kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 26/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK2.008

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong dung dịch, phức chất $[Co(H_2O)_6]^{2+}$ có màu gì?

A. xanh lam đậm **B.** hồng **C.** vàng lục **D.** xanh lam nhạt

Câu 2. Nhúng thanh magnesium vào dung dịch $Cu(NO_3)_2$ dư đến khi có $1,2$ mol magnesium phản ứng. Khối lượng đồng bám vào thanh là

A. $38,4$ gam **B.** $1,2$ gam **C.** $76,8$ gam **D.** $28,8$ gam

Câu 3. Sản phẩm phụ của phương pháp Solvay là

A. HCl **B.** $CaCl_2$ **C.** NaOH **D.** NH_4Cl

Câu 4. Hợp chất $CuSO_4$ (copper(II) sulfate) có đặc điểm nào sau đây?

A. Khan màu trắng, ngậm nước chuyển sang màu xanh lam

B. Tinh thể màu vàng, bền trong môi trường base

C. Chất rắn màu lục, có tính lưỡng tính

D. Tinh thể màu da cam, có tính oxi hoá mạnh

Câu 5. Kim loại sắt (Fe) có khối lượng riêng $7,87$ g/cm^3 nên được xếp vào nhóm

A. kim loại nhẹ **B.** khí hiếm **C.** kim loại nặng **D.** phi kim

Câu 6. Trong lò cao luyện gang, quặng sắt có vai trò

A. vừa cháy cấp nhiệt cho lò, vừa sinh ra khí CO làm chất khử

B. cung cấp oxygen đốt cháy than cốc, giữ nhiệt độ lò rất cao

C. phân huỷ thành CaO để kết hợp với SiO_2 tạo xỉ

D. cung cấp các oxide sắt để khử thành sắt kim loại

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Chuyển Cr_2O_3 thành $CrCl_2$ thì mỗi nguyên tử chromium nhận bao nhiêu electron?

Câu 8. Khử hoàn toàn $52,5$ gam NiO bằng khí CO. Tính khối lượng chất rắn giảm đi so với ban đầu.

Câu 9. Làm mềm 1 lít nước cứng chứa $0,01$ M Ca^{2+} và $0,01$ M Mg^{2+} bằng Na_2CO_3 vừa đủ. Tính tổng khối lượng kết tủa thu được.

Câu 10. Ion trung tâm trong phân tử chlorophyll (diệp lục) mang điện tích mấy cộng?