

**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 30/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.GK2.005**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Điện phân nóng chảy hoàn toàn 40,9 gam NaCl. Khối lượng sodium thu được theo lý thuyết là

- A. 40,9 gam B. 24,8 gam C. 16,1 gam D. 8 gam

Câu 2. Nhúng thanh magnesium vào dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ đến khi có 0,7 mol magnesium phản ứng, rồi lấy thanh ra sấy khô. Khối lượng thanh kim loại tăng thêm

- A. 28 gam B. 61,6 gam C. 16,8 gam D. 44,8 gam

Câu 3. Kim loại bạc (Ag) có khối lượng riêng 10,5 g/cm³ nên được xếp vào nhóm

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

Câu 4. Trong công nghiệp, kim loại sodium được điều chế bằng phương pháp nào?

- A. nhiệt luyện B. thủy luyện C. chưng cất phân đoạn D. điện phân nóng chảy

Câu 5. Đốt caesium (Cs) trong khí oxygen dư thu được sản phẩm chính là

- A. Cs_2O B. CsO_2 C. CsOH D. Cs_2O_2

Câu 6. Đốt sodium (Na) trong khí Cl_2 dư thu được sản phẩm là

- A. NaCl_3 B. NaCl C. NaO D. NaCl_2

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN**Câu 7.** Mạ đồng dày 0,005 cm lên cả hai mặt một tấm thép, mỗi mặt rộng 150 cm² khối lượng riêng của đồng là 8,96 g/cm³. Tính khối lượng đồng cần dùng.**Câu 8.** Hàm lượng carbon trong thép phải nhỏ hơn bao nhiêu phần trăm?**Câu 9.** Một mẫu hợp kim thiếc hàn nặng 4 kg, chứa 60% thiếc. Tính khối lượng các nguyên tố còn lại, theo kilôgam.**Câu 10.** Nguyên tử kim loại nhóm IA có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?