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 11/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: K8.GK1.018

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cần pha 0, 2 L dung dịch NaCl 0, 5 mol/L từ NaCl khan tinh khiết; $M(NaCl) = 58,5$ g/mol. Hòa tan rồi định mức đúng thể tích, không lấy thể tích nước bằng thể tích dung dịch. Tính khối lượng NaCl trên mỗi lít dung dịch mục tiêu.

A. 0, 01 g/L **B.** 5, 85 g/L **C.** 29, 25 g/L **D.** 0, 1 g/L

Câu 2. Đốt hết 4, 32 g Mg trong không khí theo $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$. Không khí khô gồm 21% O_2 theo thể tích, các khí khác coi không phản ứng; mọi thể tích ở 25°C, 1 bar, $V_m = 24,79$ L/mol, $M(Mg) = 24$ g/mol. Tính thể tích không khí tối thiểu chứa đủ O_2 để đốt hết Mg (làm tròn đến hàng phần mười).

A. 0, 5 L **B.** 10, 6 L **C.** 21, 2 L **D.** 2, 2 L

Câu 3. Hai thí nghiệm cùng phản ứng tạo khí, hệ thu khí kín không rò rỉ. Trong 5 phút, thí nghiệm 1 thu 95 mL khí và thí nghiệm 2 thu 285 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.

A. 285 mL **B.** 190 mL **C.** 38 mL **D.** 380 mL

Câu 4. Mẫu khí oxygen O_2 có khối lượng 169, 6 g. Cho $M_{O_2} = 32$ g/mol, thể tích mol khí ở 25 °C và 1 bar là 24, 79 L/mol; $N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$ mol^{-1}. Tính số mol oxygen.

A. 5, 3 mol **B.** 10, 6 mol **C.** 169, 6 mol **D.** 2, 7 mol

Câu 5. Hai khí A và B có khối lượng mol lần lượt 32 g/mol và 2 g/mol. Hai mẫu đều có 101, 639 L ở 25 °C, 1 bar; $V_m = 24,79$ L/mol. Tính số mol của mỗi mẫu.

A. 8, 2 mol **B.** 4, 5 mol **C.** 101, 6 mol **D.** 4, 1 mol

PHẦN II. TỰ LUẬN

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

.....

.....

.....

Câu 7. Xét những kiến thức cơ bản sau về nhận biết chất phản ứng, sản phẩm và năng lượng.

.....

.....

.....