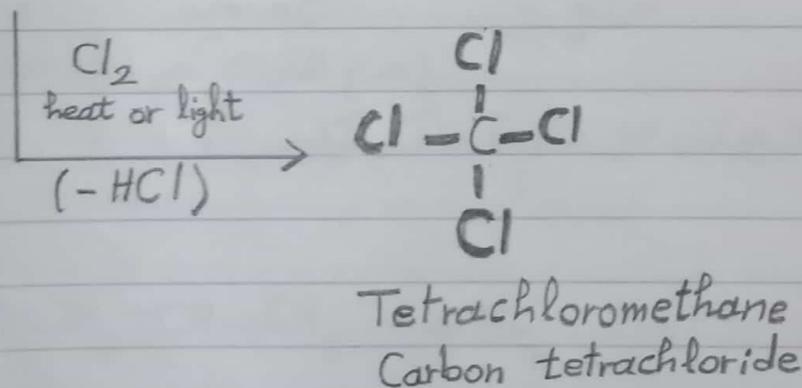
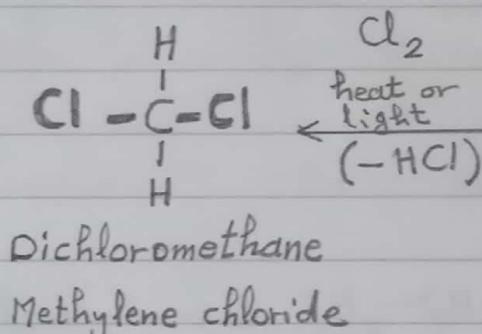
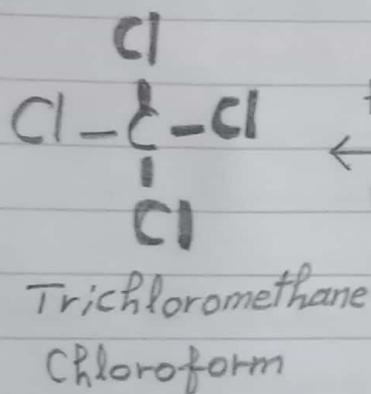
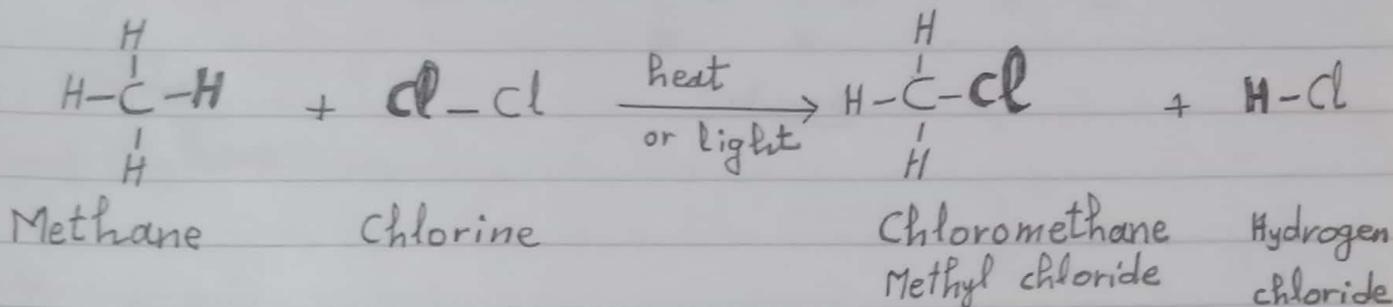


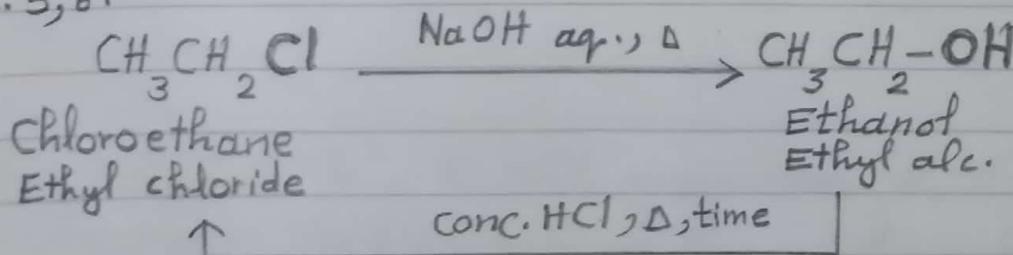
A. Substitution (Replacement) reactions تفاعلات الإحلال (الاستبدال)

Chlorination (of methane): a substitution rea.

