kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 01/11/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.181

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cho cân bằng $SO_2Cl_2(g) \rightleftharpoons SO_2(g) + Cl_2(g)$ với $\Delta_r H = 67$ kJ. Số mol khí thay đổi bao nhiêu khi phản ứng chạy theo chiều thuận?

Câu 2. Phòng thực hành cần pha 600 mL dung dịch H_2SO_4 có phần khối lượng 23%, khối lượng riêng 1,088 g/mL. Dung dịch gốc có phần khối lượng 96% và khối lượng riêng 1,826 g/mL. Cho $M_{H_2SO_4} = 98$ g/mol. **Phiếu an toàn rút gọn** (chỉ dùng đúng những gì ghi ở đây):

Mã	Quy tắc
S1	Chuẩn bị sẵn nước trong bình trước; LUÔN thêm acid từ từ vào nước, không bao giờ làm ngược lại.
S2	Pha theo nhiều mẻ. Mỗi mẻ phải thoả ĐỒNG THỜI trần nhiệt và trần thể tích của đúng cấu hình làm mát đang dùng.
S3	Các mẻ được phép nhận lượng acid gốc khác nhau; mẻ cuối có thể nạp ít hơn sức chứa.
S4	Trong điều kiện của bài, mỗi mol H_2SO_4 hoà tan toả 81,8 kJ.

Hai cấu hình làm mát còn dùng được:

Cấu hình	Nhiệt toả tối đa mỗi mẻ (kJ)	Thể tích acid gốc tối đa mỗi mẻ (mL)	Số lượt còn dùng được
A	10,2	37	5
B	153,3	19	3

Hỏi: cần ít nhất bao nhiêu mẻ để pha hết lượng dung dịch trên mà vẫn tuân phiếu an toàn?

Câu 3. Tính phần trăm khối lượng của carbon trong CH_3COOH (acetic acid).

Câu 4. Cho các chất: C_6H_6, CH_3OH, CH_3COCH_3, CH_3NH_2. Có bao nhiêu chất là hydrocarbon?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Một đợt khí thải có thể tích 200 m^3 và nồng độ SO_2 đồng đều 80 mg/m^3. Không xảy ra phản ứng hay hấp thụ trong đợt đo. Tổng khối lượng SO_2 trong đợt khí thải ấy là bao nhiêu gam? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....

Câu 6. Cho 4 mol Fe tan hết trong dung dịch H_2SO_4 loãng theo phương trình $Fe + H_2SO_4$ (loãng) $\rightarrow FeSO_4 + H_2\uparrow$. Tính số mol khí H_2 thoát ra.

.....

.....

.....