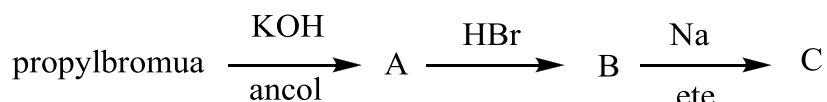


<b>Trường Đại học Duy Tân</b> <b>Khoa: Khoa học tự nhiên</b> <b>Tổ chuyên môn: Hóa</b>	<b>ĐỀ THI KẾT THÚC HỌC PHẦN</b> <b>Môn: Hóa hữu cơ</b> <b>Khối lớp: CHE203 SA, SC</b> <b>Học kỳ Hè. Năm học: 2014 - 2015</b> <b>Thời gian làm bài: 90 phút</b>	<b>Đề số</b>  <b>1</b>
--	--	------------------------------

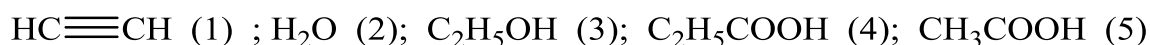
**Câu 1: (2điểm)**

Hoàn thành chuỗi phản ứng sau, gọi tên các chất A, B, C:

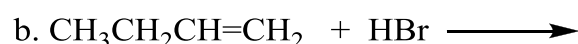


**Câu 2: (2điểm)**

1. Dựa vào hiệu ứng, hãy sắp xếp lực axit của dãy hợp chất sau:



2. Cho biết sản phẩm chính và viết cơ chế của phản ứng



**Câu 3: (2điểm)**

Viết đồng phân lập thể và xác định cấu hình (E, Z hoặc R, S) của các chất sau:

a. Axit - 2-clopropanoic

b. 1-Brom-2-cloeten

**Câu 4: (2điểm)**

Từ axetylen và các chất vô cơ cần thiết, viết sơ đồ tổng hợp:

a. But-1-yn

b. Etanol

**Câu 5: (2điểm)**

Một hợp chất A ( $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ ), biết A tách nước tạo anken B(sản phẩm chính), ozôn phân rồi thủy phân B chỉ thu được thu được Axetandehyt.. Xác định công thức cấu tạo của A, B và viết các phương trình phản ứng xảy ra.

Sinh viên không được sử dụng tài liệu  
Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm

**Tổ trưởng chuyên môn**

**Giảng viên ra đề**

**ThS. NGUYỄN VĂN TIẾN**

**ThS. NGUYỄN VĂN TIẾN**



	<p>Phương trình phản ứng:</p> $\text{CH}_3\underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{CH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow[180^\circ\text{C}]{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ d}} \text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 \xrightarrow[2/\text{H}_3\text{O}^+]{1/\text{O}_3} \text{CH}_3\text{CHO}$	1
--	--	---

**Tổ trưởng chuyên môn**

**Giảng viên ra đề**

**ThS. NGUYỄN VĂN TIẾN**

**ThS. NGUYỄN VĂN TIẾN**