

**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 23/10/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: K8.GK1.051**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN**

Câu 1. Đốt hoàn toàn 26,4 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 khối lượng oxygen đã phản ứng.

Câu 2. Hai thí nghiệm cùng phản ứng tạo khí, hệ thu khí kín không rò rỉ. Trong 10 phút, thí nghiệm 1 thu 170 mL khí và thí nghiệm 2 thu 680 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 thời gian dự đoán để thí nghiệm 2 thu thêm 476 mL khí theo giả thiết tốc độ không đổi.

Câu 3. Mẫu khí oxygen O_2 có khối lượng 160 g. Cho $M_{\text{O}_2} = 32$ g/mol, thể tích mol khí ở 25 °C và 1 bar là 24,79 L/mol; $N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$. Một mẫu khác có số mol gấp đôi. Tính khối lượng mẫu đó.

Câu 4. Hai khí A và B có khối lượng mol lần lượt 16 g/mol và 32 g/mol. Hai mẫu đều có 49,58 L ở 25 °C, 1 bar; $V_m = 24,79$ L/mol. Tính tỉ khối A so với B.

PHẦN II. TỰ LUẬN

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

.....

.....

.....

Câu 6. Xét những kiến thức cơ bản sau về nhận biết chất phản ứng, sản phẩm và năng lượng.

.....

.....

.....