kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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.GK1.035

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Xét quy tắc viết và cân bằng phương trình hóa học. Chọn phát biểu đúng.

A. Trong $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$, tỉ lệ mol hydrogen và oxygen là $1:2$.

B. Hệ số 3 trước CO_2 làm mỗi phân tử có ba nguyên tử carbon.

C. Cân bằng bằng cách thay đổi hệ số trước công thức.

D. Hệ số nguyên tối giản là các hệ số bằng nhau trong phương trình.

Câu 2. Bình phản ứng làm phần nước bao quanh nóng lên, không có nguồn gia nhiệt khác. Xét chất phản ứng là hệ và phần nước bao quanh là môi trường. Chọn nhận xét về trao đổi nhiệt. I) Kết luận "Hệ phản ứng tỏa nhiệt cho môi trường trong hiện tượng đã mô tả." cần bị bác bỏ trong tình huống trên. II) Nước bao quanh nhận nhiệt từ hệ phản ứng theo dữ kiện. III) Không có trao đổi nhiệt vì không dùng đèn. Chọn bộ đánh giá đúng–sai theo thứ tự I, II, III.

A. Đúng – Đúng – Sai **B.** Sai – Đúng – Sai **C.** Sai – Đúng – Đúng **D.** Sai – Sai – Sai

Câu 3. Dung dịch NaCl đồng nhất 105 g có nồng độ 7%. Lấy ra 50 g dung dịch rồi thêm 50 g nước vào phần còn lại. Không mất chất ngoài phần lấy ra. Tính khối lượng NaCl trong phần dung dịch lấy ra.

A. $50\,\text{g}$ **B.** $46,5\,\text{g}$ **C.** $7,35\,\text{g}$ **D.** $3,5\,\text{g}$

Câu 4. Hai thí nghiệm cùng phản ứng tạo khí, hệ thu khí kín không rò rỉ. Trong 10 phút, thí nghiệm 1 thu 270 mL khí và thí nghiệm 2 thu 1080 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. $810\,\text{mL}$ **B.** $81\,\text{mL}$ **C.** $1080\,\text{mL}$ **D.** $1350\,\text{mL}$

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Đốt hoàn toàn $50,4$ 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 số mol oxygen cần dùng.

Câu 6. Hai khí A và B có khối lượng mol lần lượt 28 g/mol và 32 g/mol. Hai mẫu đều có $79,328$ L ở $25\,^\circ\text{C}$, 1 bar; $V_m = 24,79$ L/mol. Tính số mol của mỗi mẫu.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Xét các biến đổi của chất trong đời sống.

.....

.....

.....

Câu 8. Xử lí tình huống an toàn trong phòng thí nghiệm.

.....

.....

.....