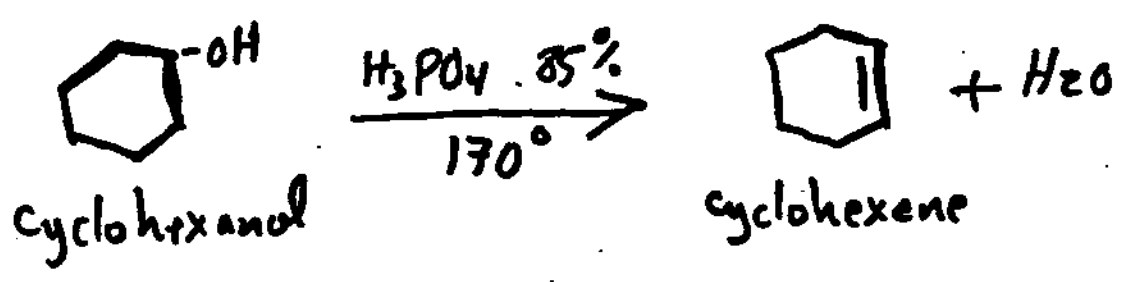
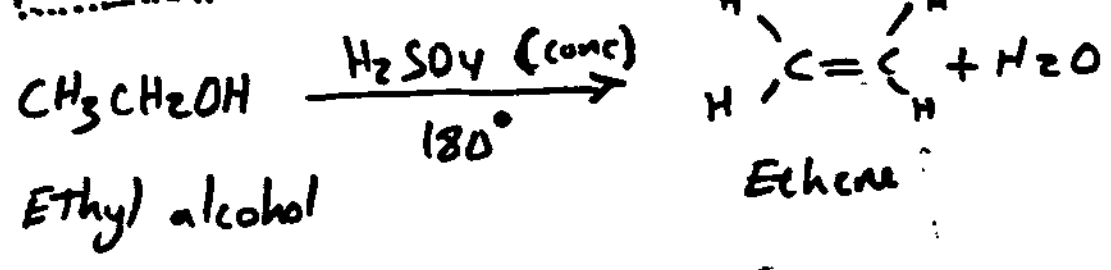
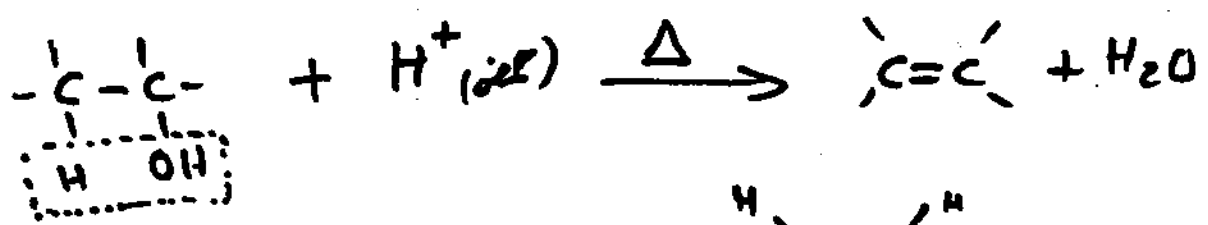
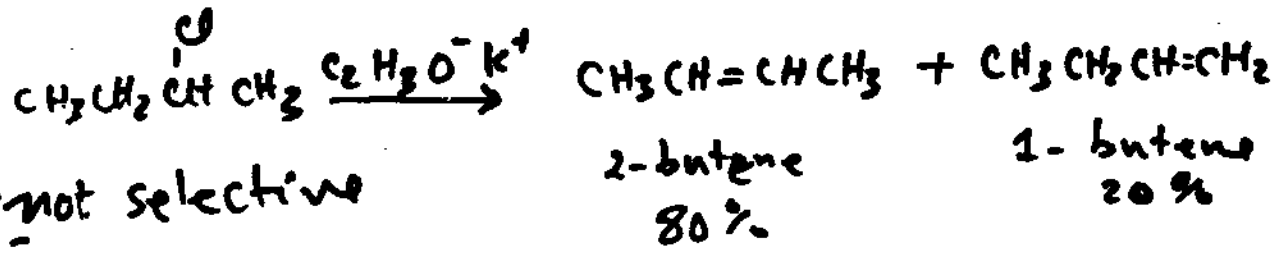
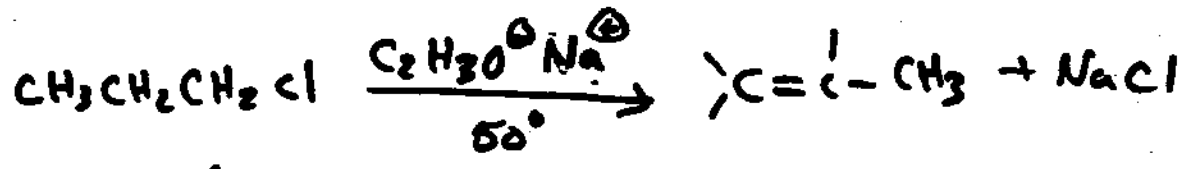
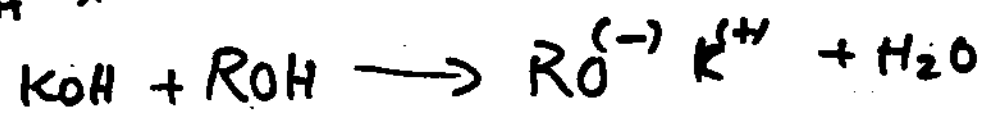
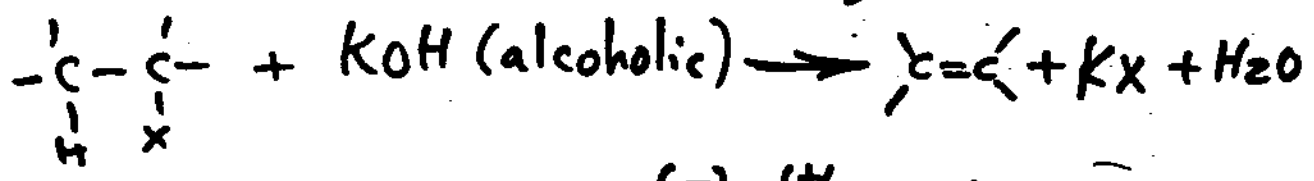


