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 26/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK2.020

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phức chất $[Zn(OH)_4]^{2-}$ có dạng hình học nào?

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

Câu 2. Nung 142, 8 gam $NaHCO_3$ đến khối lượng không đổi. Khối lượng chất rắn thu được là

A. 52, 7 gam **B.** 180, 2 gam **C.** 90, 1 gam **D.** 142, 8 gam

Câu 3. So với gang, thép có

A. khối lượng riêng nhỏ hơn nhiều lần

B. hàm lượng carbon thấp hơn nên dẻo và bền kéo hơn

C. kim loại cơ bản khác hẳn gang

D. hàm lượng carbon cao hơn nên cứng hơn

Câu 4. Vì sao tái chế kim loại giúp tiết kiệm năng lượng?

A. Vì tái chế chỉ cần nấu chảy lại, không phải khử ion kim loại từ đầu

B. Vì quặng là tài nguyên không tái tạo, càng khai thác càng nghèo dần

C. Vì kim loại không tự phân huỷ nên tồn tại rất lâu trong đất

D. Vì bớt được khí CO_2 và bụi thải ra từ lò luyện kim

Câu 5. Một mẫu hợp kim vàng 18 K nặng 19 kg, chứa 75% vàng về khối lượng. Khối lượng vàng trong mẫu là

A. 75 kg **B.** 19 kg **C.** 4, 8 kg **D.** 14, 2 kg

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Số oxi hoá cao nhất mà manganese đạt được trong hợp chất là bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 7. Dùng 11, 7 gam NaCl cho dây chuyền Solvay. Tính số mol $NaHCO_3$ kết tủa ở bước thứ ba.

.....

.....

.....