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.GK1.055

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Đốt hoàn toàn 124, 8 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 số mol Mg đã phản ứng.

Câu 2. Có 0, 46 mol khí ở 25°C và 1 bar. Cho thể tích mol khí ở điều kiện này là 24, 79 L/mol. Tính thể tích khí theo L (làm tròn đến hàng phần trăm).

Câu 3. Hai thí nghiệm cùng phản ứng tạo khí, hệ thu khí kín không rò rỉ. Trong 4 phút, thí nghiệm 1 thu 48 mL khí và thí nghiệm 2 thu 192 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 4. Hòa tan hết 19 g muối vào 120 g nước, sau đó thêm 150 g nước. Không có phản ứng, không có chất bay hơi. Tính khối lượng dung dịch sau khi thêm nước.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Hai phát biểu sau đều sai. Giải thích vì sao và sửa lại cho đúng.

.....

.....

.....

Câu 6. Xét quy tắc viết và cân bằng phương trình hóa học.

.....

.....

.....