

**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 11/10/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: K8.GK1.045**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN**

Câu 1. Cho 43,2 g Mg phản ứng hết với HCl theo $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$. Cho $M_{\text{Mg}} = 24$, $M_{\text{HCl}} = 36,5$, $M_{\text{MgCl}_2} = 95$ g/mol; khí có $V_m = 24,79$ L/mol ở 25 °C, 1 bar. Tính thể tích H_2 ở điều kiện đã cho (làm tròn đến hàng phần mười).

Câu 2. Hai thí nghiệm cùng phản ứng tạo khí, hệ thu khí kín không rò rỉ. Trong 6 phút, thí nghiệm 1 thu 66 mL khí và thí nghiệm 2 thu 264 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 tốc độ tạo khí trung bình của thí nghiệm 1.

Câu 3. Đốt hoàn toàn 112,8 g magnesium tạo magnesium oxide theo $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$. Cho $M_{\text{Mg}} = 24$, $M_{\text{O}_2} = 32$, $M_{\text{MgO}} = 40$ g/mol. Tính số mol oxygen cần dùng.

Câu 4. Mẫu khí oxygen O_2 có khối lượng 108,8 g. Cho $M_{\text{O}_2} = 32$ g/mol, thể tích mol khí ở 25 °C và 1 bar là 24,79 L/mol; $N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$. Tính số mol oxygen.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xét thao tác cơ bản trong phòng thực hành hóa học.

.....

.....

.....

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

.....

.....

.....