nên nguyên tử của hầu hết các nguyên tố là

- A. proton, notron B. notron, electron
C. electron, proton D. electron, notron, proton

Câu 23: Có 3 nguyên tử: $^{12}_6\text{X}$, $^{14}_7\text{Y}$, $^{14}_6\text{Z}$. Những nguyên tử nào là đồng vị của một nguyên tố?

- A. X, Y B. Y, Z C. X, Z D. X, Y, Z

Câu 24: Cấu hình e của nguyên tử Mg (Z=12) là

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

Câu 25: Nguyên tử khối trung bình của nguyên tố X là 63,54. Biết X có 2 đồng vị, đồng vị $^{63}_Z\text{X}$ chiếm 73% số nguyên tử. Số khối của đồng vị còn lại là

- A. 63. B. 64. C. 65. D. 66.