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 30/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.038

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng

A. số neutron.
B. số khối.
C. số proton.
D. tổng số hạt trong nguyên tử.

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

A. Nến bị đun nóng chảy thành nến lỏng.
B. Cồn để trong lọ hở bị bay hơi bớt.
C. Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch trong suốt.
D. Nhỏ giấm vào vỏ trứng thấy sủi bọt khí.

Câu 3. Cho $E_b(\mathrm{H-I}) = 298$ kJ/mol và $E_b(\mathrm{H-F}) = 565$ kJ/mol. Liên kết bền hơn là

A. $\mathrm{H-H}$ **B.** $\mathrm{F-F}$ **C.** $\mathrm{H-F}$ **D.** $\mathrm{H-I}$

Câu 4. Potassium (K) nằm ở ô số 19, chu kì 4, nhóm IA. Lớp ngoài cùng của nguyên tử ấy có 1 electron. Nguyên tố ấy là

A. kim loại **B.** khí hiếm **C.** nguyên tố phóng xạ **D.** phi kim

Câu 5. Phân tử ethylene $(\mathrm{C_2H_4})$ có bao nhiêu liên kết π?

A. 6 **B.** 1 **C.** 2 **D.** 5

Câu 6. Nguyên tử nguyên tố X có 3 lớp electron và lớp ngoài cùng có 1 electron. Vị trí của X trong bảng tuần hoàn là

A. ô số 11, chu kì 3, nhóm VIIA
B. ô số 11, chu kì 3, nhóm IA
C. ô số 11, chu kì 1, nhóm IIIA
D. ô số 4, chu kì 3, nhóm IA

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Phân lớp $1s$ có bao nhiêu orbital?

Câu 8. Nguyên tố Ag có hai đồng vị bền ^{107}Ag và ^{109}Ag. Một cơ sở nhận nguyên liệu từ hai lô đóng can: lô A có 82% số nguyên tử là ^{109}Ag, lô B có 39%. Mỗi can của **cả hai lô** chứa **cùng một số nguyên tử** Ag. Quy ước lấy nguyên tử khối mỗi đồng vị bằng số khối (bỏ qua độ hụt khối).

Lô	Tỉ lệ số nguyên tử đồng vị nặng	Giá một can (nghìn đồng)	Tồn kho (can)
A	82%	9	8
B	39%	6	11

Một mẻ phối trộn phải: chỉ trộn **nguyên can**, dùng **ít nhất một can mỗi lô**, không vượt tồn kho; gồm **ít nhất** 7 can; và có nguyên tử khối trung bình $\overline{A}$ thoả $108,046 \le \overline{A} \le 108,09$. Hỏi chi phí nhỏ nhất của một mẻ thoả mọi yêu cầu là bao nhiêu nghìn đồng?

Câu 9. Nguyên tử lithium có hạt nhân gồm 3 proton và 4 neutron. Tính số khối của nguyên tử ấy.

Câu 10. Tinh thể LiF (lithium fluoride) gồm các ion Li^+ và F^- sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Mỗi ion Li^+ được bao nhiêu ion F^- gần nhất bao quanh?