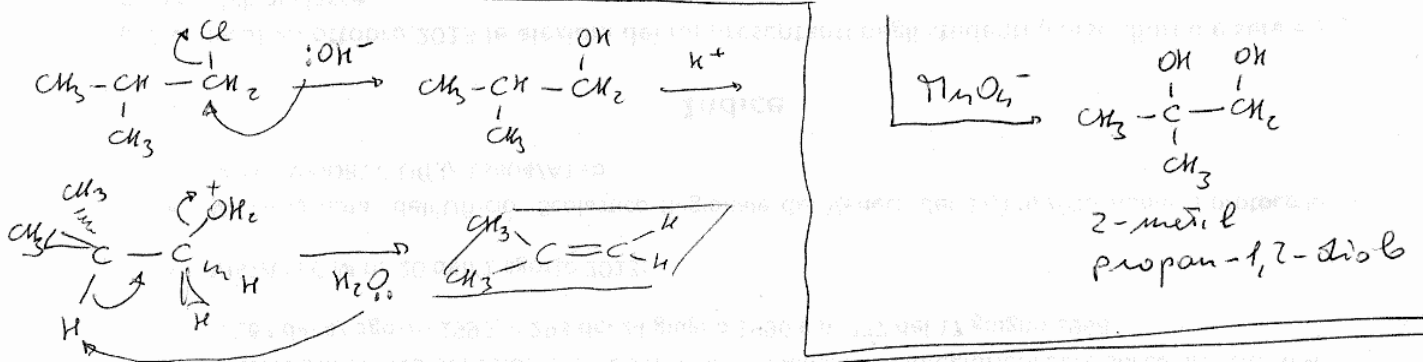
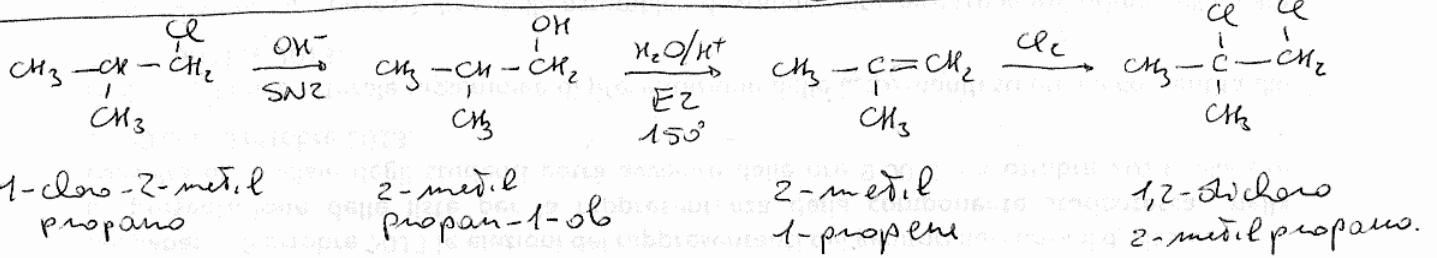
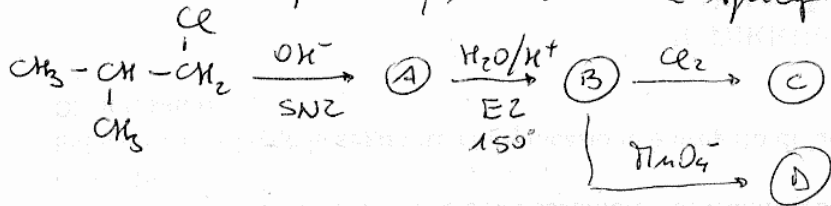


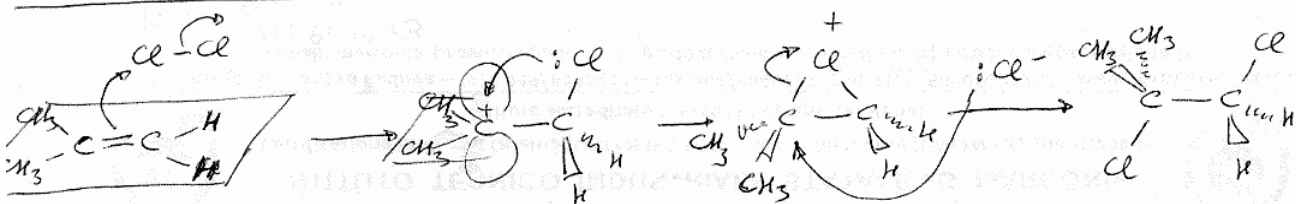
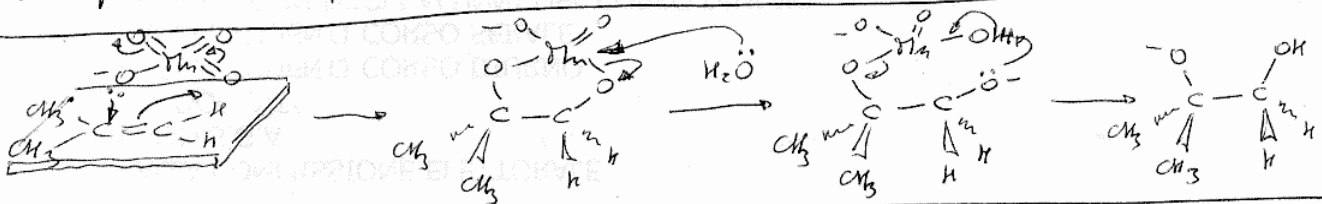
1-10-2013 Ai COMPITO CHIMICA ORGANICA

Scrivi scheme, nomi, meccanismi e spieghi le seguenti reazioni.



Le reazioni di sostituzione bimolecolari SN2 avvengono con attacco di OH⁻ dalla parte opposta a quella di uscita di Cl⁻. Qui non si vede, ma questo potrebbe portare a inversione delle configurazioni.

Le reazioni di eliminazione bimolecolari EZ avvengono con attacco ANTI: sull'H in posizione β e anti: β significa sul carbonio adiacente a quello che regge l'OH, anti significa che le conformazioni delle molecole sono tali che i legami H-C e C-OH₂⁺ ad esse paralleli e in parti opposte.



L'attacco del Cl⁻ avviene sul carbonio più sostituito che ha più caratteri di carbocatione ed è più stabile (secondo Markovnikov). L'attacco del Cl₂ da sotto avrebbe portato alle stesse molecole a cause della simmetria.