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 13/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.060

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử neon (Ne, $Z = 10$) có electron phân bố theo lớp là 2, 8. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy đang có bao nhiêu electron?

A. 10 **B.** 2 **C.** 1 **D.** 8

Câu 2. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

A. Đập nhỏ một viên đá vôi thành bột.

B. Nước đá trong cốc tan thành nước lỏng.

C. Đinh sắt để lâu trong không khí ẩm bị gỉ.

D. Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt.

Câu 3. Phân lớp $2s$ có bao nhiêu orbital?

A. 1 **B.** 7 **C.** 2 **D.** 4

Câu 4. Người gộp các nguyên tố có tính chất giống nhau thành từng bộ ba là

A. John Newlands **B.** Johann Döbereiner **C.** William Ramsay **D.** Dmitri Mendeleev

Câu 5. Phân tử nào sau đây là phân tử phân cực?

A. carbon tetrachloride (CCl_4) **B.** sulfur trioxide (SO_3)

C. nước (H_2O) **D.** beryllium chloride ($BeCl_2$)

Câu 6. Nguyên tử magnesium nhường 2 electron. Ion tạo thành là

A. Mg^{3+} **B.** Mg^{2-} **C.** Mg^{6-} **D.** Mg^{2+}

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho năm phát biểu về phương pháp nghiên cứu hóa học: (1) Khi khảo sát một yếu tố, cần giữ các yếu tố còn lại ổn định trong phạm vi có thể. (2) Báo cáo cần đủ chi tiết để người khác lặp lại được thí nghiệm. (3) Kết luận phải dựa trên dữ liệu, có xét sai số và khả năng lặp lại của phép đo. (4) Có thể thay đổi đồng thời mọi yếu tố mà vẫn xác định chắc chắn tác động của từng yếu tố. (5) Phải đo lặp nhiều lần rồi lấy giá trị trung bình để giảm sai số ngẫu nhiên. Có bao nhiêu phát biểu không đúng?

Câu 8. Nguyên tử trung hoà của nguyên tố nhóm A X có phân bố electron theo các lớp từ trong ra ngoài là (2; 7). Số hiệu nguyên tử của X bằng bao nhiêu?

Câu 9. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 15, 17, 12, 16 cùng thuộc chu kì 3. Nguyên tố có bán kính nguyên tử lớn nhất mang số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

Câu 10. Cho năm phát biểu về vai trò của Hóa học: (1) Hóa học xanh chỉ lo xử lí chất thải sau khi đã tạo ra chúng. (2) Sử dụng hóa chất có trách nhiệm đòi hỏi đúng liều, đúng mục đích và quản lí chất thải phù hợp. (3) Hiệu quả sản xuất là tiêu chí duy nhất khi lựa chọn một quy trình hóa học. (4) Mọi ứng dụng hóa học đều có lợi tuyệt đối, không phát sinh rủi ro môi trường. (5) Đánh giá một sản phẩm hóa học phải xét đồng thời hiệu quả, an toàn và vòng đời môi trường. Có bao nhiêu phát biểu đúng?