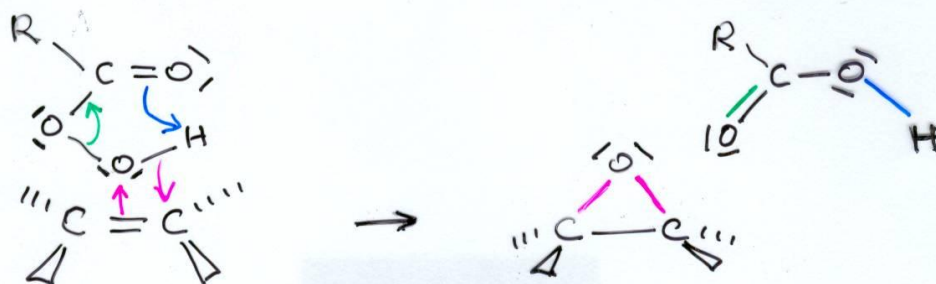


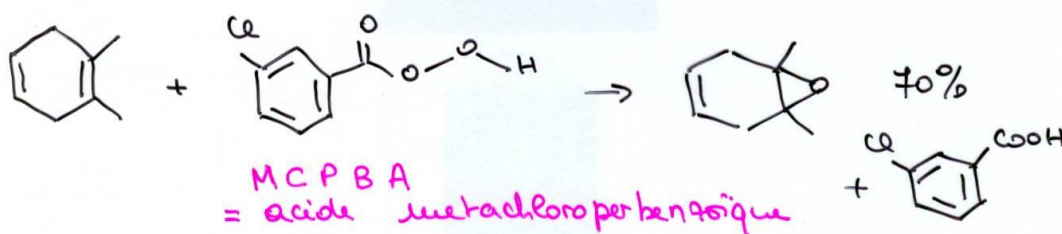
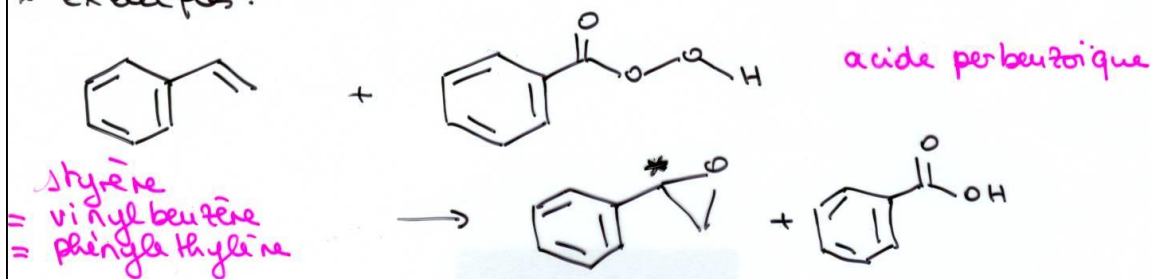
EPOXYDATION par un PERACIDE



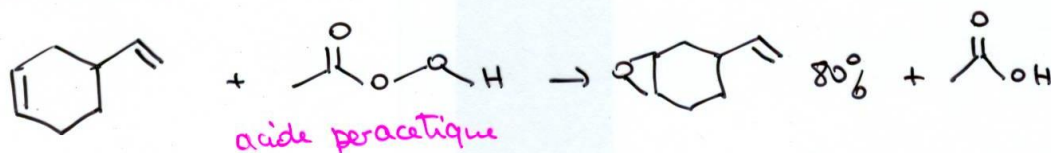
- * réaction concertée, conserve la stéréochimie de l'alcène
- * si molécule chirale à l'arrivée, racémique
attaque dessus/dessous 50/50.

EPOXYDATION par un PERACIDE

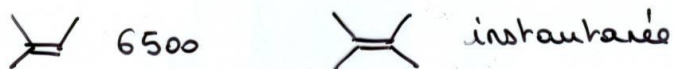
* exemples :



* sélectivité



généralisation : vitesses relatives



inversement



Conclusion : Les groupes donneurs facilitent la réaction, les groupes attracteurs la défavorisent : le peracide se comporte comme un électrophile