

**ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 9****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:** Phát biểu nào dưới đây không đúng?

- A. Nguyên tử được cấu thành từ các hạt cơ bản là proton, neutron và electron.
- B. Hầu hết hạt nhân nguyên tử được cấu thành từ các hạt proton và neutron.
- C. Vỏ nguyên tử được cấu thành bởi các hạt electron.
- D. Nguyên tử có cấu trúc đặc khít, gồm vỏ nguyên tử và hạt nhân nguyên tử.

**Câu 2:** Chọn phương án đúng. Nguyên tố hoá học là tập hợp những nguyên tử

- A. có cùng số proton.
- B. có cùng khối lượng nguyên tử.
- C. có cùng số neutron.
- D. có cùng số hạt proton, neutron và electron.

**Câu 3:** Nguyên tử của nguyên tố X có 2 lớp electron và có 4 electron ở lớp ngoài cùng. Vị trí của nguyên tố X trong bảng tuần hoàn là

- A. chu kỳ 4, nhóm VI
- B. chu kỳ 2, nhóm IV
- C. chu kỳ 4, nhóm II
- D. chu kỳ 2, nhóm II

**Câu 4:** Trong mật ong có nhiều fructose. Phân tử fructose gồm 6 nguyên tử C, 12 nguyên tử H và 6 nguyên tử O. Khối lượng phân tử fructose tính theo đơn vị amu là

- A. 80 amu.
- B. 100 amu.
- C. 180 amu.
- D. 160 amu.

**Câu 5:** Phát biểu nào sau đây đúng?

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

**Câu 6:** Phần trăm khối lượng của Cu, O trong hợp chất CuO lần lượt là

- A. 20%, 80%.
- B. 80%, 20%.
- C. 30%, 70%.
- D. 70%, 30%.

**Câu 7:** Khối lượng phân tử  $\text{CaCO}_3$  là

- A. 99 amu.
- B. 100 amu.
- C. 90 amu.
- D. 95 amu.

**Câu 8:** Một chất lỏng dễ bay hơi có thành phần % khối lượng là 23,8% C, 5,9% H, 70,3% Cl. Biết phân tử khối của hợp chất là 50,5 amu. Số nguyên tử của C, H, Cl lần lượt là

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

**Câu 9:** Tổng số hạt trong hạt nhân của nguyên tử nguyên tố X là 14 hạt, trong đó số hạt không mang điện bằng số hạt mang điện. Nguyên tố X là

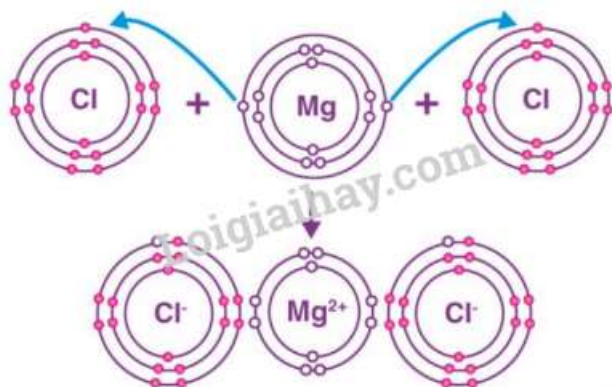
- A. P (phosphorus).    B. Ni (nitrogen).    C. N (nitrogen).    D. O (oxygen).

**Câu 10:** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi hai nguyên tố N và H là (biết N có hóa trị III, H có hóa trị I)  
A. NH.    B. NH<sub>2</sub>.    C. NH<sub>3</sub>.    D. N<sub>2</sub>H.

## II. Tự luận

**Câu 1:** Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số các loại hạt trong hạt nhân bằng 31. Trong hạt nhân nguyên tử X, số hạt mang điện ít hơn số hạt không mang điện là 1 hạt. Xác định số hiệu nguyên tử, khối lượng nguyên tử và viết kí hiệu nguyên tử của X.

**Câu 2:** Cho sơ đồ mô tả sự hình thành liên kết ion trong phân tử magnesium chloride như sau:



Hãy cho biết:

- Nguyên tử Mg và nguyên tử Cl đã nhường hay nhận bao nhiêu electron.
- Sau khi nhường (nhận) electron để hình thành liên kết ion thì lớp vỏ của nguyên tử Mg và nguyên tử Cl giống với lớp vỏ của nguyên tử khí hiếm nào?

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com