



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 22/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK1.048

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$. Nguyên tố X thuộc nhóm

- A. VIIB B. VIIIA C. IIB D. IVB

Câu 2. Nguyên tử cobalt (Co, $Z = 27$) có cấu hình electron $[Ar]3d^7 4s^2$. Phân lớp 3d của nguyên tử ấy đang giữ 7 electron. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron độc thân?

- A. 5 B. 3 C. 4 D. 7

Câu 3. Nguyên tử boron (B, $Z = 5$) có cấu hình electron $1s^2 2s^2 2p^1$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

- A. 5 B. 4 C. 2 D. 3

Câu 4. Khi nhận biết mùi của khí trong ống nghiệm, cách làm nào sau đây là sai?

- A. Xử lí như chất thải, không dùng.
B. Rửa ngay dưới vòi nước chảy nhiều phút rồi báo giáo viên.
C. Ghé mũi ngửi trực tiếp miệng ống nghiệm.
D. Nghiêng ống và hướng miệng ống về phía không có người.

Câu 5. Nguyên tử của một nguyên tố có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 58, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 18. Nguyên tố đó là

- A. chlorine ($Z = 17$). B. boron ($Z = 5$). C. potassium ($Z = 19$). D. iron ($Z = 26$).

Câu 6. Trong bốn mốc sau, mốc nào diễn ra sớm nhất?

- A. Antoine Lavoisier lập bảng liệt kê ba mươi ba chất khí ấy được coi là nguyên tố
B. William Ramsay phát hiện các khí hiếm và thêm một nhóm mới vào bảng tuần hoàn
C. Dmitri Mendeleev công bố bảng tuần hoàn đầu tiên, chứa ô trống và đoán trước tính chất của các nguyên tố chưa tìm ra
D. IUPAC đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 14, 11, 15, 12 cùng thuộc chu kì 3. Nguyên tố có bán kính nguyên tử lớn nhất mang số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

Câu 8. Nguyên tử magnesium (Mg, $Z = 12$) có electron phân bố theo lớp là 2, 8, 2. Xét lớp electron thứ 2 (lớp L) của nguyên tử ấy. Tính số electron tối đa lớp ấy chứa được.

Câu 9. Cho Na có độ âm điện 0,93, S có độ âm điện 2,58. Hai nguyên tố cùng thuộc chu kì 3. Độ âm điện tăng thêm bao nhiêu khi đi từ Na sang S?

Câu 10. Cho năm phát biểu về vai trò của Hóa học: (1) Hóa học xanh ưu tiên giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế. (2) Sử dụng hóa chất có trách nhiệm đòi hỏi đúng liều, đúng mục đích và quản lý chất thải phù hợp. (3) Đánh giá một sản phẩm hóa học phải xét đồng thời hiệu quả, an toàn và vòng đời môi trường. (4) Cùng một hóa chất có thể có lợi hoặc có hại tùy liều lượng và cách dùng. (5) Phát triển bền vững đòi hỏi cân đối giữa lợi ích kinh tế và bảo vệ môi trường. Có bao nhiêu phát biểu đúng?