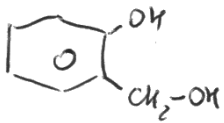
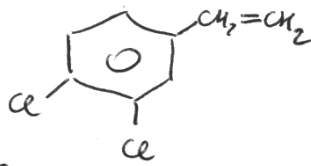


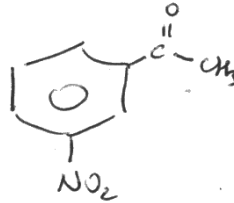
1) NOMI IUPAC



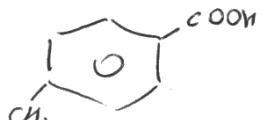
2-(idrossimetil)-fenolo



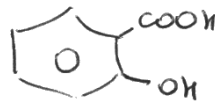
3,4-diclorostirene



3-nitroacetofenone

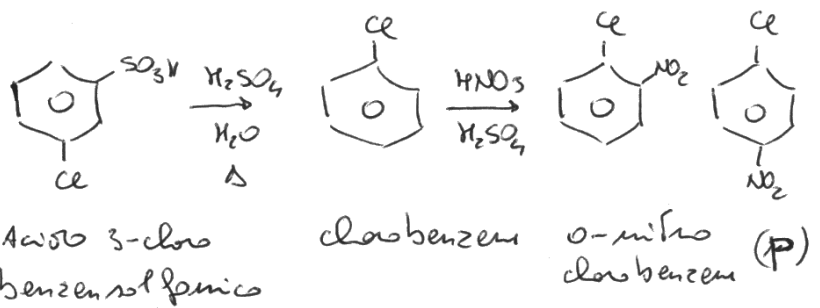
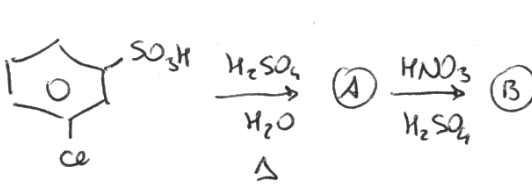


Acido 4-(clorometil)-benzoico



Acido salicilico

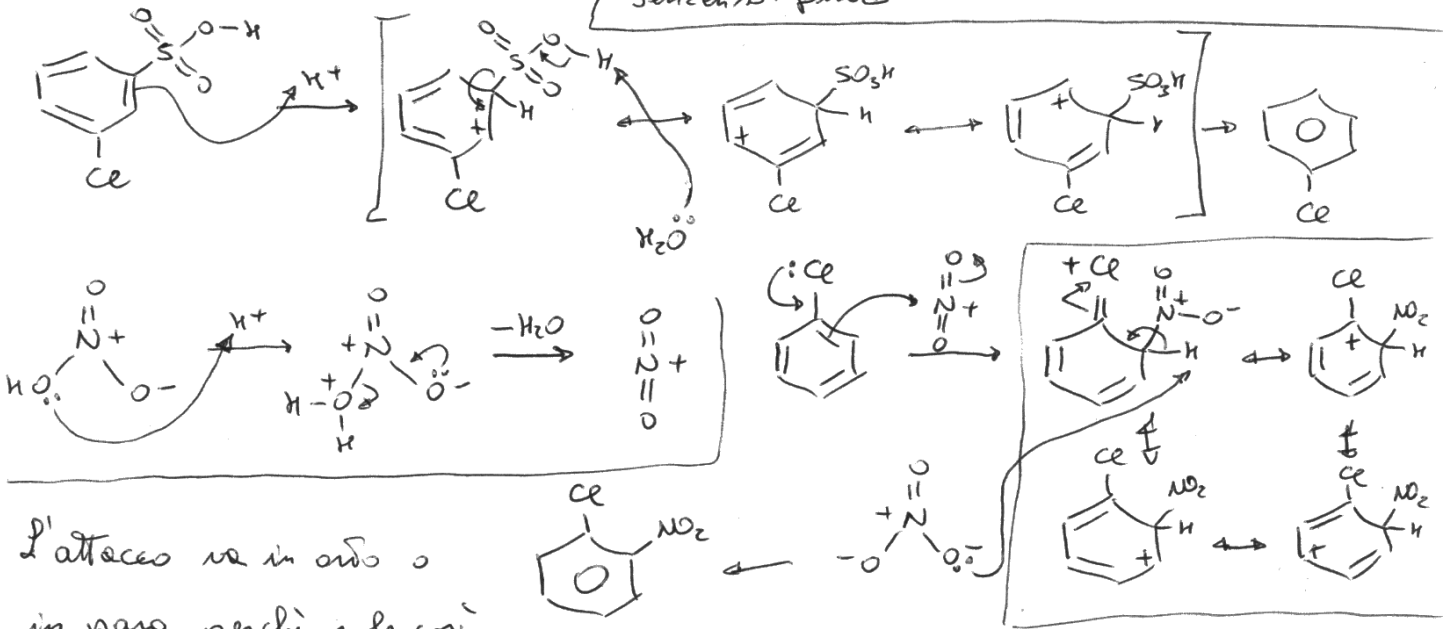
2) Scrivi nomi, scheme, meccanismo di reazione



