



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.CK2.004

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử copper (Cu) có bao nhiêu electron độc thân?

- A. 2 B. 10 C. 1 D. 29

Câu 2. Màu của hợp chất kim loại chuyển tiếp sinh ra do

- A. sự phát xạ của hạt nhân nguyên tử
B. phản ứng của ion với nước
C. electron nhảy giữa các mức năng lượng của orbital 3d đã bị tách
D. khối lượng riêng lớn của kim loại

Câu 3. Thu gom 20 tấn phế liệu chứa 70% đồng, hiệu suất thu hồi đạt 90%. Khối lượng đồng tái chế được là

- A. 12,6 tấn B. 18 tấn C. 20 tấn D. 14 tấn

Câu 4. Nung nóng tinh thể $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ màu xanh lam thì thu được

- A. CuO màu đen B. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ màu xanh lam
C. CuSO_4 khan màu trắng D. đồng kim loại màu đỏ

Câu 5. Điện phân nóng chảy CsCl thì sản phẩm thu được ở cathode và anode lần lượt là

- A. Cl_2 và Cs B. Cs và Cl_2 C. H_2 và Cl_2 D. Cs và O_2

Câu 6. Vì sao phải quan sát màu tím của ion K^+ qua kính lọc màu xanh?

- A. vì màu tím quá chói mắt
B. vì kính lọc làm màu tím đậm thêm
C. vì ngọn lửa quá nóng
D. vì màu vàng của Na^+ lẫn trong mẫu dễ lấn át màu tím

Câu 7. Chất nào sau đây **không** dùng làm chất khử trong phương pháp nhiệt luyện?

- A. Al B. CO C. H_2 D. O_2

Câu 8. Vì sao khi làm thí nghiệm phải đeo găng tay và kính bảo hộ khi dùng HCl đặc?

- A. Vì acid đặc bốc khói và ăn mòn da, mắt
B. Vì ion đồng độc với sinh vật thủy sinh, không được đổ xuống cống
C. Vì khí ammonia có mùi khai, xốc mạnh, gây kích ứng đường hô hấp
D. Vì muối thiocyanate độc khi nuốt phải

Câu 9. Kim loại có ánh kim là do

- A.** Electron tự do phản xạ hầu hết ánh sáng nhìn thấy chiếu tới
- B.** Electron tự do chuyển động có hướng khi đặt trong điện trường
- C.** Electron tự do truyền động năng từ vùng nóng sang vùng lạnh
- D.** Các lớp ion dương trượt lên nhau mà electron tự do vẫn giữ chúng lại

Câu 10. Nhúng thanh magnesium vào dung dịch $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$. Hiện tượng quan sát được là

- A.** xuất hiện kết tủa hydroxide của sắt
- B.** thanh kim loại tan dần, có sắt màu xám trắng bám vào
- C.** có khí không màu thoát ra ở thanh kim loại
- D.** không có hiện tượng gì xảy ra