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 17/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: K8.GK1.048

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cho 69,6 g Mg phản ứng hết với HCl theo $\mathrm{Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2}$. Cho $M_{Mg} = 24$, $M_{HCl} = 36,5$, $M_{MgCl_2} = 95$ g/mol; khí có $V_m = 24,79$ L/mol ở 25 °C, 1 bar. Tính khối lượng HCl nguyên chất cần dùng (làm tròn đến hàng đơn vị).

Câu 2. Hai khí A và B có khối lượng mol lần lượt 2 g/mol và 32 g/mol. Hai mẫu đều có 42,143 L ở 25 °C, 1 bar; $V_m = 24,79$ L/mol. Tính số mol của mỗi mẫu.

Câu 3. Đốt hoàn toàn 57,6 g magnesium tạo magnesium oxide theo $\mathrm{2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO}$. Cho $M_{Mg} = 24$, $M_{O_2} = 32$, $M_{MgO} = 40$ g/mol. Tính khối lượng oxygen đã phản ứng.

Câu 4. Ở nhiệt độ cao, độ tan của muối A là 37 g trong 100 g nước; ở nhiệt độ thấp là 26 g trong 100 g nước. Dung dịch bão hòa ban đầu có 70 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 nồng độ phần trăm khối lượng của dung dịch còn lại sau kết tinh (làm tròn đến hàng phần mười).

PHẦN II. TỰ LUẬN

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

.....

.....

.....

Câu 6. Hai phát biểu sau đều sai. Giải thích vì sao và sửa lại cho đúng.

.....

.....

.....