Acido 3-cloro benzenosolfonico

clorobenzene

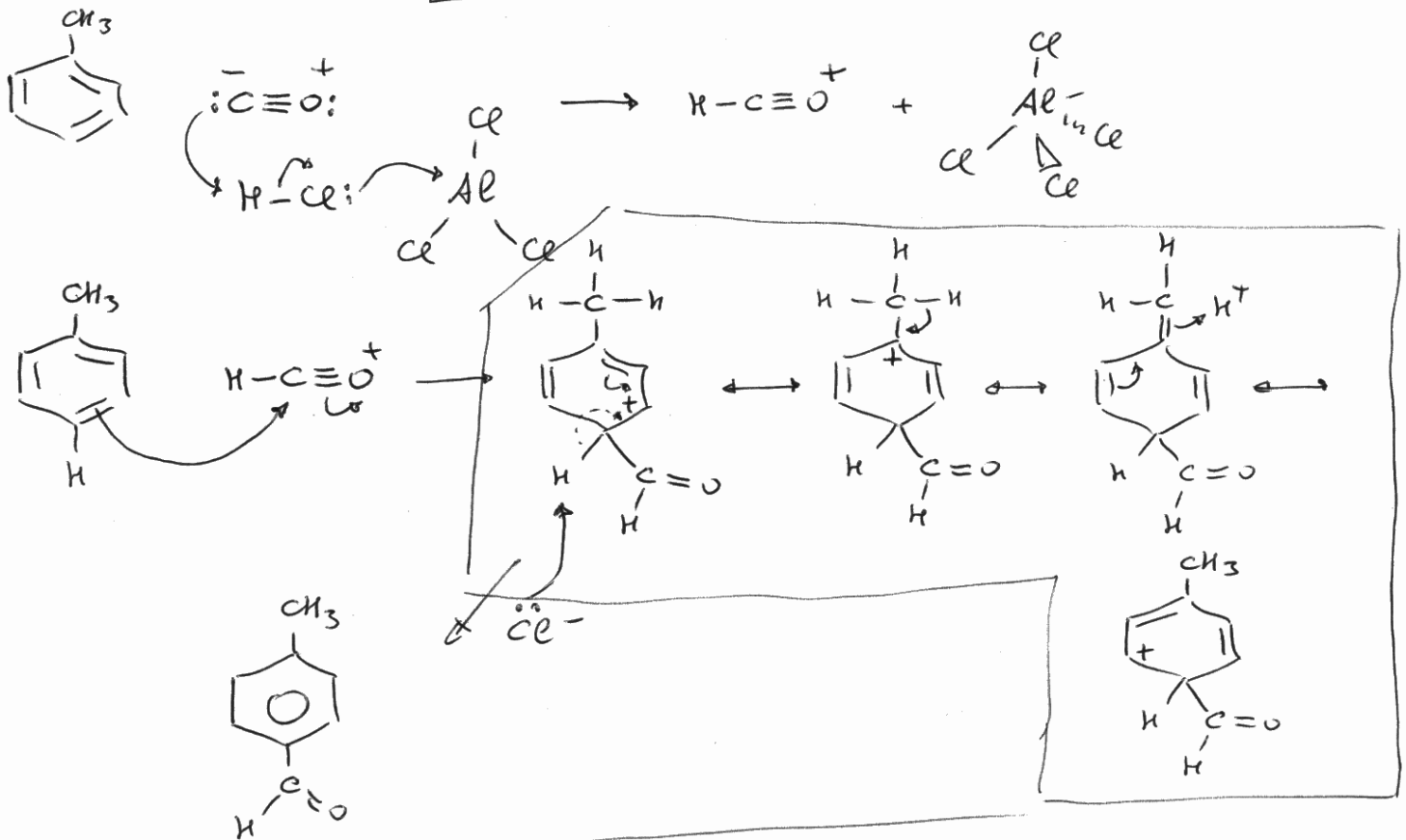
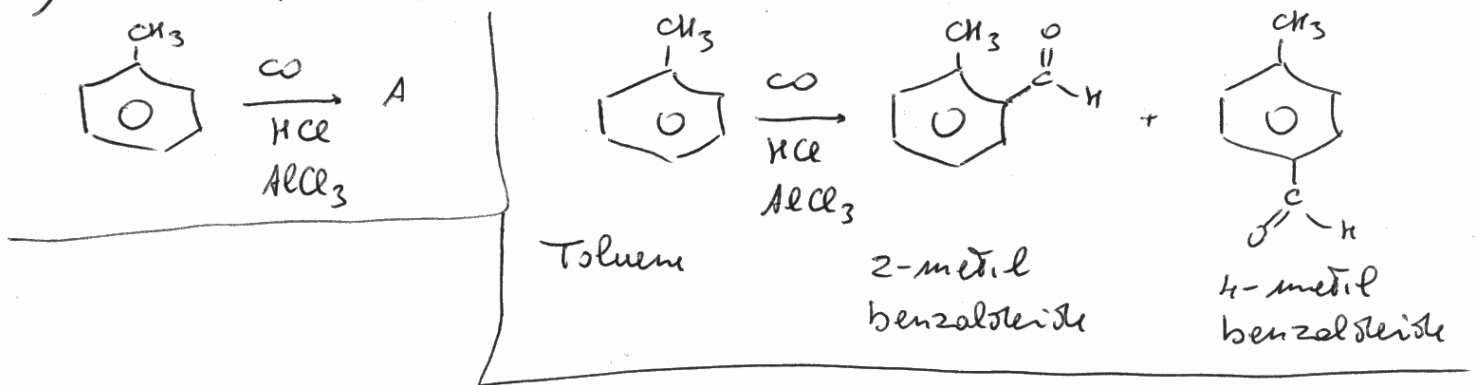
o-nitro clorobenzene (P)



L'attacco va in orto o in para perché solo così

la carica \oplus nell'intermedio arenio può arrivare sul carbonio che lega il cloro e così questo può donare elettroni per risonanza $3p \rightarrow 2p$ portando la carica \oplus fuori dall'anello in una forma ibrida in cui tutti hanno l'ottetto.

3) Schema, nomi, meccanismo.



L'attacco può essere in para (come mostrato) o in orto perché solo con la carica \oplus va sul carbonio che lega il sostituente. Questo può così intervenire donando elettroni e prendendo in giro se una $\%$ di carica $+$. Non è una vera risonanza perché CH_3 non ha orbitali di non legame $2p$, viene chiamata iperconiugazione ed è una donazione di elettroni $sp^3 \rightarrow 2p$