

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11***Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 29/10/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.035**TRẮC NGHIỆM**

Câu 1. Một pha nước 100 mL chứa chất đích T và tạp chất I được chiết bằng một dung môi hữu cơ **không trộn lẫn** với nước. Lượng ban đầu: 17,0 mmol T (khối lượng mol 192 g/mol) và 11,0 mmol I (khối lượng mol 180 g/mol). Hệ số phân bố đo ở đúng điều kiện làm việc: $D_T = \frac{C_{org}(T)}{C_{aq}(T)} = 2,5$ và $D_I = \frac{C_{org}(I)}{C_{aq}(I)} = 0,5$. Mỗi lần chiết dùng **dung môi tươi**, lắc tới khi đạt cân bằng, tách pha hoàn toàn, không chất nào bay hơi và thể tích pha nước không đổi. Các dịch chiết được **gộp lại** rồi đuổi hết dung môi, phần rắn còn lại gồm T và I . Bốn kế hoạch chia dung môi như sau:

Kế hoạch	Số lần chiết	Thể tích mỗi lần (mL)	Tổng dung môi (mL)
A	3	25	75
B	3	5	15
C	1	75	75
D	4	20	80

Chi phí của một kế hoạch gồm tiền dung môi 3 nghìn đồng mỗi mL cộng phí thao tác 100 nghìn đồng cho **mỗi lần** chiết. **Ba yêu cầu bắt buộc.** Thu hồi T không dưới 47% phần khối lượng I trong chất rắn thu được không quá 19,8% tổng dung môi không quá 75 mL. Trong các kế hoạch đạt cả ba, chọn kế hoạch **rẻ nhất**. Khi so với hai cận phần trăm, dùng giá trị **chưa làm tròn** — bốn kế hoạch có phần khối lượng tạp chỉ cách nhau vài phần nghìn. Hỏi: kế hoạch nào đạt cả ba yêu cầu với chi phí nhỏ nhất?

A. Kế hoạch C — 1 lần $\times$ 75 mL**B.** Kế hoạch D — 4 lần $\times$ 20 mL**C.** Kế hoạch B — 3 lần $\times$ 5 mL**D.** Kế hoạch A — 3 lần $\times$ 25 mL**Câu 2.** Dung dịch muối nào sau đây có môi trường trung tính?**A.** Na_2CO_3 **B.** NH_4Cl **C.** CH_3COONa **D.** NaCl **Câu 3.** Trên phổ hồng ngoại, trục tung biểu diễn**A.** Số sóng, đơn vị cm^{-1} **B.** Số nguyên tử carbon trong phân tử**C.** Áp suất trong buồng đo**D.** Độ truyền qua, tính bằng phần trăm**Câu 4.** Chất CH_3OH (methanol) thuộc loại**A.** alcohol**B.** alkane**C.** alkyne**D.** alkene

Câu 5. Mạch carbon trong phân tử hợp chất hữu cơ có thể là

- A. Chỉ có mạch vòng
- B. Mạch hở không nhánh, mạch hở có nhánh hoặc mạch vòng
- C. Chỉ có mạch thẳng hoàn toàn về mặt hình học
- D. Chỉ có mạch hở không nhánh

Câu 6. Trong bài thực hành chuẩn độ dung dịch HCl bằng dung dịch NaOH, dụng cụ dùng để lấy chính xác thể tích dung dịch HCl cho vào bình tam giác là

- A. pipette
- B. cốc có mỏ
- C. buret
- D. ống đong

Câu 7. Ammonia thể hiện tính base là nhờ

- A. số oxi hoá -3 của nitrogen
- B. ba nguyên tử hydrogen trong phân tử tách ra thành H^+
- C. cặp electron chưa liên kết trên nguyên tử nitrogen nhận được proton H^+
- D. nhóm OH có sẵn trong phân tử ammonia

Câu 8. Muối sulfate nào sau đây không tan trong nước?

- A. $CuSO_4 \cdot 5H_2O$
- B. $(NH_4)_2SO_4$
- C. $BaSO_4$
- D. $MgSO_4 \cdot 7H_2O$

Câu 9. Điểm tương đương trong phép chuẩn độ acid - base là thời điểm

- A. acid và base phản ứng vừa đủ với nhau
- B. chất chỉ thị bắt đầu được nhỏ vào bình tam giác
- C. buret vừa hết dung dịch chuẩn
- D. dung dịch trong bình tam giác bắt đầu sôi

Câu 10. Cho 2 mol SO_2 phản ứng hết theo phương trình $SO_2 + 2H_2S \rightarrow 3S \downarrow + 2H_2O$. Số mol S thu được là

- A. 3 mol
- B. 6 mol
- C. 7 mol
- D. 2 mol