

**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.CK1.033**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Trong phép chuẩn độ acid - base, dung dịch đựng trong buret là

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

Câu 2. Điểm khác nhau giữa nhóm — OH của alcohol và của phenol là

- A. Hai nhóm hoàn toàn giống nhau nên hai loại chất có tính chất y hệt
- B. Của alcohol có oxygen, của phenol thì không
- C. Của alcohol gắn vào nguyên tử carbon no, còn của phenol gắn thẳng vào vòng benzene
- D. Của alcohol gắn vào nitrogen, của phenol gắn vào carbon

Câu 3. Cho 4 mol $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ tác dụng hết với dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư, đun nóng. Số mol khí NH_3 thoát ra là

- A. 8 mol
- B. 16 mol
- C. 4 mol
- D. 2 mol

Câu 4. Vì sao có thể dùng thùng bằng nhôm để chở HNO_3 đặc nguội?

- A. Vì nhôm bị thụ động hoá, lớp oxide bền tạo ra ngăn không cho phản ứng tiếp
- B. Vì HNO_3 đặc nguội là acid yếu
- C. Vì nhôm không phản ứng với HNO_3 ở bất kì điều kiện nào
- D. Vì nhôm nhẹ hơn acid nên nổi lên trên

Câu 5. Thao tác nào sau đây là đúng khi tách biệt và tinh chế hợp chất hữu cơ?

- A. Đun bình cầu tới cạn để lấy hết sản phẩm
- B. Đặt bầu nhiệt kế ngập trong chất lỏng ở đáy bình cầu
- C. Mở khoá cho lớp dưới chảy ra trong khi vẫn đặt kín nút trên
- D. Lắc phễu chiết rồi dốc ngược mở khoá để xả khí

PHẦN II. TỰ LUẬN**Câu 6.** Cho dung dịch BaCl_2 dư vào dung dịch chứa 3 mol ion SO_4^{2-} . Tính số mol kết tủa thu được.

.....

.....

.....

Câu 7. Cho các chất: CH_4 , CO_2 , CaCO_3 , KCN . Có bao nhiêu chất là hợp chất hữu cơ?

.....

.....

.....