

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 trang)

GIỮA KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 12***Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 24/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.GK2.014**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Nhúng thanh magnesium vào dung dịch $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$. Hiện tượng quan sát được là

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

Câu 2. Quặng cinnabar có thành phần chính là

- A.** Fe_3O_4 **B.** FeCO_3 **C.** Fe_2O_3 **D.** HgS

Câu 3. Tính chất hoá học đặc trưng của kim loại là

- A.** tính lưỡng tính **B.** tính khử **C.** tính acid **D.** tính oxi hoá

Câu 4. Kim loại bạc (Ag) có khối lượng riêng $10,5 \text{ g/cm}^3$ nên được xếp vào nhóm

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

Câu 5. Nung $142,8 \text{ gam NaHCO}_3$ đến khối lượng không đổi. Khối lượng chất rắn thu được là

- A.** $52,7 \text{ gam}$ **B.** $142,8 \text{ gam}$ **C.** $90,1 \text{ gam}$ **D.** $180,2 \text{ gam}$

PHẦN II. TỰ LUẬN**Câu 6.** Điện phân nóng chảy hoàn toàn $60,2 \text{ gam RbCl}$. Tính số mol khí Cl_2 thu được ở anode.

.....

.....

.....

Câu 7. Hàm lượng carbon trong thép phải nhỏ hơn bao nhiêu phần trăm?

.....

.....

.....