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 18/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.154

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Đốt cháy hoàn toàn 54 g fructose ($M = 180$). Tính số mol CO_2 sinh ra.

Câu 2. Khối lượng của một mắt xích trong poly(propylene) bằng bao nhiêu?

Câu 3. Trộn nước tẩy javel với chất tẩy chứa acid sinh ra một chất khí độc. Phân tử khí ấy gồm bao nhiêu nguyên tử?

Câu 4. 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	–	có lớp kim loại mới	có lớp kim loại mới
lá B	không đổi	–	không đổi
lá C	không đổi	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)	59	65	119

Dòng nước mô hình. 4, 6 L nước chứa 1, 17 mmol/L ion C^{2+} và 0, 77 mmol/L ion B^{2+}, cho chảy lần lượt qua **cartridge A** rồi **cartridge C** (mỗi cartridge nhồi kim loại tương ứng). **Sau cartridge A.** Lấy 30 mL dòng ra, định mức thành 150 mL rồi đo ion A^{2+}: được 10, 58 mg/L, trong đó nền của phép đo là 0, 34 mg/L và hiệu suất thu hồi của phép đo là 0, 986. Cân cartridge trước và sau: khối lượng **thay đổi** 0, 1493 g (đã trừ mẫu trắng của phép cân). **Sau cartridge C.** Cũng lấy 30 mL, định mức 150 mL rồi đo ion C^{2+}: được 18, 53 mg/L, nền 0, 39 mg/L, hiệu suất thu hồi 0, 952. Dòng sau hai cartridge được định mức thành 5, 8 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).

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho 36 g glucose phản ứng hết với nước bromine. Tính số mol Br_2 phản ứng.

.....

.....

.....

Câu 6. Tính số mol ethyl butanoate ($M = 116$) có trong 15 mL ester ấy (khối lượng riêng $0,88$ g/mL).

.....

.....

.....