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 27/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: K8.GK1.053

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Hai thí nghiệm cùng phản ứng tạo khí, hệ thu khí kín không rò rỉ. Trong 3 phút, thí nghiệm 1 thu 120 mL khí và thí nghiệm 2 thu 600 mL khí. Quy ước tốc độ tạo khí trung bình bằng thể tích khí chia thời gian. Khi dự đoán thời gian, giả sử thí nghiệm 2 tiếp tục tạo khí với tốc độ trung bình đã đo, đủ chất phản ứng. Tính thể tích khí thí nghiệm 2 thu nhiều hơn thí nghiệm 1 trong khoảng thời gian đã đo.

Câu 2. Mẫu khí oxygen O_2 có khối lượng 112 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}. Một mẫu khác có số mol gấp đôi. Tính khối lượng mẫu đó.

Câu 3. Nhiệt phân hoàn toàn 190 g $CaCO_3$ tinh khiết theo $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$. Cho $M(CaCO_3) = 100$ g/mol, $M(CaO) = 56$ g/mol. Tính khối lượng CaO theo g (làm tròn đến hàng đơn vị).

Câu 4. Ở nhiệt độ cao, độ tan của muối A là 32 g trong 100 g nước; ở nhiệt độ thấp là 16 g trong 100 g nước. Dung dịch bão hòa ban đầu có 30 g nước. Làm nguội đến nhiệt độ thấp, không mất nước; phần muối thừa kết tinh ở dạng khan, phần còn lại tạo dung dịch bão hòa. Muối không phân hủy. Tính khối lượng tinh thể muối khan tách ra.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Khi trộn hai chất lỏng màu khác nhau, màu hỗn hợp đổi. Chưa có bằng chứng tạo chất mới và màu có thể chỉ do pha trộn. Chọn kết luận có đủ căn cứ.

.....

.....

.....

Câu 6. Một phản ứng tạo CO_2. Nhóm thu khí qua nước và xác định một phần CO_2 hòa tan; không có rò rỉ. Lượng CO_2 ở pha khí được xét sau khi loại hơi nước, ở cùng nhiệt độ và áp suất với phép so sánh. Đánh giá lượng CO_2 thực thu so với lượng CO_2 tạo thành; khí đã loại hơi nước và quy về cùng nhiệt độ, áp suất.

.....

.....

.....