kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

*(Đề thi có 1 trang)*

**GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**

**MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN - LỚP 8**

*Thời gian làm bài: **60 phút**, không kể thời gian phát đề*

*Phát hành ngày 31/10/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: K8.GK1.029**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Đốt hoàn toàn $55,2$ g magnesium tạo magnesium oxide theo $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$. Cho $M_{Mg} = 24$, $M_{O_2} = 32$, $M_{MgO} = 40$ g/mol. Tính khối lượng oxygen đã phản ứng.

**A.** $147,2$ g **B.** $36,8$ g **C.** $55,2$ g **D.** $73,6$ g

**Câu 2.** Chọn phát biểu sai trong các phát biểu sau.

**A.** Tăng nồng độ chất phản ứng thường làm giảm tốc độ phản ứng.

**B.** Tốc độ phản ứng và lượng sản phẩm cuối cùng là hai khái niệm khác nhau.

**C.** Bảo quản lạnh làm chậm nhiều biến đổi gây hỏng thực phẩm.

**D.** Tăng nhiệt độ thường làm phản ứng xảy ra nhanh hơn.

**Câu 3.** Cần pha dung dịch từ chất rắn tan hoàn toàn. Có bình định mức, cốc hòa tan và nước; chất rắn hòa tan làm thể tích thay đổi. Chọn trình tự cho đúng thể tích dung dịch cuối. I) Kết luận "Hòa tan, chuyển định lượng, rồi thêm nước đến vạch sau khi dung dịch về nhiệt độ phù hợp." cần bị bác bỏ trong tình huống trên. II) Đong nước đến vạch trước rồi thêm chất rắn vào. III) Chỉ hòa tan trong cốc là đủ chính xác. Chọn bộ đánh giá đúng–sai theo thứ tự I, II, III.

**A.** Sai – Sai – Đúng **B.** Sai – Sai – Sai **C.** Đúng – Sai – Sai **D.** Sai – Đúng – Sai

**Câu 4.** Hỗn hợp chỉ gồm $N_2$ và $CO_2$ có khối lượng $8,72$ g, thể tích $5,4538$ L ở $25°C$, 1 bar; $V_m = 24,79$ L/mol, $M(N_2) = 28$, $M(CO_2) = 44$, khối lượng mol không khí lấy 29 g/mol. Tính số mol $CO_2$ trong hỗn hợp.

**A.** $0,2$ mol **B.** $0,22$ mol **C.** $0,31$ mol **D.** $0,16$ mol

**Câu 5.** Một chất có khối lượng mol 100 g/mol. Mẫu chứa $4,2$ mol. Tính khối lượng theo g.

**A.** $23,8$ g **B.** $4,2$ g **C.** $420$ g **D.** $104,2$ g

## PHẦN II. TỰ LUẬN

**Câu 6.** Xét các biến đổi của chất trong đời sống.

.....

.....

.....

**Câu 7.** Cho 36 g Mg phản ứng hết với HCl theo $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$. Cho $M_{Mg} = 24$, $M_{HCl} = 36,5$, $M_{MgCl_2} = 95$ g/mol; khí có $V_m = 24,79$ L/mol ở $25$ °C, 1 bar.

.....

.....

.....