



PHIẾU HỌC TẬP TƯƠNG TÁC

CHỦ ĐỀ: ETHYLIC ALCOHOL VÀ ACETIC ACID



Họ và tên:



Lớp:



Ngày:



PHẦN I: THỬ TÀI TRẮC NGHIỆM

(Chọn đáp án đúng nhất)

Câu 1: Nhóm chức nào sau đây quyết định tính chất hóa học đặc trưng của phân tử ethylic alcohol?

- ☐ A. Nhóm carboxyl ($-\text{COOH}$)
- ☐ B. Nhóm hydroxyl ($-\text{OH}$)
- ☐ C. Nhóm hydrocarbon ($-\text{CH}_3$)
- ☐ D. Nhóm carbonyl ($-\text{CO}-$)

Câu 2: Chất nào sau đây tác dụng được với dung dịch Na_2CO_3 giải phóng khí carbon dioxide (CO_2)?

- ☐ A. Ethylic alcohol
- ☐ B. Acetic acid
- ☐ C. Khí methane
- ☐ D. Khí ethylene



PHẦN II: KẾT NỐI TRI THỨC

(Nối tên chất ở cột A với ứng dụng tương ứng ở cột B)

CỘT A
(Tên chất)

CỘT B
(Ứng dụng thực tiễn)

(1) Ethylic alcohol

(a) Làm nguyên liệu sản xuất giấm ăn, chất dẻo, tơ nhân tạo.

(2) Acetic acid

(b) Dùng làm nhiên liệu sinh học (xăng E5), dung môi pha sơn.

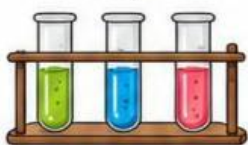


PHẦN III: ĐIỀN TỪ KHOA HỌC

(Điền từ thích hợp vào chỗ trống)

1. Giấm ăn là dung dịch chứa acetic acid có nồng độ từ [..... (1)].

2. Khi đun nóng hỗn hợp giữa acetic acid và ethylic alcohol với xúc tác H_2SO_4 đặc, sản phẩm thu được có mùi thơm đặc trưng tên là [..... (2)].



PHẦN IV: PHÂN TÍCH ĐÚNG SAI

(Đánh dấu X vào ô Đúng hoặc Sai cho mỗi phát biểu)

Đúng

Sai

1. Tất cả các kim loại đều có thể tác dụng với dung dịch acetic acid để giải phóng khí hydrogen (H_2).

☐☐

2. Độ cồn là số mililít ethylic alcohol nguyên chất có trong 100 mililít dung dịch rượu với nước.

☐☐

Hãy đọc kỹ câu hỏi và chọn/điền câu trả lời chính xác nhất nhé!