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 20/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.104

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Calcium (Ca) và potassium (K) cùng thuộc chu kì 4 vì hai nguyên tử của chúng có cùng

A. số hiệu nguyên tử
B. số electron lớp ngoài cùng
C. số neutron trong hạt nhân
D. số lớp electron

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

A. 4 **B.** 23 **C.** 2 **D.** 5

Câu 3. Phổ khối lượng của một mẫu titanium cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 46$ có cường độ tương đối 3, tín hiệu ở $m/z = 48$ có cường độ tương đối 34 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Đồng vị nào của titanium phổ biến hơn?

A. Đồng vị số khối 48.
B. Hai đồng vị phổ biến như nhau.
C. Đồng vị số khối 46.
D. Không xác định được vì thiếu phần trăm.

Câu 4. Hóa học xanh là định hướng

A. giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế quy trình.
B. dùng thật nhiều hóa chất để tăng năng suất.
C. chỉ xử lí chất thải sau khi quy trình đã tạo ra chúng.
D. thay toàn bộ hóa chất bằng nguyên liệu tự nhiên bất kể hiệu quả.

Câu 5. Nguyên tử fluorine $(\mathrm{F}, Z = 9)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 7$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

A. 7 **B.** 9 **C.** 2 **D.** 3

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cho năm hiện tượng sau: (1) đốt cháy khí gas trong bếp. (2) sữa để lâu ngoài không khí bị chua. (3) cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt. (4) cơm nếp lên men thành rượu. (5) kéo sợi dây đồng thành dây mảnh hơn. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi hóa học?

.....

.....

.....

Câu 7. Nguyên tử helium $(\text{He}, Z = 2)$ có cấu hình electron $1s^2$. Phân lớp 1s của nguyên tử ấy đang giữ 2 electron. Phân lớp 1s còn bao nhiêu orbital trống?

.....

.....

.....