Ex. 1-4.



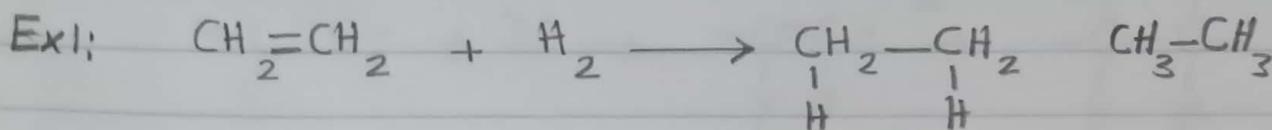
Ex. 5, 6.



B. Addition reactions :

ب. تفاعلات الإضافة

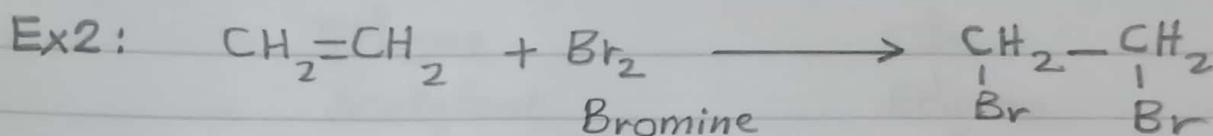
(1) Addition to alkenes :



غاز الإيثين Ethene

Ethane

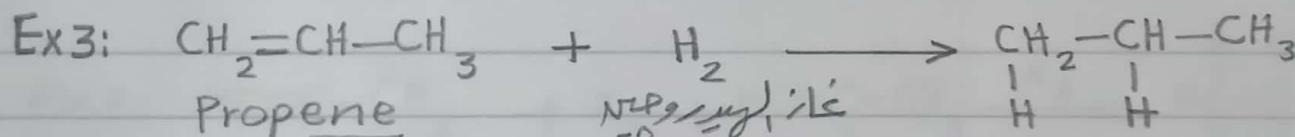
غاز الإيثيلين Ethylene



Bromine reddish

1,2-Dibromoethane

أزرق - ثنائي بروموايثان
colourless عديم اللون



Propene

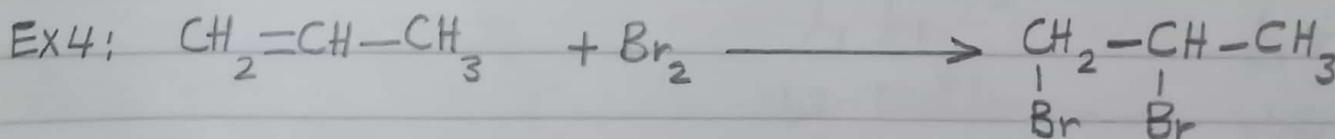
غاز الهيدروجين
متماثل

Propane

بروبان

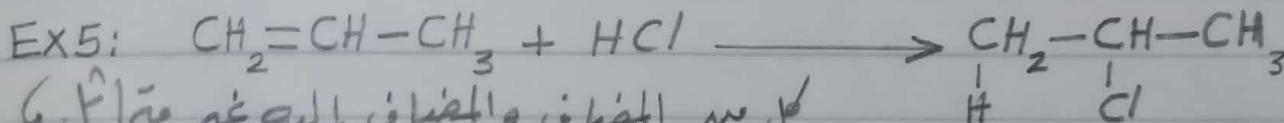
(عدم التماثل حول الرابطة المزدوجة)

(وجود تماثل عن الجزء المضاف H₂ يوقف عمل قاعدة ماركونيكوف)



