kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 16/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.045

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong nhóm IIA, đi từ beryllium (Be, $Z = 4$) xuống magnesium (Mg, $Z = 12$), bán kính nguyên tử

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

Câu 2. Lead (Pb) nằm ở ô số 82, chu kì 6, nhóm IVA. Lớp ngoài cùng của nguyên tử ấy có 4 electron. Nguyên tố ấy là

A. kim loại **B.** phi kim **C.** khí hiếm **D.** nguyên tố phóng xạ

Câu 3. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$. Nguyên tố X thuộc chu kì

A. 2 **B.** 6 **C.** 4 **D.** 3

Câu 4. Nguyên tử của một nguyên tố có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 52, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 16. Nguyên tố đó là

A. fluorine (Z = 9). **B.** sulfur (Z = 16). **C.** chlorine (Z = 17). **D.** neon (Z = 10).

Câu 5. Hóa học là ngành khoa học nghiên cứu về

A. hình dạng và kích thước của các thiên thể.

B. cấu tạo và hoạt động sống của cơ thể sinh vật.

C. thành phần, cấu trúc, tính chất và sự biến đổi của chất.

D. chuyển động và tương tác của các vật thể.

Câu 6. Theo nguyên lí Pauli, mỗi orbital của phân lớp 3d chứa được tối đa bao nhiêu electron?

A. 5 **B.** 10 **C.** 1 **D.** 2

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho bốn cặp "tình huống — cách xử lí": (1) acid loãng bắn vào tay — rửa ngay dưới vòi nước chảy nhiều phút rồi báo giáo viên. (2) gặp một lọ hóa chất đã mất nhãn — rót từ từ acid đặc vào nước rồi khuấy đều. (3) pha loãng sulfuric acid đặc — dùng tay phẩy nhẹ hơi về phía mũi. (4) nhận biết mùi của khí trong ống nghiệm — xử lí như chất thải, không dùng. Có bao nhiêu cặp ghép đúng?

Câu 8. Nguyên tử sodium (Na, $Z = 11$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^1$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

Câu 9. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 12, 16, 11, 17 cùng thuộc chu kì 3. Nguyên tố có độ âm điện lớn nhất mang số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

Câu 10. Carbon nằm ở chu kì 2, nhóm IVA. Chu kì 2 gồm bao nhiêu nguyên tố?