



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 28/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.011

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Công thức cấu tạo đầy đủ của một hợp chất hữu cơ là công thức

- A. Chỉ vẽ liên kết giữa các nguyên tử carbon
B. Vẽ mọi liên kết bằng gạch nối, kể cả liên kết C – H
C. Chỉ cho biết số nguyên tử của mỗi nguyên tố
D. Cho biết tỉ lệ tối giản số nguyên tử

Câu 2. Trong phép chuẩn độ acid - base, dung dịch đựng trong buret là

- A. nước cất dùng để pha loãng
B. dung dịch chuẩn, tức dung dịch đã biết chính xác nồng độ
C. dung dịch cần xác định nồng độ
D. dung dịch chất chỉ thị

Câu 3. Đun nóng dung dịch NH_4NO_3 với dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$. Hiện tượng quan sát được là

- A. có kết tủa trắng xuất hiện, không có khí thoát ra B. không có hiện tượng gì
C. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá xanh D. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá đỏ

Câu 4. Cân bằng $2\text{NH}_3(g) \rightleftharpoons \text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g)$ 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 tăng tác động bên ngoài ấy
C. làm giảm tác động bên ngoài ấy D. giữ nguyên vì cân bằng đã ổn định

Câu 5. Trong phân tử hợp chất hữu cơ, nguyên tố chlorine (Cl) có hoá trị

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

Câu 6. Nhóm chức đặc trưng của hợp chất thuộc loại ester là

- A. – COO – B. – O – C. – OH D. – CHO

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho phản ứng thuận nghịch $\text{PCl}_5(g) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(g) + \text{Cl}_2(g)$. Ban đầu nồng độ PCl_5 bằng 1,8 mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn 1,44 mol/L. Tính hiệu suất chuyển hoá của PCl_5 .

Câu 8. Cho các nguồn sau: lò nung xi măng và lò luyện thép; nhà máy nhiệt điện đốt than; máy phát điện chạy dầu diesel; hô hấp của người và động vật. Có bao nhiêu nguồn phát thải NO_x ?

Câu 9. Hoà tan HCl vào nước được dung dịch nồng độ 0, 1 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$. Tính nồng độ ion H^+ trong dung dịch.

Câu 10. Một hợp chất hữu cơ chứa 14, 29% hydrogen về khối lượng và có phân tử khối 28. Tính số nguyên tử hydrogen trong một phân tử.