



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 19/10/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.123

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Theo thuyết Brønsted - Lowry, H_2S đóng vai trò acid vì nó

- A. phân li ra ion OH^- B. nhận proton H^+ C. nhận thêm electron D. cho proton H^+

Câu 2. Khoáng vật thạch cao có công thức hoá học là

- A. FeS_2 B. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ C. $BaSO_4$ D. PbS

Câu 3. Ammonia thể hiện tính base là nhờ

- A. cặp electron chưa liên kết trên nguyên tử nitrogen nhận được proton H^+
B. nhóm OH có sẵn trong phân tử ammonia
C. số oxi hoá -3 của nitrogen
D. ba nguyên tử hydrogen trong phân tử tách ra thành H^+

Câu 4. Nạp 1, 1 mol N_2 H_2 luôn đủ cho $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$. Lướt một chuyển hóa 40% N_2 . Sau khi tách hết ammonia, thu hồi 60% N_2 chưa phản ứng; lướt hai chuyển hóa 65% lượng thu hồi đó. Không mất ammonia; $M_{NH_3} = 17$ g/mol. Tổng khối lượng ammonia thu sau hai lướt bằng bao nhiêu? (làm tròn đến hàng phần nghìn).

- A. 9, 724 g B. 11, 856 g C. 23, 712 g D. 39, 27 g

Câu 5. HCl tinh khiết được pha vào nước ở 25 °C, nồng độ phân tích $C = 85 \cdot 10^{-9}$ mol/L. HCl phân li hết; dung dịch lí tưởng, không hấp thụ CO_2 . $K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-14}$ và điện trung hòa cho $[H^+] = C + [OH^-]$. pH đến hai chữ số thập phân bằng bao nhiêu? (làm tròn đến hàng phần trăm).

- A. 7, 18 B. 6, 82 C. 7, 07 D. 7

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Xác định số oxi hoá của sulfur trong phân tử SO_2 .

.....

.....

.....

Câu 7. Dung dịch NH_3 có nồng độ 5 mol/L. Lấy 300 mL dung dịch, thể tích không đổi. Phần đã lấy chứa bao nhiêu mmol NH_3 ? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....