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 22/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.063

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

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

A. Đinh sắt để lâu trong không khí ẩm bị gỉ.
B. Nước đá trong cốc tan thành nước lỏng.
C. Đập nhỏ một viên đá vôi thành bột.
D. Kéo sợi dây đồng thành dây mảnh hơn.

Câu 2. Khi lấy hóa chất lỏng vào pipette, cách làm nào sau đây là sai?

A. Dùng tay phẩy nhẹ hơi về phía mũi.
B. Xử lí như chất thải, không dùng.
C. Hút bằng miệng.
D. Rót từ từ acid đặc vào nước rồi khuấy đều.

Câu 3. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{7}_{3}\mathrm{Li}$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu neutron?

A. 7 **B.** 10 **C.** 4 **D.** 3

Câu 4. Nguyên tử aluminium $(\mathrm{Al}, Z = 13)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 3$. Xét lớp electron thứ 3 (lớp M) của nguyên tử ấy. Lớp ấy còn nhận thêm được tối đa bao nhiêu electron nữa thì đầy?

A. 3 **B.** 15 **C.** 18 **D.** 9

Câu 5. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1\mathrm{s}^2\ 2\mathrm{s}^2\ 2\mathrm{p}^1$. Nguyên tố X thuộc chu kì

A. 2 **B.** 5 **C.** 4 **D.** 3

Câu 6. Trong chu kì 2, đi từ lithium $(\mathrm{Li}, Z = 3)$ đến nitrogen $(\mathrm{N}, Z = 7)$ theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

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

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Phân lớp $1s$ chứa được tối đa bao nhiêu electron?

Câu 8. Một mẫu oxygen chỉ chứa hai đồng vị ${}^{16}\mathrm{O}$ và ${}^{18}\mathrm{O}$, nguyên tử khối trung bình của mẫu bằng $16,2$. Tính phần trăm số nguyên tử đồng vị ${}^{18}\mathrm{O}$ trong mẫu.

Câu 9. Trong hai mốc — Antoine Lavoisier lập bảng liệt kê ba mươi ba chất khi ấy được coi là nguyên tố, và Dmitri Mendeleev công bố bảng tuần hoàn đầu tiên, chừa ô trống và đoán trước tính chất của các nguyên tố chưa tìm ra — mốc muộn hơn rơi vào năm nào?

Câu 10. Krypton (Kr) nằm ở ô số 36, chu kì 4, nhóm VIIIA. Nguyên tử của nguyên tố ấy có bao nhiêu lớp electron?

