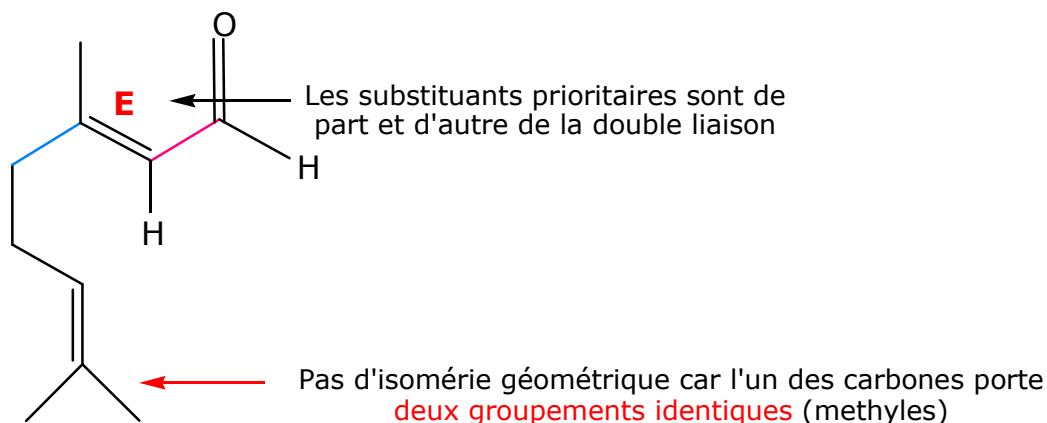


*Corrigé du Test 4 en Chimie Organique (25 mn)***Exercice n°1** (4 pts)**Exercice n°2** (6 pts)

Deux effets sont à considérer pour cette série de phénols :

- La présence d'un halogène
- la distance de celui-ci par rapport à la fonction acide (alcool)

L'halogène intervient par son effet inductif attracteur, le fluor étant plus électronégatif que le brome, son effet inductif est plus important.

La proximité de cet effet (distance) augmente la polarité de la liaison O-H (plus fragile) et donc augmente l'acidité de la molécule.