1,2-Dibromopropane

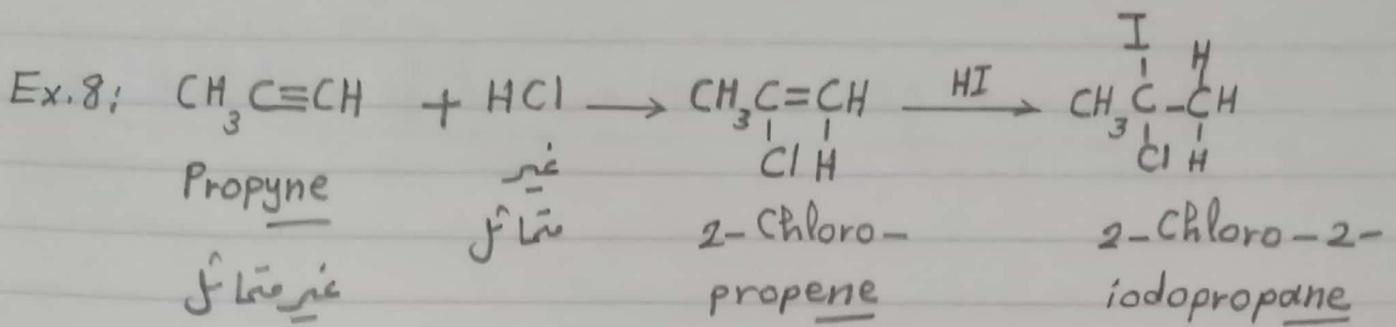
أزرق - ثنائي بروموبروبان



كل من المضاف والمضاف إليه غير متماثل
وتظهر قاعدة ماركونيكوف

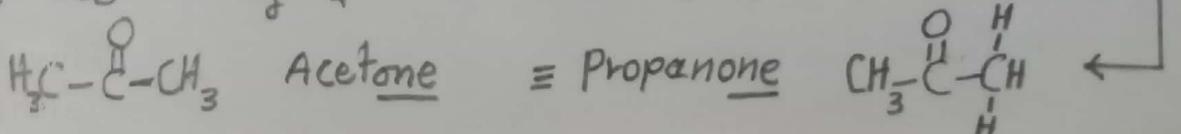
