



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 03/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.040

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hai chất có cùng công thức phân tử nhưng khác cấu tạo hoá học thì

- A. Là hai chất khác nhau, có tính chất khác nhau B. Vẫn là một chất, chỉ viết theo hai cách
C. Có tính chất hoàn toàn giống nhau D. Chỉ khác nhau về phân tử khối

Câu 2. Cho phản ứng thuận nghịch $\text{PCl}_5(g) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(g) + \text{Cl}_2(g)$. Ban đầu nồng độ PCl_5 bằng 0,6 mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn 0,12 mol/L. Hiệu suất chuyển hoá của PCl_5 bằng

- A. 20 % B. 400 % C. 100 % D. 80 %

Câu 3. Thao tác nào sau đây là đúng khi tách biệt và tinh chế hợp chất hữu cơ?

- A. Cho nước vào ống sinh hàn từ đầu cao và ra ở đầu thấp
B. Rửa tinh thể bằng chính dung môi nóng vừa dùng để hoà tan
C. Cho nước vào ống sinh hàn từ đầu thấp và ra ở đầu cao
D. Làm nguội dung dịch thật nhanh bằng nước đá cho kết tinh sớm

Câu 4. Một học sinh làm vỡ bình đựng sulfuric acid đặc trong phòng thí nghiệm. Cách xử lý đúng là

- A. Dùng chổi quét mạnh cho mảnh vỡ và acid gom vào một chỗ rồi đổ vào thùng rác
B. Báo ngay cho giáo viên, khoanh vùng khu vực và xử lý theo hướng dẫn, không tự ý dọn bằng tay không
C. Đứng nhìn và chờ acid tự bay hơi hết, không cần báo cho ai vì lượng acid ít
D. Tự nhặt các mảnh vỡ bằng tay cho nhanh rồi lau sạch chỗ acid đổ bằng giẻ khô

Câu 5. Phổ khối lượng của một hợp chất hữu cơ có peak ion phân tử ở $m/z = 30$. Hợp chất đó có thể là

- A. C_3H_6 B. CH_3OH C. C_2H_6 D. CH_4

Câu 6. Trong không khí, nitrogen chiếm khoảng bao nhiêu phần trăm về thể tích?

- A. 0,03 % B. 78 % C. 21 % D. 50 %

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nung 6 mol $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2 \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2 \text{CuO} + 4 \text{NO}_2 + \text{O}_2$. Tính số mol khí O_2 thoát ra.**Câu 8.** Cho các nguồn sau: sấm sét trong cơn giông; nhà máy nhiệt điện đốt than; lò gạch nung thủ công; hoà tan đường vào nước ở nhiệt độ thường. Có bao nhiêu nguồn phát thải NO_x ?

Câu 9. Cho các việc sau: phủ lên bề mặt bể chứa xăng dầu; bơm vào lốp máy bay và xe đua; bảo quản mẫu máu, tinh trùng và phôi; làm lạnh nam châm siêu dẫn trong máy chụp cộng hưởng từ. Có bao nhiêu việc dùng nitrogen lỏng?

Câu 10. Cho cân bằng $2\text{H}_2(g) + \text{O}_2(g) \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}(g)$ với $\Delta_r H = -484 \text{ kJ}$. Số mol khí thay đổi bao nhiêu khi phản ứng chạy theo chiều thuận?