kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 17/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.047

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Argon (Ar) và phosphorus (P) cùng thuộc chu kì 3 vì hai nguyên tử của chúng có cùng

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

Câu 2. Nguyên tử sodium (Na, $Z = 11$) có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 1$. Xét lớp electron thứ 3 (lớp M) của nguyên tử ấy. Lớp ấy đang có bao nhiêu electron?

A. 18 **B.** 1 **C.** 9 **D.** 11

Câu 3. Bốn nguyên tố sau đều thuộc chu kì 2. Nguyên tố nào có tính phi kim mạnh nhất?

A. nitrogen (N, $Z = 7$) **B.** fluorine (F, $Z = 9$) **C.** boron (B, $Z = 5$) **D.** lithium (Li, $Z = 3$)

Câu 4. Liên kết C — O có năng lượng liên kết 358 kJ/mol. Con số ấy cho biết

A. năng lượng cần cung cấp để phá vỡ một mol liên kết C — O ở thể khí
B. năng lượng cần để làm nóng chảy một mol chất chứa liên kết C — O
C. năng lượng toả ra khi phá vỡ một mol liên kết C — O
D. năng lượng của một liên kết C — O riêng lẻ

Câu 5. Phát biểu nào sau đây đúng về an toàn trong phòng thực hành hóa học?

A. Hóa chất thừa nên đổ trở lại lọ đựng ban đầu để tiết kiệm.
B. Hút pipette bằng miệng là chấp nhận được với dung dịch loãng.
C. Phải đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trước khi dùng hóa chất.
D. Có thể dùng hóa chất mất nhãn nếu màu sắc trông quen thuộc.

Câu 6. Quy ước phân loại: $0 \le \Delta\chi < 0,4$ không phân cực; $0,4 \le \Delta\chi < 1,7$ phân cực; $\Delta\chi \ge 1,7$ ion. Nguyên tố giả định X có $\chi_X = 2,8$. Xét bốn giá trị chiY dưới đây. Giá trị nào làm X–Y thuộc đúng khoảng cộng hóa trị phân cực?

A. $2,7$ **B.** $4,5$ **C.** $1,1$ **D.** $1,4$

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho năm phát biểu về các mô hình nguyên tử: (1) Thí nghiệm tán xạ hạt alpha cho thấy nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương. (2) Thí nghiệm tán xạ hạt alpha chứng tỏ nguyên tử là khối cầu đặc. (3) Theo mô hình Rutherford - Bohr, electron chuyển động trên những quỹ đạo có mức năng lượng xác định. (4) Mô hình Bohr giải thích tốt quang phổ của mọi nguyên tử nhiều electron. (5) Mô hình hiện đại vẫn giữ kết luận của Rutherford về hạt nhân nguyên tử. Có bao nhiêu phát biểu không đúng?

Câu 8. Các bước sau của tiến trình nghiên cứu hóa học được liệt kê không theo thứ tự: nêu giả thuyết; xử lí số liệu; thiết kế và tiến hành thí nghiệm; viết báo cáo; xác định vấn đề nghiên cứu; rút ra kết luận. Trong tiến trình đúng, bước "xác định vấn đề nghiên cứu" đứng thứ mấy?

Câu 9. Mô hình rỗng của phân tử ethylene (C_2H_4) gồm bao nhiêu quả cầu?

Câu 10. Trong hai mốc — IUPAC đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn, và Glenn Seaborg tách họ actini xuống thành hàng riêng ở cuối bảng tuần hoàn — mốc muộn hơn rơi vào năm nào?