kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 18/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.195

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cân bằng $2NH_3(g) \rightleftharpoons N_2(g) + 3H_2(g)$ đang ở trạng thái cân bằng thì chịu một tác động bên ngoài. Theo nguyên lí Le Chatelier, cân bằng sẽ chuyển dịch theo chiều

A. giữ nguyên vì cân bằng đã ổn định
B. thuận, bất kể tác động là gì
C. làm giảm tác động bên ngoài ấy
D. làm tăng tác động bên ngoài ấy

Câu 2. Chất nào sau đây là hydrocarbon?

A. C_3H_6 **B.** CH_3COOH **C.** $CH_3COOC_2H_5$ **D.** CH_3Cl

Câu 3. Số đồng phân cấu tạo ứng với công thức phân tử C_4H_{10} là

A. 3 **B.** 2 **C.** 7 **D.** 5

Câu 4. Cho dung dịch $BaCl_2$ dư vào dung dịch chứa 8 mol ion SO_4^{2-}. Khối lượng kết tủa thu được là

A. 233 g **B.** 768 g **C.** 1096 g **D.** 1864 g

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Một hợp chất hữu cơ có công thức đơn giản nhất CH_2 và phân tử khối bằng 84. Tính hệ số n trong CTPT $= (\text{CTĐGN})_n$.

.....

.....

.....

Câu 6. Nạp $0,9$ mol N_2 H_2 luôn đủ cho $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$. Lượt một chuyển hóa 45% N_2. Sau khi tách hết ammonia, thu hồi 65% N_2 chưa phản ứng; lượt hai chuyển hóa 25% 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.

.....

.....

.....

Câu 7. Kết tinh lại 80 g chất rắn hữu cơ thô, thu được 30 g tinh thể tinh khiết. Tính hiệu suất thu hồi.

.....

.....

.....