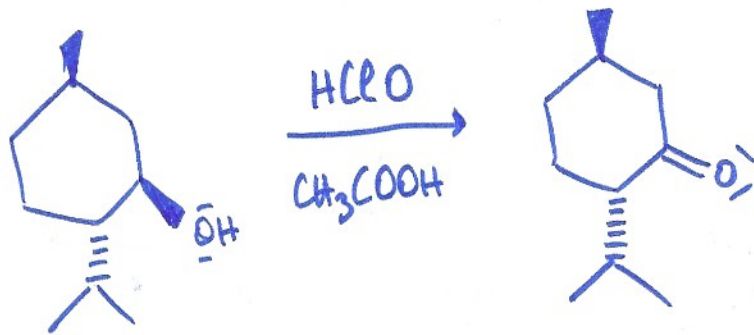


Oxydation du menthol
en méthane par l'eau de Javel



Composés	M (g.mol ⁻¹)	d	T_{fus} (°C)	$T_{éb}$ (°C)
hypochlorite de sodium	74,44	—	-24,5	111
acide éthanoïque	60,05	1,05	16	118
thiosulfate de sodium	158,11	—	48	—
(-)-menthol	156,27	—	41-43	212
iodure de potassium	166,0	—	680	1330
cyclohexane	84,16	0,77	6,5	81

L'eau de Javel est un mélange équimolaire basique d'ions hypochlorite (ClO^-) et d'ions chlorure.

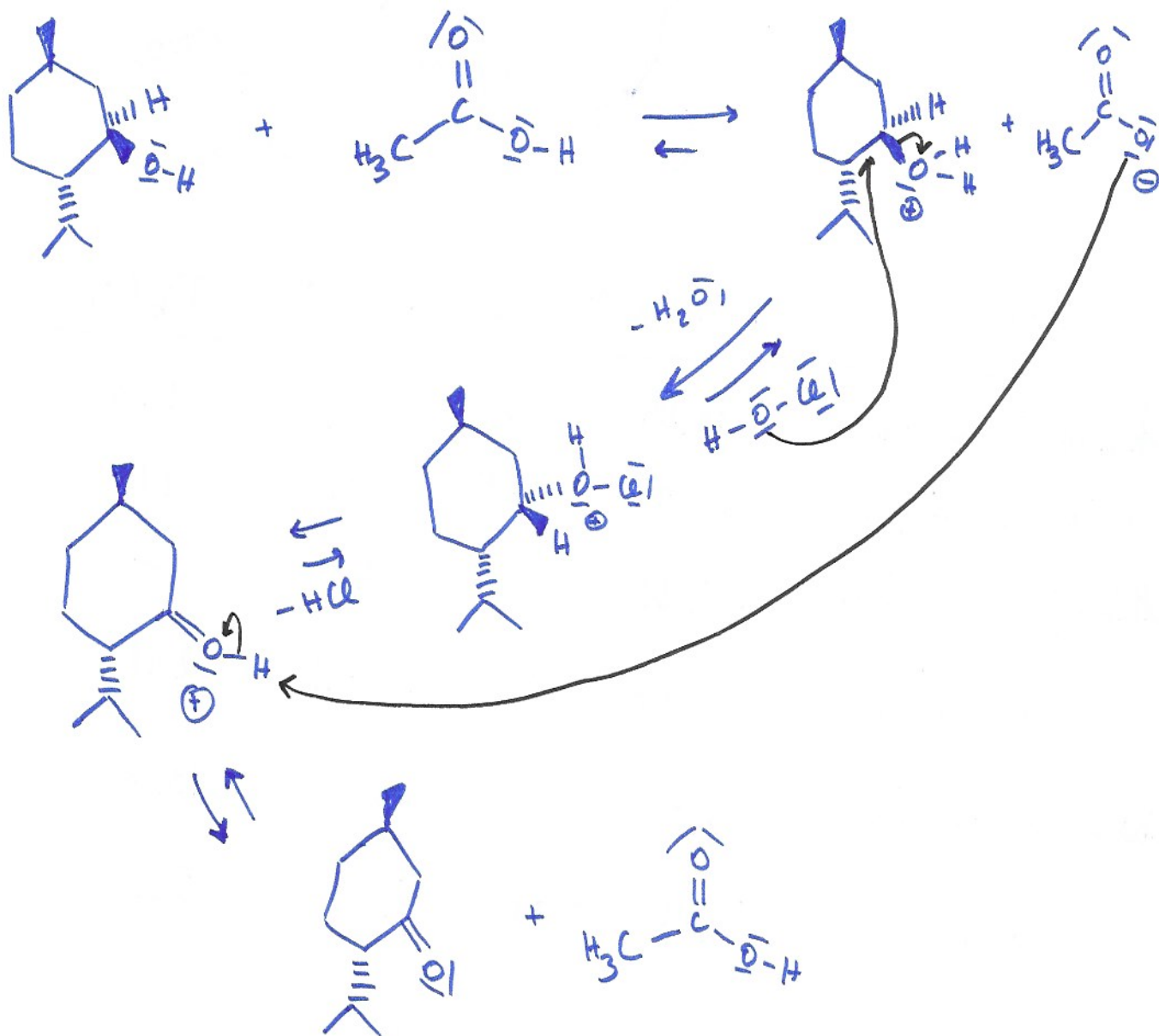
Industriellement, elle est obtenue par dismutation du dichlore en présence d'un excès de soude :



Dégradation de l'eau de Javel au cours du temps :



Mécanisme réactionnel : (proposition)



La molécule de menthol n'absorbe pas dans l'UV (CCM)

↳ révélation I_2 ou acide phosphomolybdique

On peut réaliser un test à la 2,4-DNPH (formation d'une hydrazone, précipité orange).