Synthesis طريقه تحضير المركبات (30)

① Dehydration of alcohols انتزاع الماء من الكحوليات



② Dehydration of alkyl halides انتزاع الهيدروجين، الألوحين من الهاليدات الألكيلية



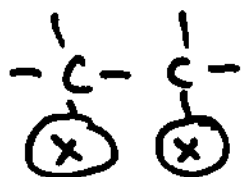
*not selective

(3) Dehalogenation of vicinal dihalide

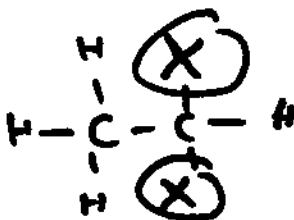
(31)

انتزاع الهالوجين من ثنائية الهالوجين المتجاورة

2 halogen on 2 carbon \rightarrow geminal or vicinal

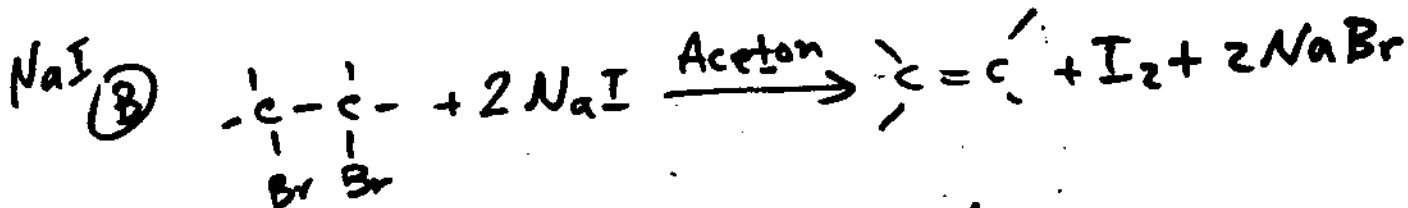
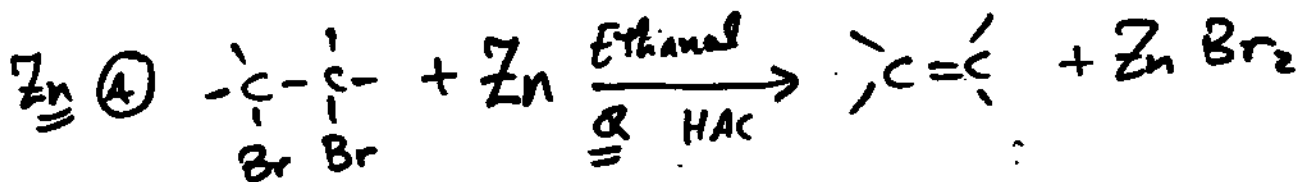


vic



gem

dihalide



Reactions of alkenes تفاعلات الألكينات

Double bond = $\sigma + \pi$

- σ stronger than π

$\leftarrow \therefore$ alkanes reaction are substitution استبدال

alkene (π only) are broken \therefore reaction addition إضافة

• π = electron cloud $\therefore \pi$ gives electrons -

$\therefore \pi$ becomes base (قاعدة)

• \therefore alkenes react with electrophilic المواد المحبة للإلكترونات

- \therefore Electrophilic addition reaction

لذا نوع التفاعلات يصبح تفاعلات إضافة الكبريتوفيلية