

ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 10**Môn: Khoa học tự nhiên 7****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 Khoa học tự nhiên 7.
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận KHTN.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dàn trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình KHTN 7.

I. Trắc nghiệm**Câu 1:** Nguyên tử calcium có 20 electron ở vỏ nguyên tử. Hạt nhân của nguyên tử calcium có số proton là

- A. 2. B. 10. C. 18. D. 20.

Câu 2: CaCO_3 được tạo nên từ nguyên tố

- A. Ca, C, O. B. C, O. C. Ca, O. D. Ca, C.

Câu 3: Phần lớn các nguyên tố hóa học trong bảng tuần hoàn là

- A. kim loại B. phi kim C. khí hiếm D. khí hiếm

Câu 4: Có bao nhiêu nguyên tử trong phân tử C_2H_4 ?

- A. 6. B. 2. C. 3. D. 4.

Câu 5: Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Để tạo ion âm thì nguyên tử của nguyên tố phi kim sẽ nhường các electron ở lớp ngoài cùng
 B. Để tạo ion âm thì nguyên tử của nguyên tố phi kim sẽ nhận thêm electron để có đủ 8 electron ở lớp electron ngoài cùng
 C. Để tạo ion âm thì nguyên tử của nguyên tố kim loại sẽ nhận thêm electron để có đủ 8 electron ở lớp ngoài cùng
 D. Để tạo ion âm thì nguyên tử của nguyên tố hóa học sẽ nhường các electron ở lớp ngoài cùng

Câu 6: Hợp chất X có khối lượng phân tử là 80 amu. Biết thành phần % theo khối lượng các nguyên tố là 80% Cu và 20% O. Công thức hóa học của X là

- A. Cu_2O . B. CuO . C. CuO_2 . D. CuO_3 .

Câu 7: Hóa trị của nguyên tố Na trong hợp chất Na_2SO_4 là bao nhiêu, biết hóa trị của nhóm (SO_4) là II.

- A. II. B. III. C. I D. V.

Câu 8: Cho các phát biểu sau:

- (a) Liên kết ion được hình thành bởi lực hút tĩnh điện giữa những ion trái dấu.
 (b) Liên kết ion được hình thành giữa hai nguyên tử kim loại và phi kim.
 (c) Các hợp chất ion đều khá rắn, khó bay hơi, khó nóng chảy.
 (d) Hợp chất ion thường tan nhiều trong nước.
 (e) Hợp chất ion có thể dẫn điện ở trạng thái nóng chảy và trạng thái rắn.

Số phát biểu đúng là:

- A. 1. B. 2. C. 3. D. 4.

Câu 9: Nguyên tử Oxygen có 6 electron ở lớp ngoài cùng (lớp thứ 2). Điện tích hạt nhân của nguyên tử Oxygen là:

- A. 6+. B. 8+. C. 10+. D. 2+.

Câu 10: O, H, C là 3 nguyên tố tạo thành hợp chất nào sau đây?

- A. CH_4 . B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$. D. $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$.

II. Tự luận**Câu 1:** Tổng số hạt proton, neutron, electron trong nguyên tử X là 28, trong đó số hạt không mang điện chiếm xấp xỉ 35% tổng số hạt. Số hạt mỗi loại trong nguyên tử X là bao nhiêu ?

Câu 2: Một hợp chất có phân tử gồm 2 nguyên tử X liên kết với 5 nguyên tử oxygen và nặng hơn phân tử khí chlorine 2 lần.

(a) Tính khối lượng phân tử của hợp chất.

(b) Tính nguyên tử khối của X, cho biết tên và kí hiệu hóa học của nguyên tố X.

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com