

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10***Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 31/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.037**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Đóng góp của Lothar Meyer cho bảng tuần hoàn là

- A. đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn
- B. vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn
- C. chỉ ra phải sắp xếp các nguyên tố theo số hiệu nguyên tử thay cho khối lượng nguyên tử
- D. vẽ đồ thị độ âm điện theo số hiệu nguyên tử

Câu 2. Trong nhóm VIIA, đi từ fluorine ($F, Z = 9$) xuống chlorine ($Cl, Z = 17$), bán kính nguyên tử

- A. giảm dần
- B. không đổi
- C. tăng dần
- D. giảm rồi tăng

Câu 3. Phân lớp $1s$ có bao nhiêu orbital?

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

Câu 4. Nguyên tử neon ($Ne, Z = 10$) có electron phân bố theo lớp là 2, 8. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy chứa được tối đa bao nhiêu electron?

- A. 4
- B. 1
- C. 8
- D. 2

Câu 5. Việc đầu tiên phải làm trước khi sử dụng một hóa chất trong phòng thực hành là

- A. đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trên lọ.
- B. đổ ra đĩa cho dễ quan sát màu sắc.
- C. nếm thử một lượng rất nhỏ.
- D. ngửi thử để nhận biết hóa chất.

Câu 6. Hạt neutron nằm ở đâu trong nguyên tử và mang điện tích thế nào?

- A. Ở hạt nhân, không mang điện.
- B. Ở hạt nhân, mang một đơn vị điện tích dương.
- C. Ở lớp vỏ nguyên tử, mang một đơn vị điện tích âm.
- D. Ở lớp vỏ nguyên tử, không mang điện.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho năm phát biểu về phương pháp nghiên cứu hóa học: (1) Phải đo lặp nhiều lần rồi lấy giá trị trung bình để giảm sai số ngẫu nhiên. (2) Khi số liệu mâu thuẫn với mô hình thì phải loại bỏ số liệu ấy. (3) Giả thuyết càng khó kiểm tra thì càng có giá trị khoa học. (4) Kết luận phải dựa trên dữ liệu, có xét sai số và khả năng lặp lại của phép đo. (5) Giả thuyết khoa học phải kiểm tra được bằng thí nghiệm. Có bao nhiêu phát biểu đúng?

Câu 8. Nguyên tử của một nguyên tố có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 16, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 4. Tính số neutron của nguyên tử ấy.

Câu 9. Nguyên tử lithium có kí hiệu Li và số hiệu nguyên tử $Z = 3$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là $1s^2 2s^1$. Tính số electron độc thân của nguyên tử ấy.

Câu 10. Cho năm phát biểu về các mô hình nguyên tử: (1) Orbital là quỹ đạo chuyển động của electron quanh hạt nhân. (2) Mô hình Thomson giải thích được kết quả thí nghiệm tán xạ hạt alpha. (3) Theo mô hình hiện đại, electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn cố định. (4) Mô hình Bohr giải thích tốt quang phổ của mọi nguyên tử nhiều electron. (5) Mỗi mô hình mới ra đời để sửa chỗ mô hình cũ không giải thích được. Có bao nhiêu phát biểu không đúng?