

ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 1**Môn: Hóa học - Lớp 10****Bộ sách: Chân trời sáng tạo****BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Mục tiêu**

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ giữa học kì I của chương trình sách giáo khoa Hóa 10 – 3 bộ sách.
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận Hóa học.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dần trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình Hóa học 11.

Phần I. Câu trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 18. Mỗi câu hỏi thí sinh chỉ chọn một phương án.

Đề bài**I. Trắc nghiệm**

Câu 1: Cho ba nguyên tố M, N và P có số hiệu nguyên tử lần lượt là 11 và 13, 15. Dựa vào đặc điểm cấu hình electron trong nguyên tử, khẳng định nào sau đây là đúng?

- A. Có 2 nguyên tố phi kim.
- B. Có 1 nguyên tố thuộc họ p.
- C. Có 2 nguyên tố kim loại.
- D. Có 2 nguyên tố thuộc họ s.

Câu 2: Trong nguyên tử, hạt mang điện là

- A. electron và notron.
- B. proton và noton.
- C. electron.
- D. proton và electron

Câu 3: Theo sự biến đổi tuần hoàn về tính kim loại, tính phi kim của các nguyên tố thì phi kim mạnh nhất là

- A. oxi.
- B. flo.
- C. nitơ.
- D. clo.

Câu 4: Nguyên tố X ở chu kì 3, nhóm IIIA, cấu hình electron lớp ngoài của X :

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

Câu 5: Nguyên tử của nguyên tố X có 3 lớp electron, lớp ngoài cùng có 5e. Vậy số hiệu nguyên tử của nguyên tố X là:

- A. 3
- B. 15
- C. 14
- D. 13

Câu 6: Electron cuối cùng của nguyên tố M điền vào phân lớp $3p^3$. Số electron lớp ngoài cùng của M là:

- A. 4 B. 3 C. 2 D. 5

Câu 7: Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số electron ở phân lớp p bằng 7. Vị trí của X trong bảng tuần hoàn là:

- A. Ô 13, chu kì 3, nhóm IIIA B. Ô 20, chu kì 4, nhóm IIA
C. Ô 12, chu kì 3, nhóm IIA D. Ô 19, chu kì 4, nhóm IA

Câu 8: Tính chất/đặc điểm nào sau đây của các nguyên tố giảm dần từ trái sang phải trong một chu kì?

- A. Độ âm điện.
B. Tính kim loại.
C. Hóa trị cao nhất của một nguyên tố với oxi.
D. Tính phi kim

Câu 9:

Trong nguyên tử, electron chuyển động rất nhanh trong khu vực không gian xung quanh hạt nhân và

- A. theo những quỹ đạo xác định.
B. theo quỹ đạo tròn.
C. theo quỹ đạo bầu dục.
D. không theo những quỹ đạo xác định

Câu 10: Tính chất nào sau đây không biến đổi tuần hoàn?

- A. Độ âm điện.
B. Số electron lớp ngoài cùng.
C. Số lớp electron.
D. Tính kim loại, tính phi kim.

Câu 11: Nguyên tố hóa học bao gồm các nguyên tử

- A. có cùng số neutron .
B. có cùng số proton và số neutron.
C. có cùng số khối A.
D. có cùng số proton.

Câu 12: Nguyên tử ${}_{13}^{27}\text{Al}$ có

- A. 13p, 13e, 14n B. 13p, 14e, 14n
C. 13p, 14e, 13n D. 14p, 14e, 13n

Câu 13: Chu kì là dãy các nguyên tố có cùng

- A. số lớp electron.
- B. số electron hóa trị.
- C. số proton.
- D. số điện tích hạt nhân.

Câu 14: Cấu hình electron nào sau đây là của nguyên tố kim loại:

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

Câu 15: Argon tách ra từ không khí là hỗn hợp của 3 đồng vị: ^{40}Ar (99,6%); ^{38}Ar (0,063%); ^{36}Ar (0,337%). Nguyên tử khối trung bình của Ar là:

- A. 38,89
- B. 39,89
- C. 39,99
- D. 38,52

II. Tự luận:

Câu 1: Trong tự nhiên, nguyên tố Copper có 2 đồng vị là $^{63}_{29}\text{Cu}$ và $^{65}_{29}\text{Cu}$, trong đó đồng vị $^{65}_{29}\text{Cu}$ chiếm 27% về số nguyên tử. Tính phần trăm khối lượng của $^{63}_{29}\text{Cu}$ trong Cu_2O .

Câu 2:

Cho nguyên tố R ($Z = 20$)

- a) Viết cấu hình electron nguyên tử R
- b) Xác định vị trí của R trong Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học?
- c) Tính chất hóa học đặc trưng của R
- d) Đốt cháy hoàn toàn 8 gam R trong không khí, thu được 11,2 gam chất rắn. Xác định tên nguyên tố R?

Câu 3: Hai nguyên tố X và Y có tổng số hạt p, n, e, là 64 trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 20. Số hạt mang điện của X nhiều hơn số hạt mang điện của Y là 10. Tìm số hiệu nguyên tử của X, Y.

----- Hết -----

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com