kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 13/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: K8.GK1.020

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Chọn phát biểu sai trong các phát biểu sau.

A. Kết tủa tạo ra khi trộn dung dịch $BaCl_2$ với Na_2SO_4 là dấu hiệu của phản ứng hóa học.

B. Bọt khí xuất hiện khi đun sôi nước là dấu hiệu của phản ứng hóa học.

C. Đốt cháy nhiên liệu thường là phản ứng tỏa nhiệt.

D. Phản ứng thu nhiệt lấy năng lượng nhiệt từ môi trường.

Câu 2. Thiết kế phép so sánh tốc độ phản ứng. Chọn nhận định sai.

A. Khi khảo sát chất xúc tác, so hai thí nghiệm cùng lượng chất, khác ở việc thêm xúc tác.

B. Cùng điều kiện đo, thu nhiều khí hơn trong cùng thời gian cho thấy tốc độ tạo khí lớn hơn.

C. Cùng điều kiện đo, thu cùng thể tích khí trong thời gian ngắn hơn cho thấy tốc độ tạo khí lớn hơn.

D. So đá vôi bột và viên cùng khối lượng với HCl khác nồng độ, khác nhiệt độ để xét diện tích tiếp xúc.

Câu 3. Chọn phát biểu sai trong các phát biểu sau.

A. Ống nhỏ giọt dùng để đo chính xác thể tích lớn như bình định mức.

B. Báo giáo viên khi làm đổ hóa chất.

C. Nhận biết hóa chất bằng nhãn và thí nghiệm, không nếm thử.

D. Đọc nhãn trên chai để nhận đúng hóa chất trước khi lấy.

Câu 4. Mẫu khí oxygen O_2 có khối lượng $182,4$ g. Cho $M_{O_2} = 32$ g/mol, thể tích mol khí ở 25 °C và 1 bar là $24,79$ L/mol; $N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$ mol^{-1}. Tính thể tích khí ở điều kiện đã cho (làm tròn đến hàng đơn vị).

A. 141 L **B.** 128 L **C.** 283 L **D.** 25 L

Câu 5. Cho $91,2$ g Mg phản ứng hết với HCl theo $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$. 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. Tính khối lượng $MgCl_2$ tạo thành.

A. 722 g **B.** $277,4$ g **C.** 361 g **D.** $91,2$ g

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Tổng khối lượng bình hở và mọi chất trước phản ứng là 472 g. $CaCO_3$ tinh khiết phản ứng hết với HCl dư; sau phản ứng khí CO_2 thoát hết, tổng cân còn $463,2$ g. Không mất nước hay chất khác. $CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$ $M(CO_2) = 44$, $M(CaCO_3) = 100$, $M(CaCl_2) = 111$, $M(HCl) = 36,5$ g/mol. Nếu tiến hành trong bình kín với cùng tổng khối lượng ban đầu, tính tổng khối lượng cân sau phản ứng.

.....

.....

.....

Câu 7. Hai phát biểu sau đều sai. Giải thích vì sao và sửa lại cho đúng.

.....

.....

.....