

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 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 28/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.GK2.003**TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Hoà tan hết 19,5 gam kẽm (Zn) bằng dung dịch HCl loãng dư. Thể tích khí thoát ra ứng với số mol là

- A.** 0,9 mol **B.** 0,3 mol **C.** 0,6 mol **D.** 1,2 mol

Câu 2. Vì sao kim loại nhóm IA không tồn tại ở dạng đơn chất trong tự nhiên?

- A.** vì chúng nóng chảy ở nhiệt độ rất cao
B. vì chúng quá hiếm trong vỏ Trái Đất
C. vì chúng có tính khử rất mạnh, phản ứng ngay với nước và oxygen
D. vì chúng tan hết vào nước biển ở dạng kim loại

Câu 3. Kim loại lithium (Li) được dùng để

- A.** làm chất tải nhiệt trong lò phản ứng hạt nhân và làm đèn hơi natri
B. làm chất xúc tác và vật liệu cho đồng hồ nguyên tử
C. chế tạo hợp kim lỏng Na–K dùng làm chất tải nhiệt
D. chế tạo pin lithium và hợp kim siêu nhẹ cho máy bay

Câu 4. Muối nào sau đây được dùng để dùng trong bình chữa cháy dạng bột?

- A.** Na_2CO_3 **B.** NaCl **C.** NaNO_3 **D.** NaHCO_3

Câu 5. Tính khử của các kim loại kiềm biến đổi thế nào từ Li đến Cs?

- A.** tăng rồi giảm **B.** không đổi **C.** tăng dần **D.** giảm dần

Câu 6. Trong quá trình điều chế kim loại, ion kim loại đóng vai trò

- A.** chất xúc tác **B.** môi trường **C.** chất khử **D.** chất oxi hoá

Câu 7. Cho dung dịch NaOH tác dụng với FeCl_3 . Sản phẩm thu được là

- A.** kết tủa $\text{Fe}(\text{OH})_3$ và NaCl **B.** NaCl và H_2O
C. Na_2SO_4 và H_2O **D.** Na_2CO_3 và H_2O

Câu 8. Kim loại có tính dẫn nhiệt là do

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

Câu 9. Vì sao NaHCO_3 tách ra ở dạng kết tủa trong phương pháp Solvay?

- A. vì NaHCO_3 ít tan, lại càng khó tan trong dung dịch đậm đặc NH_4Cl
- B. vì NaHCO_3 bị nhiệt phân ngay trong dung dịch
- C. vì NaHCO_3 nặng hơn nước
- D. vì NaHCO_3 không tan trong mọi dung môi

Câu 10. Tái chế được 9,7 tấn đồng. Biết sản xuất đồng từ quặng tốn 6 nghìn kWh mỗi tấn và tái chế tiết kiệm 85% năng lượng ấy. Năng lượng tiết kiệm được là

- A. 5 nghìn kWh
- B. 49 nghìn kWh
- C. 9 nghìn kWh
- D. 58 nghìn kWh