

**ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 7****Môn: Khoa học tự nhiên 7****Bộ sách Kết nối tri thức với cuộc sống****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, dần trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình KHTN 7.

**I. Trắc nghiệm****Câu 1:** Con người có thể định lượng được các sự vật và hiện tượng tự nhiên dựa trên kỹ năng nào?

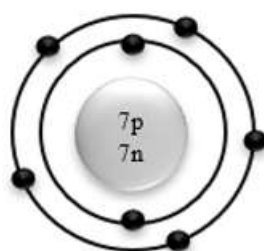
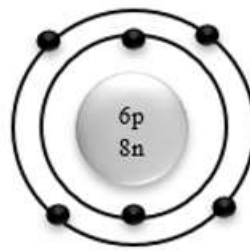
- A. Kỹ năng quan sát, phân loại.
- B. Kỹ năng liên kết tri thức.
- C. Kỹ năng dự báo.
- D. Kỹ năng đo.

**Câu 2:** Khối lượng nguyên tử bằng

- A. tổng khối lượng các hạt proton, neutron và electron.
- B. tổng khối lượng các hạt proton, neutron trong hạt nhân.
- C. tổng khối lượng các hạt mang điện là proton và electron.
- D. tổng khối lượng neutron và electron.

**Câu 3:** Nguyên tử của nguyên tố X có số electron bằng 8. Tổng số hạt trong X là 24. X có số neutron là

- A. 7.
- B. 8.
- C. 9.
- D. 10.

**Câu 4:** Cho mô hình cấu tạo của các nguyên tử A, B, D như sau:**A****B****D**

Cho biết nguyên tử nào cùng thuộc một nguyên tố hóa học?

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

**Câu 5:** Chất được chia thành hai loại lớn là

- A. Đơn chất và hỗn hợp.
- B. Hợp chất và hỗn hợp.

C. Đơn chất, hỗn hợp, hợp chất.

D. Đơn chất và hợp chất.

**Câu 6:** Liên kết hoá học giữa các nguyên tử oxygen và hydrogen trong phân tử nước được hình thành bằng cách

A. nguyên tử oxygen nhận electron, nguyên tử hydrogen nhường electron.

B. nguyên tử oxygen nhường electron, nguyên tử hydrogen nhận electron.

C. nguyên tử oxygen và nguyên tử hydrogen góp chung electron.

D. nguyên tử oxygen và nguyên tử hydrogen góp chung proton.

**Câu 7:** Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học được sắp xếp theo nguyên tắc

A. nguyên tử khối tăng dần

B. tính kim loại tăng dần

C. điện tích hạt nhân tăng dần

D. tính phi kim tăng dần

**Câu 8:** Hiện nay, có bao nhiêu chu kì trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học?

A. 5

B. 7

C. 8

D. 9

**Câu 9:** Nguyên tử của nguyên tố X có 3 lớp electron, lớp electron ngoài cùng có 7 electron. Vị trí của nguyên tố X trong bảng tuần hoàn là

A. chu kỳ 3, nhóm VI. B. chu kỳ 7, nhóm III.

C. chu kỳ 3, nhóm VII. D. chu kỳ 7, nhóm VI.

**Câu 10:** Nguyên tố nào được sử dụng trong thuốc tẩy gia dụng?

A. Iodine.

B. Bromine.

C. Chlorine.

D. Fluorine.

**Câu 11:** Cho biết một nguyên tử của nguyên tố X có điện tích hạt nhân là +17. Phát biểu nào sau đây là đúng?

A. Nguyên tố X ở chu kỳ 3, nhóm VIIA; là phi kim; có 17 proton, có 7 electron.

B. Nguyên tố X ở chu kỳ 3, nhóm VIIA; là phi kim; có 17 proton, có 17 electron.

C. Nguyên tố X ở chu kỳ 2, nhóm VIIA; là kim loại; có 17 proton, có 7 electron.

D. Nguyên tố X ở chu kỳ 2, nhóm VIIA; là phi kim; có 17 proton, có 7 electron.

**Câu 12:** Lí do những nguyên tố hoá học của nhóm IA không thể tìm thấy dạng đơn chất trong tự nhiên:

A. Vì chúng là những kim loại không hoạt động.

B. Vì chúng là những kim loại hoạt động.

C. Vì chúng do con người tạo ra.

D. Vì chúng là kim loại kém hoạt động.

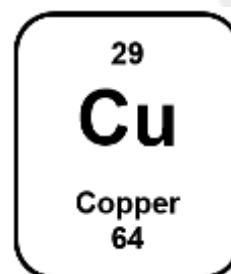
## II. Tự luận

**Câu 1:** Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt p, n và e bằng 82, tổng số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 22 hạt.

**Câu 2:** Quan sát ô nguyên tố và trả lời các câu hỏi sau:

a) Em biết được thông tin gì trong ô nguyên tố trên?

b) Nêu ứng dụng trong đời sống của nguyên tố hóa học trên?



Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com

hay.