

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 12***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: H12.CK2.009**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Đặc điểm nào sau đây là riêng của kim loại chuyển tiếp so với kim loại nhóm IA?

- A.** có nhiều số oxi hoá và hợp chất thường có màu **B.** dẫn điện và dẫn nhiệt tốt
C. có ánh kim **D.** có tính khử

Câu 2. Cho dung dịch NaOH tác dụng với Al_2O_3 . Sản phẩm thu được là

- A.** NaCl và H_2O **B.** Na_2SO_4 và H_2O **C.** NaAlO_2 và H_2O **D.** Na_2CO_3 và H_2O

Câu 3. Cho 0,5 mol một aldehyde đơn chức phản ứng tráng bạc với hiệu suất 90%. Khối lượng bạc thực tế thu được là

- A.** 48,6 gam **B.** 120 gam **C.** 108 gam **D.** 97,2 gam

Câu 4. Sau khi hình thành, liên kết cho — nhận trong ion NH_4^+

- A.** dễ bị phá vỡ khi đun nóng nhẹ **B.** hoàn toàn giống ba liên kết N — H còn lại
C. bền hơn hẳn ba liên kết còn lại **D.** yếu hơn hẳn ba liên kết còn lại

Câu 5. Điện phân nóng chảy hoàn toàn 59,6 gam KCl. Khối lượng potassium thu được theo lí thuyết là

- A.** 15,6 gam **B.** 31,2 gam **C.** 28,4 gam **D.** 59,6 gam

Câu 6. Cột nhựa trao đổi ion dùng lâu ngày được hoàn nguyên bằng

- A.** dung dịch NaCl đậm đặc **B.** nước cất
C. dung dịch HCl đặc **D.** dung dịch CaCl_2

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN**Câu 7.** Có bao nhiêu hướng chính để chống ăn mòn kim loại (bảo vệ bề mặt và bảo vệ điện hoá)?**Câu 8.** Cần lấy bao nhiêu gam KCl để có 0,5 mol ion K^+ ?**Câu 9.** Nung 42 gam NaHCO_3 đến khối lượng không đổi. Tính khối lượng chất rắn thu được.

Câu 10. Nhúng thanh magnesium vào dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ đến khi có 1,5 mol magnesium phản ứng, rồi lấy thanh ra sấy khô. Tính khối lượng thanh kim loại tăng thêm.