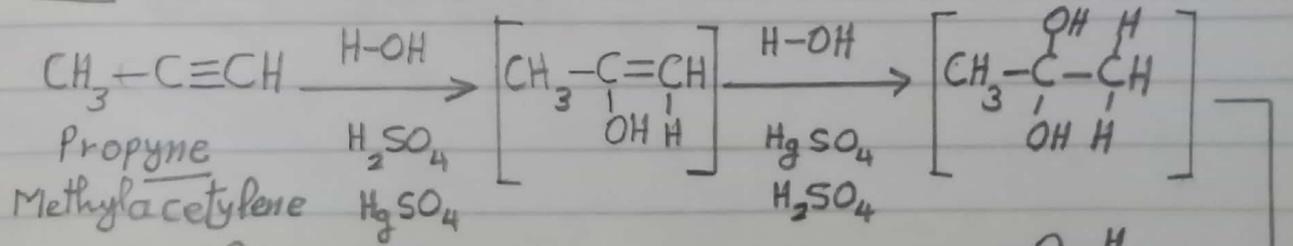
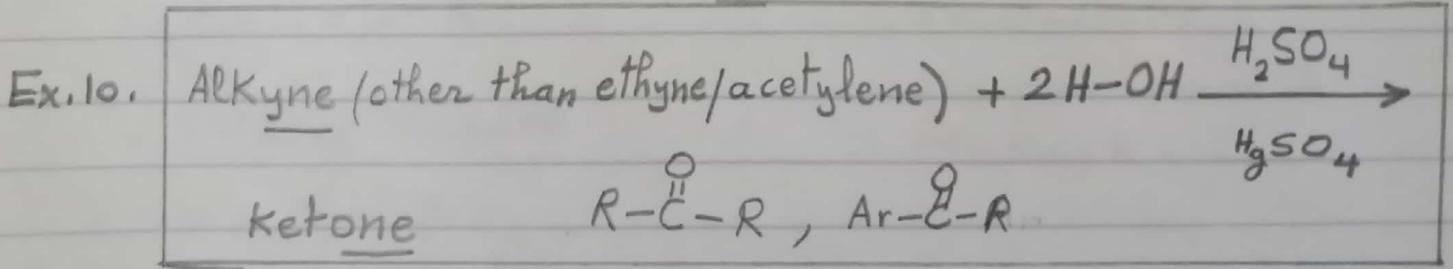
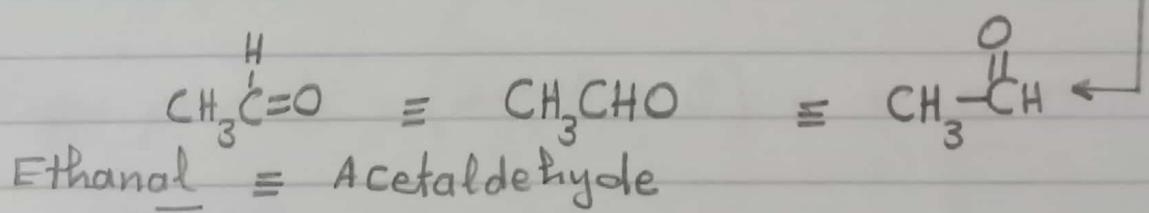
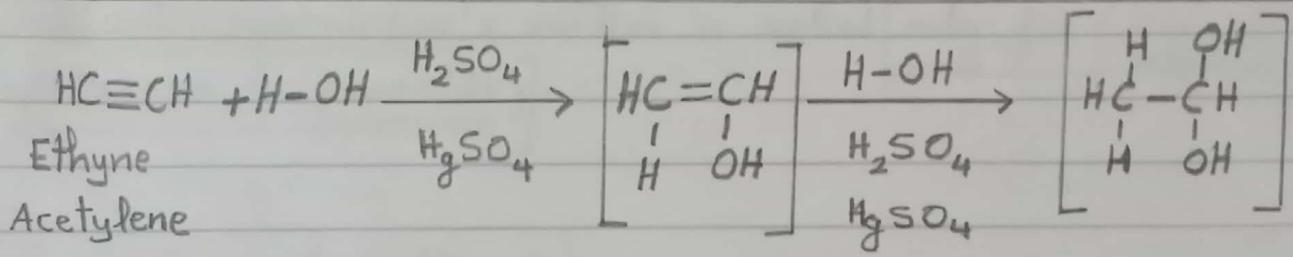
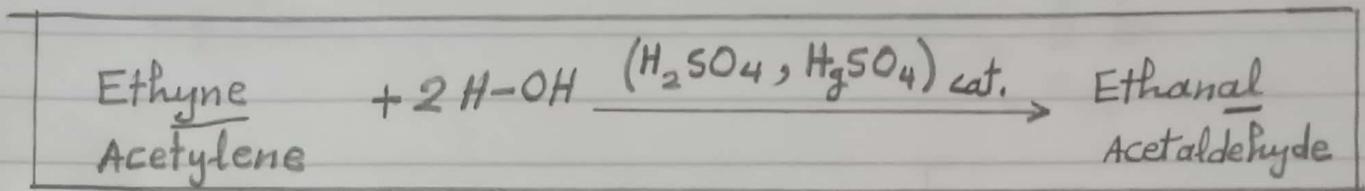
2-Chloropropane

