



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 22/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.070

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Điểm tương đương trong phép chuẩn độ acid - base là thời điểm

- A. acid và base phản ứng vừa đủ với nhau
B. chất chỉ thị bắt đầu được nhỏ vào bình tam giác
C. buret vừa hết dung dịch chuẩn
D. dung dịch trong bình tam giác bắt đầu sôi

Câu 2. Chúng cất hỗn hợp H_2O (nước, sôi ở $100^\circ C$) và C_7H_8 (toluene, sôi ở $110,6^\circ C$). Chất thu được trước là

- A. C_7H_8
B. Cả hai chất cùng lúc, không tách được
C. H_2O
D. Không chất nào bay hơi cả

Câu 3. Cho cân bằng $CO(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons CO_2(g) + H_2(g)$. Biểu thức hằng số cân bằng K_C của cân bằng ấy là

- A. $K_C = \frac{[CO][H_2O]}{[CO_2][H_2]}$
B. $K_C = \frac{[CO_2][H_2]}{[CO][H_2O]}$
C. $K_C = \frac{[CO_2] + [H_2]}{[CO] + [H_2O]}$
D. $K_C = \frac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$

Câu 4. Phân tích một hợp chất hữu cơ thu được 52,17% carbon, 13,04% hydrogen, 34,79% oxygen về khối lượng. Công thức đơn giản nhất của hợp chất là

- A. CH_3
B. CH_2
C. CH_4
D. C_2H_6O

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho các chất $NaCl$, $Ba(OH)_2$, H_2S , K_3PO_4 . Có bao nhiêu chất là chất điện li mạnh?**Câu 6.** Chuẩn độ 20 mL dung dịch HCl chưa biết nồng độ bằng dung dịch $NaOH$ 0,2 M với chất chỉ thị phenolphthalein. Thể tích dung dịch $NaOH$ đọc được ở ba lần: lần 1: 16,2 mL, lần 2: 15,9 mL, lần 3: 15,9 mL. Chênh lệch giữa lần đọc lớn nhất và lần đọc nhỏ nhất bằng bao nhiêu mL?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Công thức cấu tạo đầy đủ của ethanol ($CH_3 - CH_2 - OH$) có tất cả bao nhiêu gạch nối?

.....

.....

.....

Câu 8. Làm đổ 784 g H_2SO_4 ra sàn. Tính khối lượng bột đá vôi CaCO_3 cần dùng để trung hoà hết lượng acid ấy.

.....

.....

.....