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 06/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.055

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

A. Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt.

B. Nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng.

C. Nhỏ giấm vào vỏ trứng thấy sủi bọt khí.

D. Đập nhỏ một viên đá vôi thành bột.

Câu 2. Rb có $Z = 37$, cấu hình $[\text{Kr}]5s^1$ Mo có $Z = 42$, cấu hình nền $[\text{Kr}]4d^5 5s^1$. Đề cho nguyên tố thứ nhất thuộc nhóm IA, khối s; nguyên tố thứ hai thuộc dãy kim loại chuyển tiếp, khối d. Nhận định nào đúng?

A. Cả hai thuộc khối s và là kim loại kiềm.

B. Cùng đuôi ns nên phản ứng giống nhau với nước.

C. Nguyên tố thứ hai có 6 electron ở lớp ngoài cùng.

D. Cả hai có 1 electron lớp $n = 5$ Rb khối s, Mo khối d. Đuôi $5s^1$ không đủ xếp nhóm/khối; không suy phản ứng với nước.

Câu 3. Ba nguyên tố sulfur $(\text{S}, Z = 16)$, aluminium $(\text{Al}, Z = 13)$, sodium $(\text{Na}, Z = 11)$ cùng thuộc chu kì 3. Dãy nào sắp xếp đúng theo chiều **tăng dần** tính phi kim?

A. S < Na < Al **B.** Na < Al < S **C.** Na < S < Al **D.** Al < S < Na

Câu 4. Hạt electron nằm ở đâu trong nguyên tử và mang điện tích thế nào?

A. Ở hạt nhân, mang một đơn vị điện tích dương.

B. Ở lớp vỏ nguyên tử, mang một đơn vị điện tích âm.

C. Ở lớp vỏ nguyên tử, không mang điện.

D. Ở hạt nhân, không mang điện.

Câu 5. Trong nguyên tử, hạt không mang điện là

A. neutron. **B.** hạt nhân. **C.** electron. **D.** proton.

Câu 6. Orbital nguyên tử là

A. quỹ đạo tròn mà electron chuyển động quanh hạt nhân.

B. lớp vỏ ngoài cùng của nguyên tử.

C. vùng không gian quanh hạt nhân mà xác suất tìm thấy electron là lớn nhất.

D. vùng không gian chứa hạt nhân nguyên tử.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cobalt nằm ở chu kì 4, nhóm VIIIB. Chu kì 4 gồm bao nhiêu nguyên tố?

Câu 8. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^1$. Nguyên tố X thuộc chu kì nào?

Câu 9. Phổ khối lượng của một mẫu sulfur cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 32$ có cường độ tương đối 14, tín hiệu ở $m/z = 34$ có cường độ tương đối 27 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Tính nguyên tử khối trung bình của nguyên tố ấy (làm tròn đến hàng phần mười).

Câu 10. Cho bốn cặp "tình huống — cách xử lí": (1) pha loãng sulfuric acid đặc — rót từ từ acid đặc vào nước rồi khuấy đều. (2) acid loãng bắn vào tay — rửa ngay dưới vòi nước chảy nhiều phút rồi báo giáo viên. (3) lấy hóa chất lỏng vào pipette — nghiêng ống và hướng miệng ống về phía không có người. (4) gặp một lọ hóa chất đã mất nhãn — xử lí như chất thải, không dùng. Có bao nhiêu cặp ghép đúng?