كلوروبروبان



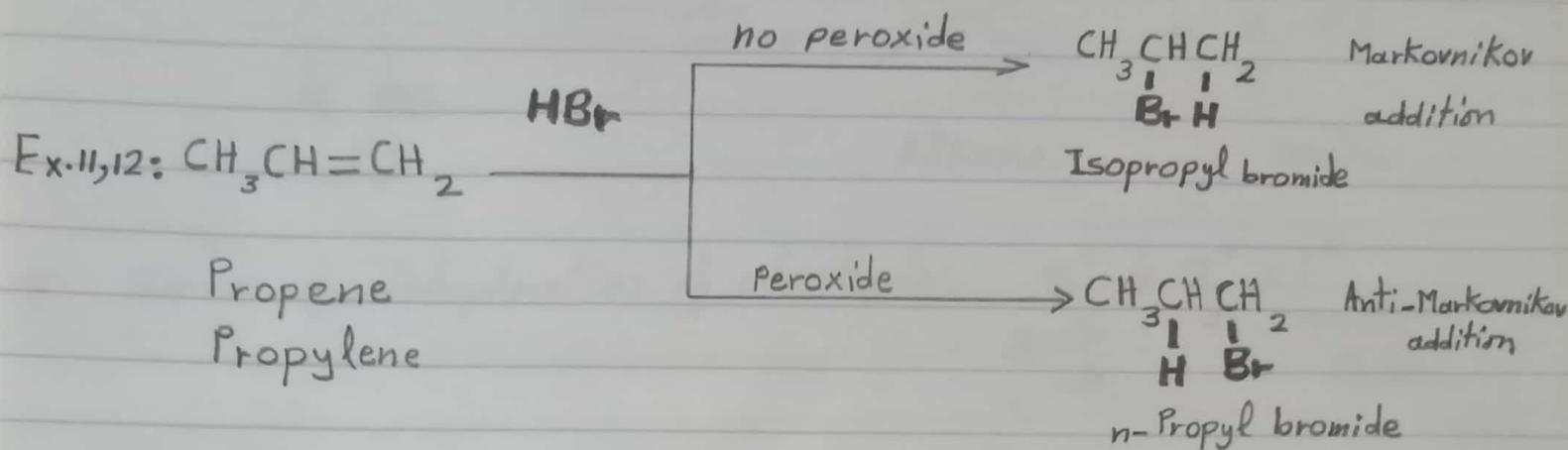
(المضاف والمضاف إليه غير متماثل: تجرد قاعدة ماركونيكوف)

