



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 13/10/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: K8.GK1.046

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Mẫu khí oxygen O_2 có khối lượng 96 g. Cho $M_{O_2} = 32$ g/mol, thể tích mol khí ở $25^\circ C$ 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 2. Đốt hoàn toàn 16, 8 g magnesium tạo magnesium oxide theo $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$. Cho $M_{Mg} = 24$, $M_{O_2} = 32$, $M_{MgO} = 40$ g/mol. Tính khối lượng oxygen đã phản ứng.

Câu 3. Cho $M(CO_2) = 44$ g/mol và $M(He) = 4$ g/mol. Tính tỉ khối khí CO_2 so với khí He ở cùng nhiệt độ, áp suất.

Câu 4. Cho 108 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 $25^\circ C$, 1 bar. Tính khối lượng HCl nguyên chất cần dùng (làm tròn đến hàng đơn vị).

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xét quy tắc viết và cân bằng phương trình hóa học.

.....

.....

.....

Câu 6. Xử lí tình huống an toàn trong phòng thí nghiệm.

.....

.....

.....