kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 23/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK2.002

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hợp kim duralumin gồm những nguyên tố nào?

A. Cu và Zn **B.** Cu và Sn **C.** Al, Cu, Mg và Mn **D.** Fe và C dưới 2%

Câu 2. Phức chất $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ có dạng hình học nào?

A. vuông phẳng **B.** thẳng **C.** tứ diện **D.** bát diện

Câu 3. Vì sao hợp kim titanium được dùng làm vật liệu cấy ghép trong y tế?

A. vì nóng chảy ở nhiệt độ thấp **B.** vì dẫn điện tốt hơn đồng

C. vì rẻ hơn thép thường **D.** vì nhẹ, rất bền và không gây độc cho cơ thể

Câu 4. Chất nào sau đây làm mềm được cả nước cứng tạm thời lẫn vĩnh cửu?

A. NaCl **B.** $Ca(OH)_2$ **C.** Na_2CO_3 **D.** HCl

Câu 5. Dây dùng để chấm mẫu thử màu ngọn lửa được làm sạch bằng cách

A. rửa bằng nước cất rồi để khô **B.** nhúng vào HCl đặc rồi nung đỏ

C. lau bằng giấy lọc **D.** nhúng vào dung dịch NaCl

Câu 6. Trong dây chuyền Solvay, NaCl có vai trò

A. khi nung vừa cho khí CO_2 làm nguyên liệu, vừa cho CaO để thu hồi ammonia

B. cung cấp ion sodium cho sản phẩm soda

C. tạo môi trường base để giữ khí CO_2 lại dưới dạng ion hydrogencarbonate, sau đó được thu hồi và dùng lại

D. đẩy ammonia ra khỏi muối NH_4Cl ở bước cuối

Câu 7. Cần bao nhiêu mol NH_3 để chuyển hết $0,9$ mol ion kim loại thành phức chất theo phản ứng $Cu^{2+} + 4NH_3 \rightarrow [Cu(NH_3)_4]^{2+}$?

A. 4 mol **B.** $0,5$ mol **C.** $3,6$ mol **D.** $0,9$ mol

Câu 8. Cần cân bao nhiêu gam $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ ($M = 250$) để có $0,01$ mol ion Cu^{2+}?

A. $2,5$ gam **B.** $0,6$ gam **C.** 5 gam **D.** $1,6$ gam

Câu 9. Số phối trí phổ biến nhất của kim loại chuyển tiếp dãy thứ nhất là

A. 8 **B.** 6 **C.** 2 **D.** 3

Câu 10. Kim loại nào sau đây tan được trong nước ở nhiệt độ thường?

A. kẽm **B.** magnesium **C.** nhôm **D.** potassium