kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

*(Đề thi có 2 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 15/10/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H11.GK1.121**

## 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.** thuận, bất kể tác động là gì

**B.** làm giảm tác động bên ngoài ấy

**C.** làm tăng tác động bên ngoài ấy

**D.** giữ nguyên vì cân bằng đã ổn định

**Câu 2.** Cho Ag (silver) tác dụng với dung dịch $HNO_3$ loãng. Khí thoát ra là

**A.** $H_2$ **B.** $N_2$ **C.** NO **D.** $NO_2$

**Câu 3.** Theo quy ước bộ chỉ thị: quỳ tím màu đỏ khi $pH < 6$ phenolphthalein màu không màu khi $pH < 8,2$ methyl da cam màu vàng khi $pH > 4,4$. Ba phép thử riêng trên cùng mẫu đều cho đúng các màu đó. Khoảng pH nào đồng thời phù hợp cả ba?

**A.** $4,4 < pH < 6$ **B.** $6 < pH < 7$ **C.** $3,4 < pH < 4,4$ **D.** $3,4 < pH < 7$

**Câu 4.** Biện pháp nào sau đây thật sự làm giảm lượng $NO_x$ thải ra không khí?

**A.** Tăng nhiệt độ buồng đốt để nhiên liệu cháy kiệt

**B.** Dùng phương tiện chạy điện thay cho xe chạy xăng

**C.** Trồng thêm cây xanh trong thành phố

**D.** Nâng chiều cao ống khói nhà máy

**Câu 5.** Ở nhiệt độ cố định, $A(g) + B(g) \rightleftharpoons 2C(g)$ có $K_c = 7$. Hỗn hợp tức thời có $[A] = 1$, $[B] = 0,8$, $[C] = 1$ M; chưa khẳng định đang cân bằng. Chiều biến đổi ròng ban đầu là gì?

**A.** Đã ở cân bằng

**B.** Thiếu áp suất nên không xác định được

**C.** Theo chiều nghịch

**D.** Theo chiều thuận

## PHẦN II. TỰ LUẬN

**Câu 6.** Cho các cặp chất: $HSO_4^-/SO_4^{2-}$ $HCO_3^-/CO_3^{2-}$ $H_2S$ $/S^{2-}$ $H_3O^+/OH^-$ $H_2PO_4^-/HPO_4^{2-}$. Có bao nhiêu cặp là cặp acid - base liên hợp?

.....

.....

.....

**Câu 7.** Hệ khí lí tưởng $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ đang cân bằng ở T, $K_p = 18$ theo quy ước áp suất chuẩn của đề, bình piston. Thêm khí trơ giữ T và tổng áp suất không đổi. Ngay sau giãn bình, trước khi phản ứng dịch, mọi áp suất riêng phần $N_2/H_2/NH_3$ còn $17\%$ giá trị cũ. Khí trơ không phản ứng, Kp không đổi. Tính Qp mới so với Kp và suy chiều chuyển dịch; giải thích vì sao khí trơ vẫn gây dịch trong điều kiện piston này.

.....

.....

.....