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 24/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK2.019

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Số oxi hoá của copper trong phức chất $[Cu(H_2O)_6]^{2+}$ là

A. 6 **B.** 2 **C.** 4 **D.** 12

Câu 2. Cách nào sau đây làm mềm được cả nước cứng tạm thời lẫn nước cứng vĩnh cửu?

A. Dùng lượng vừa đủ dung dịch $Ca(OH)_2$ **B.** Thêm muối ăn NaCl vào nước

C. Dùng dung dịch Na_2CO_3 **D.** Đun sôi nước rồi lọc bỏ kết tủa

Câu 3. Thu gom 16 tấn phế liệu chứa 70% chì, hiệu suất thu hồi đạt 85%. Khối lượng chì tái chế được là

A. 13,6 tấn **B.** 9,5 tấn **C.** 11,2 tấn **D.** 16 tấn

Câu 4. Hợp chất của kim loại kiềm trong tự nhiên chủ yếu ở dạng

A. kim loại tự do, như sodium nằm lẫn trong các mỏ muối

B. sulfide không tan, như Na_2S trong các mỏ quặng sulfide

C. oxide bền như Na_2O trong các mỏ quặng oxide

D. muối chloride tan, như NaCl trong nước biển và muối mỏ

Câu 5. Vì sao cấu hình electron của Cu là $[Ar]3d^{10}4s^1$?

A. vì cấu hình $3d^{10}$ bão hoà bền hơn cấu hình $3d^9 4s^2$ **B.** vì Cu thuộc khối s

C. vì phân lớp $4s$ chỉ chứa được một electron **D.** vì Cu có số hiệu nguyên tử lẻ

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Mạ chromium dày 0,005 cm lên cả hai mặt một tấm thép, mỗi mặt rộng 200 cm^2 khối lượng riêng của chromium là 7,19 g/cm^3. Tính khối lượng chromium cần dùng.

.....

.....

.....

Câu 7. Tính số mol $Ca(HCO_3)_2$ có trong 10 lít nước cứng nồng độ 0,02 M.

.....

.....

.....