kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

*(Đề thi có 2 trang)*

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 12

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

*Phát hành ngày 14/09/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H12.CK1.152**

## PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

**Câu 1.** Tính số mol mắt xích có trong 48, 6 g tinh bột (mắt xích $M = 162$).

**Câu 2.** Ba kim loại $A$, $B$, $C$ đều tạo ion $M^{2+}$, nhưng **thứ tự của chúng trong dãy điện hoá đã bị mất**. Phòng thí nghiệm còn giữ một ma trận thử: nhúng lá kim loại vào dung dịch muối của kim loại kia và ghi lại có lớp kim loại mới bám hay không.

| **Nhúng vào →** | **dung dịch $A^{2+}$** | **dung dịch $B^{2+}$** | **dung dịch $C^{2+}$** |
|---|---|---|---|
| lá $A$ | – | không đổi | không đổi |
| lá $B$ | có lớp kim loại mới | – | không đổi |
| lá $C$ | có lớp kim loại mới | có lớp kim loại mới | – |

Quy tắc dùng cho bài: phản ứng $M + N^{2+} \to M^{2+} + N$ tự xảy ra khi $M$ hoạt động mạnh hơn $N$ mỗi phản ứng đổi **một** mol kim loại tan lấy **một** mol kim loại bám (cả hai ion đều $+2$).

| **Kim loại** | $A$ | $B$ | $C$ |
|---|---|---|---|
| Khối lượng mol (g/mol) | 56 | 112 | 119 |

**Dòng nước mô hình.** 3, 0 L nước chứa 0, 77 mmol/L ion $B^{2+}$ và 0, 33 mmol/L ion $A^{2+}$, cho chảy lần lượt qua **cartridge $C$** rồi **cartridge $B$** (mỗi cartridge nhồi kim loại tương ứng). **Sau cartridge $C$.** Lấy 10 mL dòng ra, định mức thành 250 mL rồi đo ion $C^{2+}$: được 3, 44 mg/L, trong đó nền của phép đo là 0, 26 mg/L và hiệu suất thu hồi của phép đo là 0, 958. Cân cartridge trước và sau: khối lượng **thay đổi** $-0, 0579$ g (đã trừ mẫu trắng của phép cân). **Sau cartridge $B$.** Cũng lấy 10 mL, định mức 250 mL rồi đo ion $B^{2+}$: được 2, 05 mg/L, nền 0, 50 mg/L, hiệu suất thu hồi 0, 942. Dòng sau hai cartridge được định mức thành 3, 2 L. Bỏ qua mọi kết tủa, tạo phức và mọi phản ứng khác ngoài các phản ứng thế đã nêu. Hỏi: tổng nồng độ khối lượng hai kim loại còn tan sau định mức bằng bao nhiêu mg/L? (làm tròn đến hàng phần mười).

**Câu 3.** Thuỷ phân hoàn toàn một mắt xích tinh bột thu được bao nhiêu phân tử glucose?

**Câu 4.** Hydrogen hoá hoàn toàn 0, 4 mol triolein (mỗi gốc acid béo có 1 liên kết đôi). Tính số mol $H_2$ đã phản ứng.

## PHẦN II. TỰ LUẬN

**Câu 5.** Hằng số Faraday bằng bao nhiêu kilôcoulomb trên mol?

.....

.....

.....

**Câu 6.** Gói bột giặt nặng 200 g chứa 10% khối lượng sodium dodecylbenzenesulfonate ($M = 348$). Tính số mol chất ấy.

.....

.....

.....