



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề

Phát hành ngày 30/10/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.154

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cho phản ứng thuận nghịch $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2 HI(g)$. Ban đầu nồng độ H_2 bằng 1, 1 mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn 0, 77 mol/L. Tính nồng độ H_2 đã phản ứng.

Câu 2. Cho các nguồn sau: động cơ đốt trong của ô tô, xe máy; lò gạch nung thủ công; máy phát điện chạy dầu diesel; nước bay hơi khỏi mặt biển. Có bao nhiêu nguồn phát thải NO_x ?

Câu 3. Cho các việc làm sau khi khảo sát chuyển dịch cân bằng: bỏ ống đối chứng để tiết kiệm hoá chất; đổ chung các ống lại sau thí nghiệm rồi so màu; giữ lại một ống đối chứng không tác động gì; ghi lại màu của các ống ngay sau khi tác động. Có bao nhiêu việc làm đúng?

Câu 4. Cho cân bằng $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$ với $\Delta_r H = -198$ kJ. Biến thiên enthalpy của chiều nghịch bằng bao nhiêu kJ? (trả lời kèm dấu).

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Trong tình huống tính toán, một đợt khí thải có thể tích 200 m³ và nồng độ SO_2 đồng đều 40 mg/m³. Không xảy ra phản ứng hay hấp thụ trong đợt đo. Tổng khối lượng SO_2 là bao nhiêu gam? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....

Câu 6. Nạp 1 mol N_2 H_2 luôn đủ cho $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$. Lược một chuyển hóa 35% N_2 . Sau khi tách hết ammonia, thu hồi 75% N_2 chưa phản ứng; lược hai chuyển hóa 60% lượng thu hồi đó. Không mất ammonia; $M_{NH_3} = 17$ g/mol. Tính tổng khối lượng ammonia và phần trăm nitrogen đầu đã chuyển hóa; trình bày mẫu số từng hiệu suất.

.....

.....

.....