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 05/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.127

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Một dòng nhựa chỉ có 118 kg PET (mã 1) và 5, 4 kg HDPE (mã 2). Cơ sở nhận dòng PET khi phần khối lượng HDPE trong toàn dòng đưa vào không quá 1%. Máy phân loại chỉ loại HDPE, không mất PET. Khối lượng HDPE tối thiểu phải loại xấp xỉ bao nhiêu kg (làm tròn đến hàng phần nghìn)?

A. 5, 346 kg **B.** 4, 208 kg **C.** 1, 192 kg **D.** 4, 22 kg

Câu 2. Điện phân dung dịch $CuCl_2$ bão hoà với điện cực trơ, có màng ngăn xốp, cho tới khi phản ứng ở hai điện cực đã diễn ra rõ rệt. Khi đó pH của dung dịch thay đổi thế nào?

A. Vùng quanh cathode hoá base còn vùng quanh anode hoá acid

B. Dung dịch hoá acid

C. pH gần như không đổi

D. Dung dịch hoá base

Câu 3. Enzyme thuỷ phân maltose có tên là

A. maltase **B.** cellulase **C.** lactase **D.** saccharase

Câu 4. Lấy độ ngọt của saccharose bằng 100 thì độ ngọt của maltose bằng

A. 32 **B.** 74 **C.** 173 **D.** 100

Câu 5. 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	–	có lớp kim loại mới
lá C	không đổi	không đổi	–

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	65	207

Dòng nước mô hình. $2,7$ L nước chứa $1,32$ mmol/L ion B^{2+} và $0,86$ mmol/L ion C^{2+}, cho chảy lần lượt qua **cartridge A** rồi **cartridge B** (mỗi cartridge nhồi kim loại tương ứng). **Sau cartridge A.** Lấy 30 mL dòng ra, định mức thành 100 mL rồi đo ion A^{2+}: được $16,66$ mg/L, trong đó nền của phép đo là $0,25$ mg/L và hiệu suất thu hồi của phép đo là $0,967$. Cân cartridge trước và sau: khối lượng **thay đổi** $0,2751$ g (đã trừ mẫu trắng của phép cân). **Sau cartridge B.** Cũng lấy 30 mL, định mức 100 mL rồi đo ion B^{2+}: được $20,03$ mg/L, nền $0,77$ mg/L, hiệu suất thu hồi $0,971$. Dòng sau hai cartridge được định mức thành $3,7$ 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 của hai kim loại **còn tan** trong dòng sau định mức bằng bao nhiêu mg/L?

A. $68,8$ mg/L **B.** $97,7$ mg/L **C.** $79,4$ mg/L **D.** $71,3$ mg/L

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Keo epoxy gồm mấy thành phần phải trộn với nhau trước khi dùng?

.....

.....

.....

Câu 7. Phân tử khối của glucose ($C_6H_{12}O_6$) bằng bao nhiêu? Với polysaccharide thì lấy khối lượng của một mắt xích.

.....

.....

.....