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 04/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.023

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử magnesium (Mg, $Z = 12$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$. Nguyên tố ấy là

A. phi kim **B.** khí hiếm **C.** kim loại **D.** nguyên tố chuyển tiếp

Câu 2. Cs có $Z = 55$, cấu hình $[Xe]6s^1$ Au có $Z = 79$, cấu hình nền $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^1$. 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. Cùng đuôi ns nên phản ứng giống nhau với nước.

B. Cả hai có 1 electron lớp $n = 6$ Cs khối s, Au khối d. Đuôi $6s^1$ không đủ xếp nhóm/khối; không suy phản ứng với nước.

C. Nguyên tố thứ hai có 11 electron ở lớp ngoài cùng.

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

Câu 3. Trong chu kì 2, đi từ nitrogen (N, $Z = 7$) đến oxygen (O, $Z = 8$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

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

Câu 4. Hóa học là ngành khoa học nghiên cứu về

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

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

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

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

Câu 5. Silver (Ag) nằm ở ô số 47, chu kì 5, nhóm IB. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

A. khối f **B.** khối d **C.** khối p **D.** khối s

Câu 6. Hydrogen (H) và helium (He) cùng thuộc chu kì 1 vì hai nguyên tử của chúng có cùng

A. số electron lớp ngoài cùng **B.** số lớp electron

C. số neutron trong hạt nhân **D.** số hiệu nguyên tử

Câu 7. Nguyên tử của một nguyên tố có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 60, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 20. Nguyên tố đó là

A. calcium (Z = 20). **B.** iron (Z = 26). **C.** sodium (Z = 11). **D.** magnesium (Z = 12).

Câu 8. Nguyên tử argon ${}^{40}_{18}Ar$ trung hòa về điện, có số khối 40. Tổng số hạt proton, neutron và electron trong nguyên tử ấy bằng

A. 58 **B.** 36 **C.** 40 **D.** 62

Câu 9. Hóa học xanh là định hướng

A. thay toàn bộ hóa chất bằng nguyên liệu tự nhiên bất kể hiệu quả.

B. chỉ xử lí chất thải sau khi quy trình đã tạo ra chúng.

C. dùng thật nhiều hóa chất để tăng năng suất.

D. giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế quy trình.

Câu 10. Phổ khối lượng của một mẫu iron cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 54$ có cường độ tương đối 97, tín hiệu ở $m/z = 56$ có cường độ tương đối 17 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Nguyên tử khối trung bình của nguyên tố ấy bằng (làm tròn đến hàng phần mười).

A. $61,9$ **B.** 55 **C.** $55,7$ **D.** $54,3$