

**Câu 1: Viết công thức và gọi tên Ester $C_4H_8O_2$**

Kéo và thả công thức và tên phù hợp vào từng cặp bên dưới.

1.

Tên: Ethyl acetate



2.

Tên: Methyl propionate



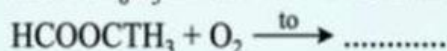
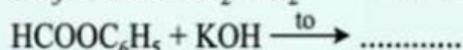
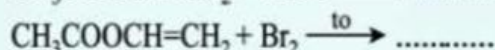
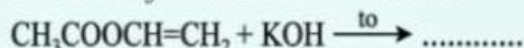
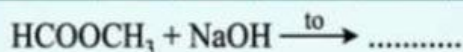
3.

Tên: Propyl formate



4.

Tên: Isopropyl formate

**Câu 2: Hoàn thành các phương trình phản ứng hóa học sau:****Câu 3: Các nhận định về este và chất béo (True/False)**

- Xà phòng được điều chế bằng phản ứng thủy phân chất béo trong môi trường kiềm. ☐ True ☐ False
- Chất béo là trieste của glycerol và các axit béo. ☐ True ☐ False
- Phản ứng thủy phân chất béo trong môi trường kiềm là phản ứng một chiều. ☐ True ☐ False
- Tristearin là este của glycerol và axit stearic. ☐ True ☐ False

Câu 5: Bài tập tính toán

Đề bài: Cho 44,5 kg chất béo tristearin $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$ tác dụng với NaOH đun nóng. Tính khối lượng muối sodium stearate $(C_{17}H_{33}COONa)$ thu được? (Cho Glyceryl, M sodium stearate = 306g/mol)

Giải:

Đáp số: _____

Câu 4: Đặc điểm và tính chất của Xà phòng và Chất giặt rửa tổng hợp

Xà phòng	Chất giặt rửa tổng hợp
Ưu điểm: _____	Ưu điểm: _____
Nhược điểm: _____	Nhược điểm: _____

B. Nhận biết tính chất đúng sai.

Nguồn dữ liệu

Phân hủy sinh học tốt

Mất tác dụng trong nước cứng

Dùng được trong nước cứng

Có thể gây ô nhiễm nguồn nước

Thân thiện với môi trường

Hiệu quả giặt tẩy cao

Ít làm hại da tay

Có thể làm xơ sợi vải