

**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 24/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.002**TRẮC NGHIỆM**

Câu 1. Chuẩn độ 25 mL dung dịch H_2SO_4 0,2 M bằng dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,5 M. Thể tích dung dịch chuẩn cần dùng để tới điểm tương đương bằng

- A. 20 mL B. 5 mL C. 25 mL D. 10 mL

Câu 2. Dung dịch muối ammonium với gốc của acid mạnh, như NH_4Cl , có môi trường

- A. base B. acid
C. lúc acid lúc base tùy nhiệt độ D. trung tính

Câu 3. Công thức đơn giản nhất của một hợp chất hữu cơ cho biết

- A. Số liên kết đôi có trong phân tử
B. Tỷ lệ tối giản số nguyên tử của các nguyên tố trong phân tử
C. Số nguyên tử thật của mỗi nguyên tố trong một phân tử
D. Nhiệt độ sôi của chất

Câu 4. Trong phân tử hợp chất hữu cơ, nguyên tố nitrogen (N) có hoá trị

- A. 2 B. 1 C. 3 D. 4

Câu 5. Công thức cấu tạo thu gọn của butan-1-ol là

- A. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ B. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
C. $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$ D. CH_4

Câu 6. Điểm khác nhau giữa aldehyde và ketone là

- A. Aldehyde còn một nguyên tử hydrogen gắn vào carbon của nhóm carbonyl nên dễ bị oxi hoá hơn
B. Ketone tan trong nước còn aldehyde thì không
C. Aldehyde không chứa oxygen còn ketone thì có
D. Aldehyde luôn có nhiều nguyên tử carbon hơn ketone

Câu 7. Cho cân bằng $\text{CO}(g) + \text{H}_2\text{O}(g) \rightleftharpoons \text{CO}_2(g) + \text{H}_2(g)$. Ở trạng thái cân bằng, $[\text{CO}] = 0,4$, $[\text{H}_2\text{O}] = 0,7$, $[\text{CO}_2] = 0,4$, $[\text{H}_2] = 0,3$ (nồng độ tính theo mol/L). Giá trị K_C bằng (làm tròn đến hàng phần trăm).

- A. 1,8 B. 2,33 C. 0,86 D. 0,43

Câu 8. Dung dịch NaHCO_3 (sodium hydrogencarbonate) có môi trường

- A. trung tính B. acid C. base D. vừa acid vừa base

Câu 9. Cho 8 mol N_2 phản ứng với lượng dư H_2 theo quá trình Haber, hiệu suất phản ứng đạt 25%. Số mol NH_3 thu được là

A. 16 mol

B. 8 mol

C. 2 mol

D. 4 mol

Câu 10. Kết tinh lại 100 g chất rắn hữu cơ thô, thu được 5 g tinh thể tinh khiết. Hiệu suất thu hồi bằng

A. 5 %

B. 2000 %

C. 95 %

D. 2, 5 %