

**ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 9****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, dàn trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình KHTN 7.

**I. Trắc nghiệm****Câu 1:** Cho các bước sau:

- (1) Thực hiện phép đo, ghi kết quả đo và xử lí số liệu đo.
- (2) Ước lượng để lựa chọn dụng cụ/thiết bị đo phù hợp.
- (3) Phân tích kết quả và thảo luận về kết quả nghiên cứu thu được.
- (4) Đánh giá độ chính xác của kết quả đo căn cứ vào loại dụng cụ đo và cách đo.

Trình tự các bước hình thành kĩ năng đo là:

- (1) → (2) → (3) → (4).
- (1) → (3) → (2) → (4).
- (3) → (2) → (4) → (1).
- (2) → (1) → (4) → (3).

**Câu 2:** Các nguyên tử của cùng một nguyên tố hóa học có cùng thành phần nào?

- |                  |                          |
|------------------|--------------------------|
| A. Số protons.   | B. Số neutrons.          |
| C. Số electrons. | D. khối lượng nguyên tử. |

**Câu 3:** Hạt nhân nguyên tử nguyên tố A có 24 hạt, trong đó số hạt không mang điện là 12. Số electron trong A là

- |        |        |        |      |
|--------|--------|--------|------|
| A. 12. | B. 24. | C. 13. | D. 6 |
|--------|--------|--------|------|

**Câu 4:** Nguyên tố phi kim không thuộc nhóm nào sau đây trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học?

- |              |               |
|--------------|---------------|
| A. Nhóm IA.  | B. Nhóm IVA.  |
| C. Nhóm IIA. | D. Nhóm VIIA. |

**Câu 5:** Phân tử khối của Cu gấp bao nhiêu lần phân tử khối của oxi?

- |           |            |           |            |
|-----------|------------|-----------|------------|
| A. 4 lần. | B. 32 lần. | C. 2 lần. | D. 64 lần. |
|-----------|------------|-----------|------------|

**Câu 6:** Trong phân tử potassium chloride, nguyên tử K (potassium) và nguyên tử Cl (chlorine) liên kết với nhau bằng liên kết

- |                  |              |
|------------------|--------------|
| A. cộng hóa trị. | B. ion.      |
| C. phi kim.      | D. kim loại. |

**Câu 7:** Số hiệu nguyên tử của một nguyên tố là

- Số eletron lớp ngoài cùng
- Số neutron trong nguyên tử

- C. Số electron trong hạt nhân
- D. Số proton và neutron trong hạt nhân

**Câu 8:** Cho biết các nguyên tử của nguyên tố M có 3 lớp electron và có 1 electron ở lớp ngoài cùng. Nguyên tố M có vị trí trong bảng tuần hoàn như sau:

- A. Ô số 9, chu kì 3, nhóm IA.
- B. Ô số 10, chu kì 2, nhóm IA.
- C. Ô số 12, chu kì 3, nhóm IA.
- D. Ô số 11, chu kì 3, nhóm IA.

**Câu 9:** Hạt nhân nguyên tử X có 15 proton. Vị trí của X trong bảng tuần hoàn là

- A. số thứ tự 15, chu kì 3, nhóm VIIA.
- B. số thứ tự 15, chu kì 2, nhóm VA.
- C. số thứ tự 15, chu kì 3, nhóm VA.
- D. số thứ tự 15, chu kì 4, nhóm VA.

**Câu 10:** Cho biết kim loại nào có thể cắt bằng dao?

- A. Magnesium.
- B. Iron.
- C. Mercury.
- D. Sodium.

**Câu 11:** Phát biểu nào sau đây không đúng?

- A. Bảng tuần hoàn gồm 3 chu kì nhỏ và 4 chu kì lớn.
- B. Số thứ tự của chu kì bằng số electron ở lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố thuộc chu kì đó.
- C. Số thứ tự của chu kì bằng số lớp electron của nguyên tử các nguyên tố thuộc chu kì đó.
- D. Các nguyên tố trong chu kì được sắp xếp theo chiều điện tích hạt nhân tăng dần.

**Câu 12:** Cho các nguyên tố sau: Na, Br, K, Ca, Ar, Ba, Be, O, N, Ne. Số nguyên tố kim loại trong các nguyên tố trên là

- A. 4
- B. 5
- C. 6
- D. 7.

## II. Tự luận

**Câu 1:** Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt p, n và e là 60. Trong hạt nhân, số hạt mang điện bằng số hạt không mang điện.

**Câu 2:** Hãy so sánh xem nguyên tử magnesium nặng hay nhẹ hơn bao nhiêu lần so với:

- (a) Nguyên tử carbon.
- (b) Nguyên tử lưu huỳnh (sulfur).
- (c) Nguyên tử nhôm (aluminium).

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com