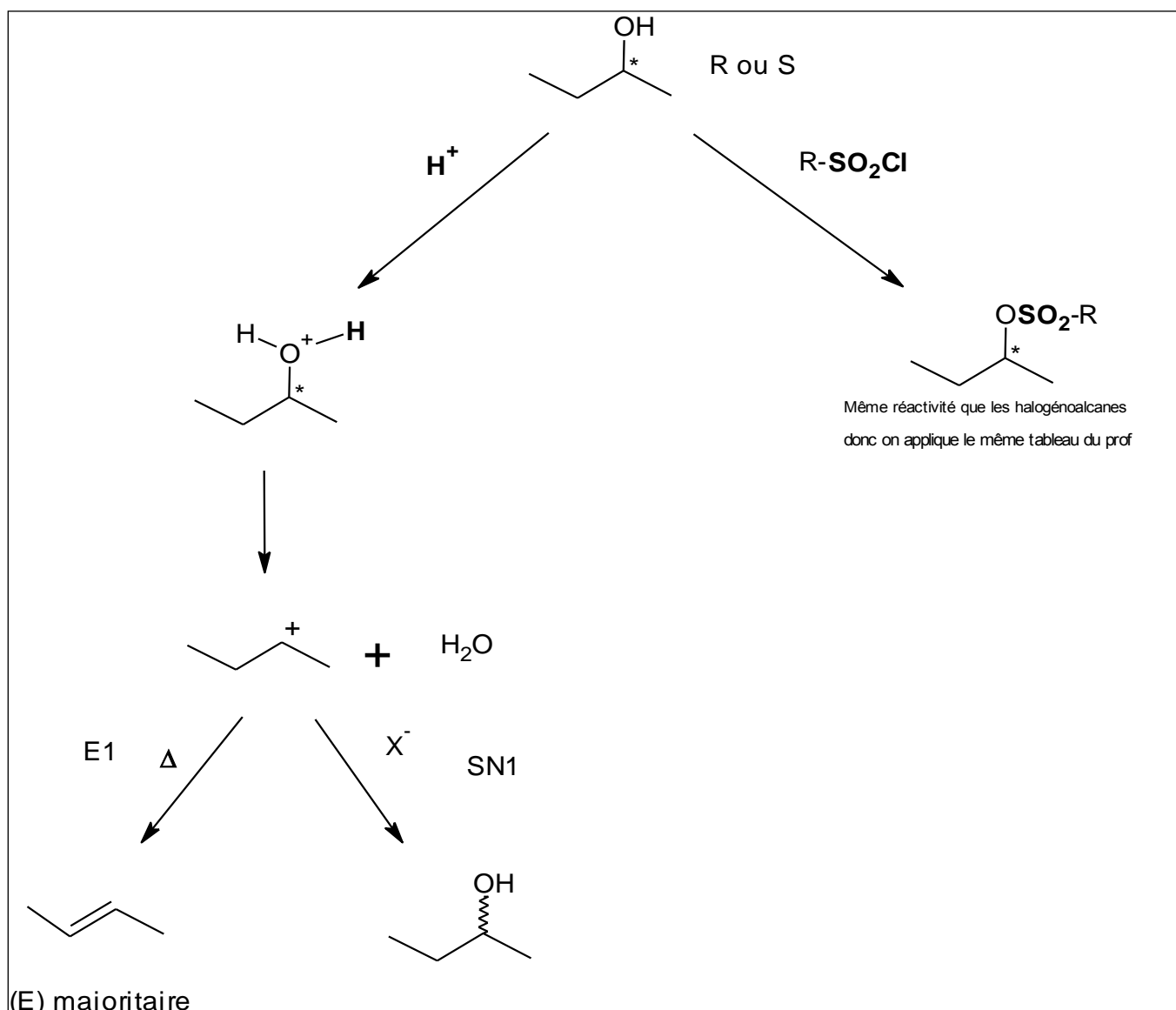


Schéma récapitulatif SN; E sur les alcools secondaire



N.B.:

- La petite liaison ondulé est un raccourci pour représenter le mélange racémique, on a bien les deux énantiomères qui sont formés à partir de notre carbocation, et notre carbone **EST BIEN** asymétrique (cf. piège tut ^^)
- La réaction de droite vaut aussi bien pour les tosylations avec TsCl (cf. tut encore).
- X^- représente n'importe quel halogène! Au concours ce ne sera pas détaillé comme cela, le prof vous mettera l'alcool en présence de HX, je pense que vous l'avez vu en TD.
- Remarquez que vous n'aurez jamais de réaction d'ordre 2 après protonation d'un alcool, donc attention au X produit S si au concours il vous propose une SN après protonation d'un alcool avec carbone **ASYMETRIQUE** (à la fin de la réaction) vous devrez avoir 2 produits en même quantité car ce sera forcément SN1!