Ex. 9.



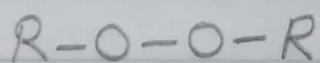
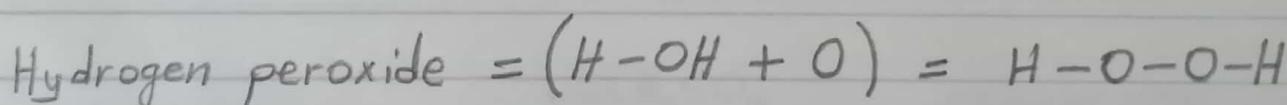
5 Red

(3) Addition of hydrogen bromide (HBr). Peroxide effect



* The anti-markovnikov's addition is applied only for (HBr in the presence of peroxide).

* Peroxide = (Oxide + O)



Org. peroxide

R = aliphatic,
or aromatic group.



Inorganic peroxide

M = Na, K, ...

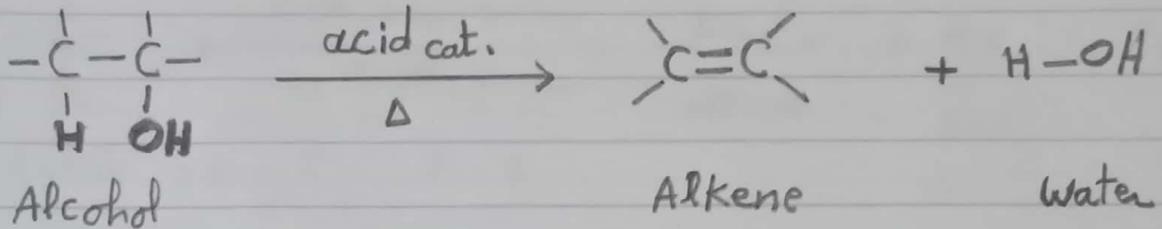
6. Rea

C. Elimination reactions;

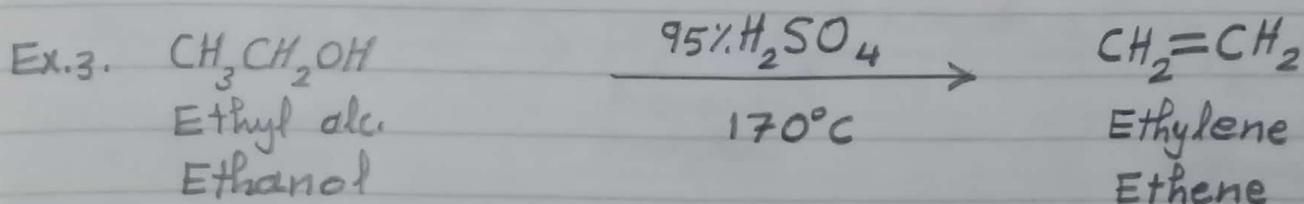
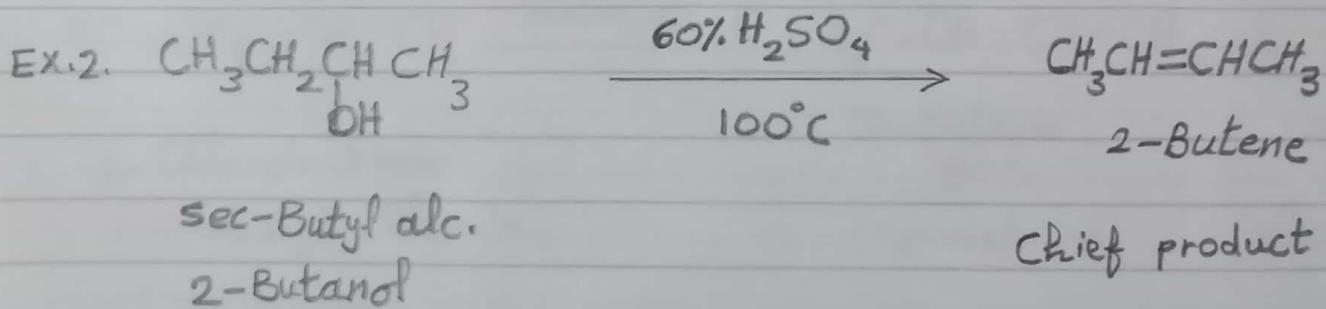
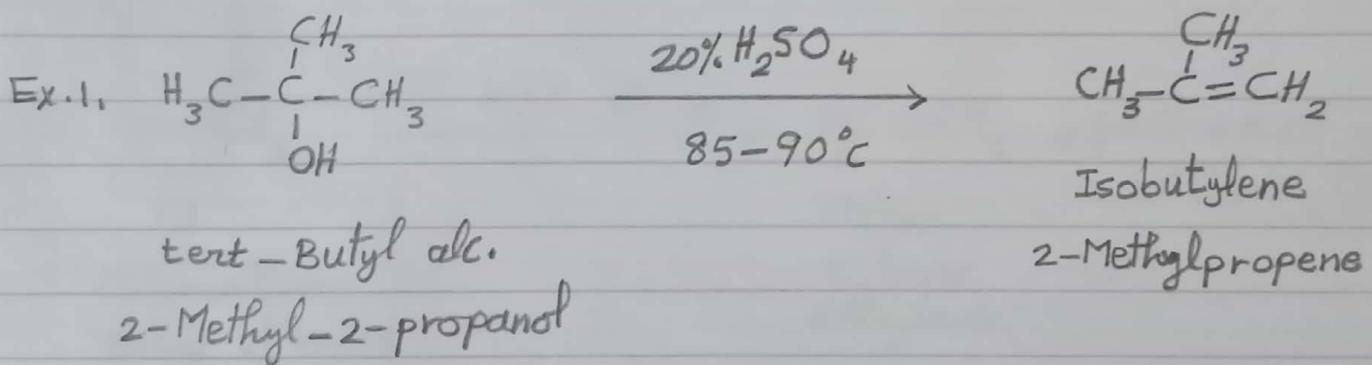
د. تفاعلات التزيع

(1) Dehydration of alcohols

تزع الماء من الكحوليات



* Ease of dehydration of alcohols: $3^\circ > 2^\circ > 1^\circ$
الأسهل الأصعب
التسرع التذبذب



