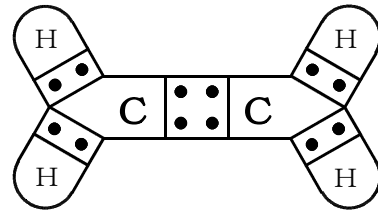
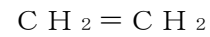
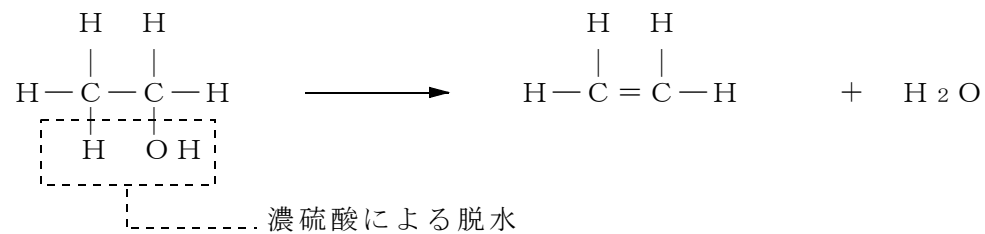
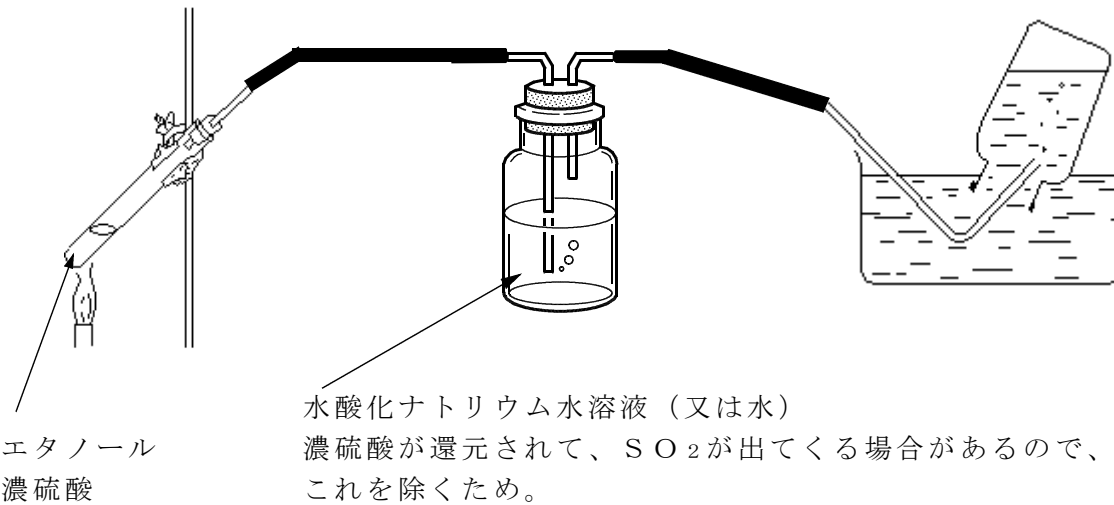
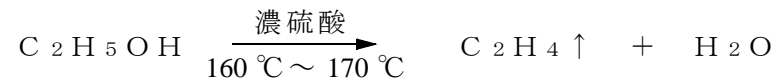
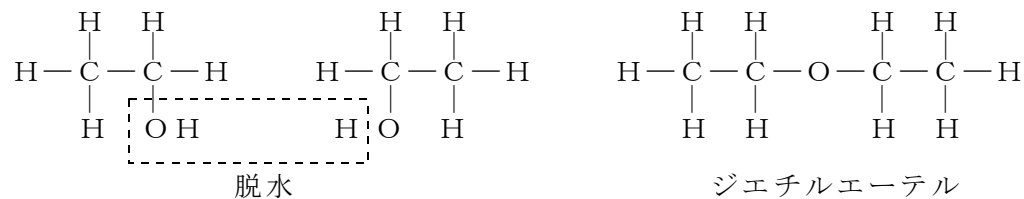
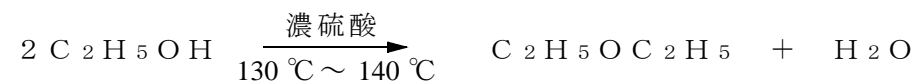


エチレン C_2H_4 

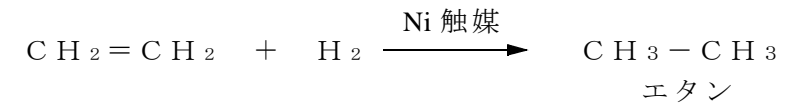
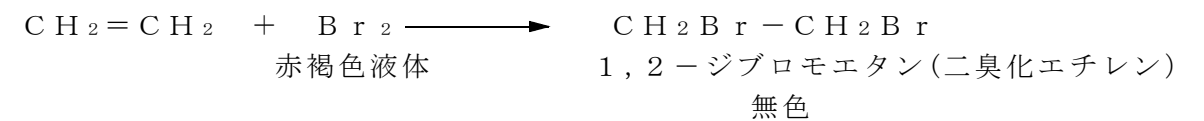
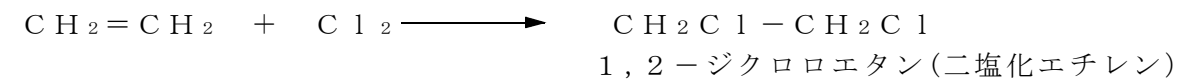
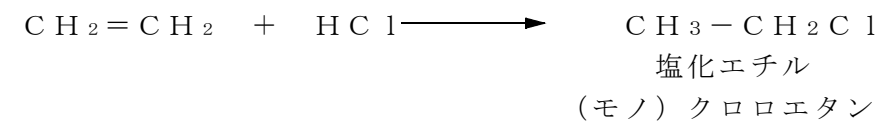
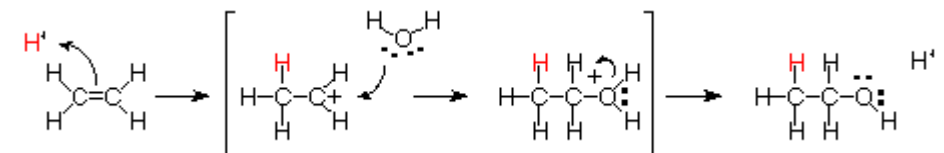
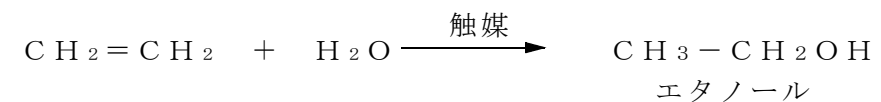
エチレンの電子式

実験室的製法……エタノールを濃硫酸とともに $160^\circ C \sim 170^\circ C$ に加熱温度が $130^\circ C$ 位だとジエチルエーテルができる。

性質……・特臭・無色
・水に難溶

◎二重結合があるので、付加反応をする。

●水素付加 (Ni触媒のもとで、付加反応をする。)

●ハロゲン (F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2) 付加……直ちに付加反応をする。●ハロゲン化水素 (HF , HCl , HBr , HI) 付加● H_2O 付加

◆エチレンどうしの付加重合

付加重合……モノマー (単量体) が付加反応で結合し、ポリマー (重合体) をつくること。

