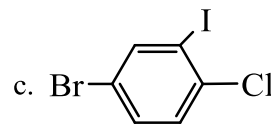
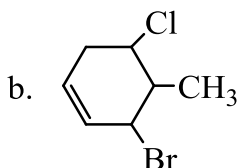
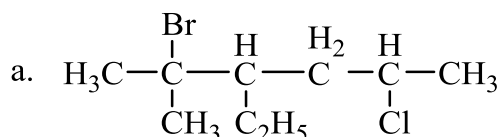
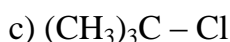
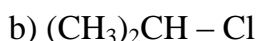
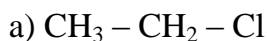


CHƯƠNG 10: DẪN XUẤT HALOGEN HỢP CHẤT CƠ NGUYÊN TỐ

Bài 1. Gọi tên hợp chất sau theo danh pháp IUPAC:

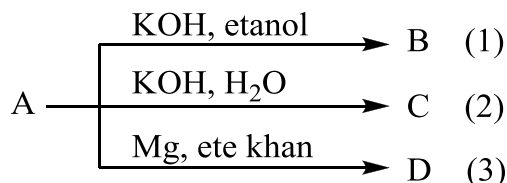


Bài 2. Đun nóng mỗi dẫn xuất sau đây với dung dịch NaOH đậm đặc trong nước.



Hãy viết phương trình phản ứng và so sánh tốc độ phản ứng.

Bài 3. Người ta chuyển hoá hợp chất A có CTPT $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ theo sơ đồ:

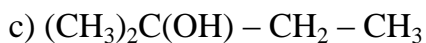
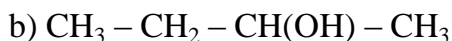
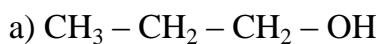


B là sản phẩm chính và có cấu hình trans.

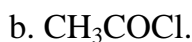
a) Viết CTCT của A, B, C, D.

b) Cho biết (1) và (2) thuộc loại phản ứng nào? (cộng, thế, tách).

Bài 4. Từ $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ và các hoá chất cần thiết, viết ptpứ điều chế các ancol sau:

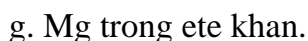
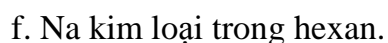


Bài 5. Viết phương trình phản ứng của etyl magiebromua với các chất sau:



Bài 6: Cho xeton (I) $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$ tác dụng với etyl magiebromua, thủy phân rồi tách nước ancol tạo thành để thu được anken (II), chất này ozon hóa rồi thủy phân cho dietylketon và axetandehyt. Viết cấu trúc của các hợp chất (I), (II).

Bài 7: Viết phương trình phản ứng của isobutylclorua với:



Bài 8. Xuất phát từ n – propyl magie bromua và những hoá chất cần thiết khác, hãy điều chế các hợp chất sau đây bằng phản ứng Grignard

a) 2-metyl pentan– 2 – ol

b) 4-metyl pentan– 1 – ol

c) Ancol n-butylic

Bài 9. Đi từ các dẫn xuất hal có số nguyên tử C ít hơn hay bằng ba và những hoá chất cần thiết khác, hãy điều chế các hợp chất dưới đây:

