

**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 25/10/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: K8.GK1.026**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM**

Câu 1. Khi trộn hai chất lỏng màu khác nhau, màu hỗn hợp đổi. Chưa có bằng chứng tạo chất mới và màu có thể chỉ do pha trộn. Chọn kết luận có đủ căn cứ. I) Sự pha màu có thể tạo màu hỗn hợp mới mà không tạo chất mới. II) Mọi pha trộn đều không thể phản ứng. III) Màu của hỗn hợp chưa chứng minh đó là một chất tinh khiết mới. Chọn bộ đánh giá đúng-sai theo thứ tự I, II, III.

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

Câu 2. Hỗn hợp chỉ gồm N_2 và CO_2 có khối lượng 13, 24 g, thể tích 8, 1807 L ở $25^\circ C$, 1 bar; $V_m = 24, 79$ L/mol, $M(N_2) = 28$, $M(CO_2) = 44$, khối lượng mol không khí lấy 29 g/mol. Tính khối lượng mol trung bình hỗn hợp (làm tròn đến hàng phần mười).

A. 40, 1 g/mol B. 44 g/mol C. 36 g/mol D. 13, 2 g/mol

Câu 3. Dung dịch NaCl 159 g, nồng độ 5%. Thêm NaCl khan để đạt 10%, muối tan hết, không mất nước. Tính phần trăm lượng NaCl cuối có nguồn gốc từ lượng muối vừa thêm (làm tròn đến hàng phần mười).

A. 52, 6 % B. 47, 4 % C. 5, 3 % D. 5, 6 %

Câu 4. Phương trình cho H_2 tác dụng O_2 tạo H_2O . Một học sinh lấy tỉ lệ hệ số phản ứng làm luôn tỉ lệ gam các chất mà không dùng khối lượng mol. Chọn nhận xét đúng về phép suy đó. I) Hệ số cho tỉ lệ mol; tỉ lệ khối lượng cần nhân khối lượng mol tương ứng. II) Khối lượng mol không ảnh hưởng tính theo phương trình. III) Tỉ lệ số phân tử và tỉ lệ mol đều phản ánh hệ số đã cân bằng. Chọn bộ đánh giá đúng-sai theo thứ tự I, II, III.

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

Câu 5. Chọn phát biểu sai trong các phát biểu sau.

- A. Đốt cháy nhiên liệu thường là phản ứng tỏa nhiệt.
B. Bọt khí sinh ra khi thả đá vôi vào acid là dấu hiệu của phản ứng hóa học.
C. Hỗn hợp dung dịch HCl và NaOH vẫn không màu, nên hai chất chưa phản ứng.
D. Phản ứng thu nhiệt lấy năng lượng nhiệt từ môi trường.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Đốt hoàn toàn 38, 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 khối lượng oxygen đã phản ứng.

Câu 7. Xử lí tình huống an toàn trong phòng thí nghiệm.
