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 08/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.041

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Theo nguyên lí vững bền, trong bốn phân lớp sau, phân lớp nào được electron điền vào **sau cùng**?

A. 6s **B.** 1s **C.** 4d **D.** 4p

Câu 2. Một mẫu silicon chỉ chứa hai đồng vị ^{28}Si và ^{30}Si, nguyên tử khối trung bình của mẫu bằng 29, 3. Tính phần trăm số nguyên tử đồng vị ^{30}Si trong mẫu.

A. 33 % **B.** 30 % **C.** 65 % **D.** 35 %

Câu 3. Người vẽ đồ thị thể tích nguyên tử theo khối lượng nguyên tử, làm lộ ra tính tuần hoàn là

A. Antoine Lavoisier **B.** Lothar Meyer **C.** Dmitri Mendeleev **D.** Johann Döbereiner

Câu 4. Nguyên tử aluminium (Al, $Z = 13$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^1$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

A. 3 **B.** 5 **C.** 13 **D.** 4

Câu 5. Trong bốn nguyên tố sau, nguyên tố nào **không** cùng khối với ba nguyên tố còn lại?

A. bromine (Br) **B.** lithium (Li) **C.** krypton (Kr) **D.** neon (Ne)

Câu 6. Nguyên tố beryllium có kí hiệu Be và cấu hình electron $1s^2\ 2s^2$. Nguyên tố nào sau đây cùng nhóm A với nguyên tố ấy?

A. phosphorus (P) **B.** chlorine (Cl) **C.** argon (Ar) **D.** calcium (Ca)

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2$. Nguyên tố X đứng ở ô số bao nhiêu?

Câu 8. Cho năm hiện tượng sau: (1) nước đá trong cốc tan thành nước lỏng. (2) nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng. (3) đốt dây magnesium thấy sáng chói và tạo chất bột trắng. (4) đốt cháy khí gas trong bếp. (5) sữa để lâu ngoài không khí bị chua. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi hóa học?

Câu 9. Một nguyên tử có đường kính $1 \cdot 10^{-10}$ m, còn hạt nhân của nó có đường kính $3 \cdot 10^{-14}$ m. Tính số lần đường kính nguyên tử lớn hơn đường kính hạt nhân (làm tròn đến hàng đơn vị).

Câu 10. Nguyên tử oxygen có hạt nhân gồm 8 proton và 8 neutron. Tính số khối của nguyên tử ấy.