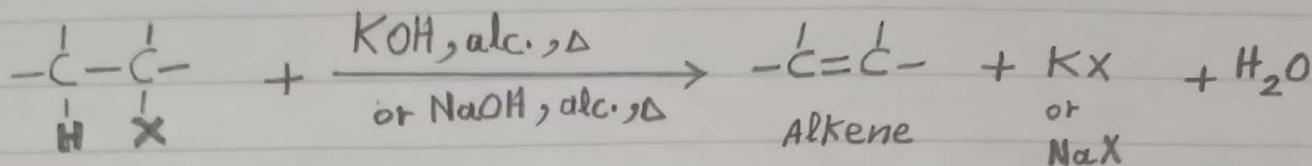
7 Rea

C. Elimination reactions

د. تفاعلات التزوع

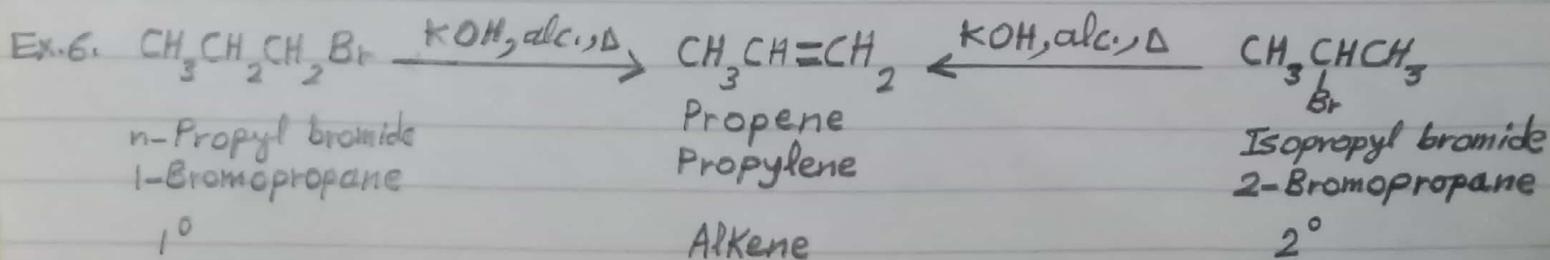
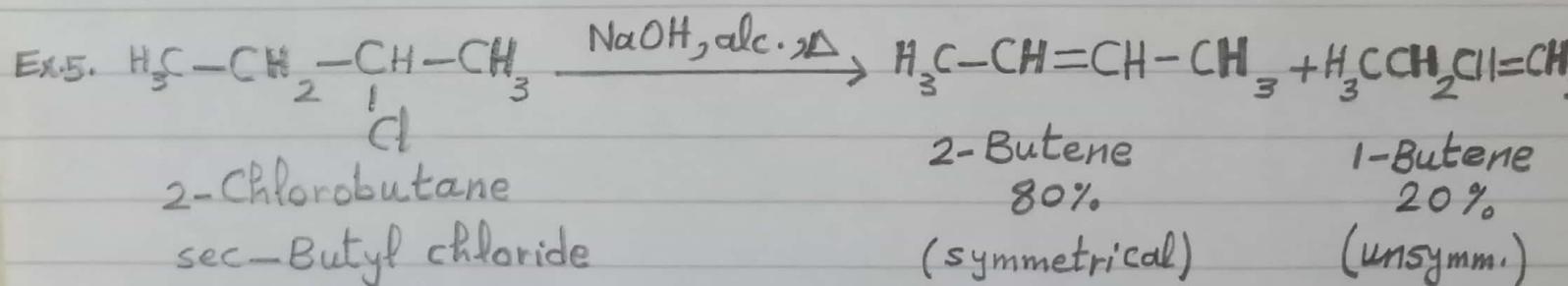
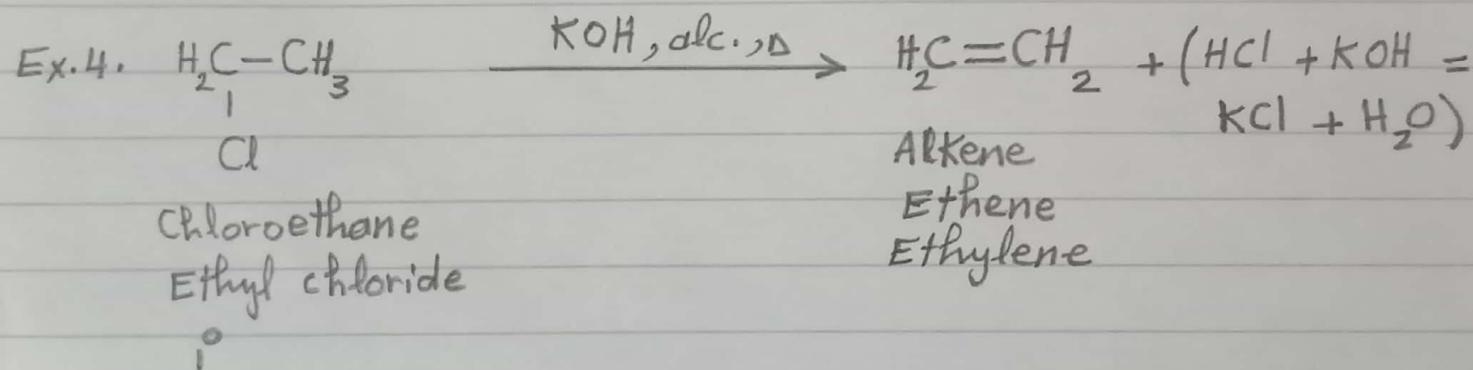
(2) Dehydrohalogenation of alkyl halides

تَزْع (هاليد الهيدروكربون)
من هاليد الكيل



Alkyl halide, X = F, Cl, Br, I

* Ease of dehydrohalogenation of alkyl halides $3^\circ > 2^\circ > 1^\circ$
 الأسرع > المتوسط > الأبطأ



1°

Alkene

2°