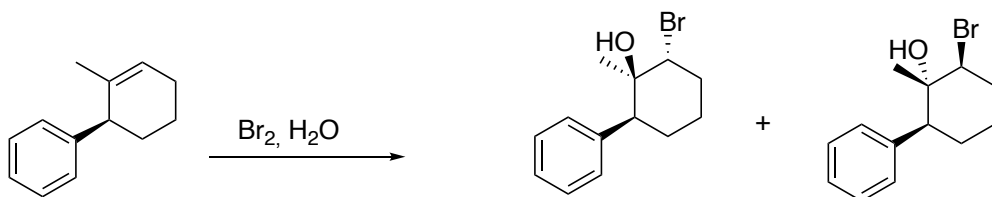


## 6. Addizione di alogeni in presenza di acqua (o alcol)

Quando la reazione di alogenazione viene condotta in acqua, si ottiene una coppia di aloidrine. Nel caso specifico, la reazione di bromurazione in acqua porta alla formazione di due bromoidrine diastereoisomere.

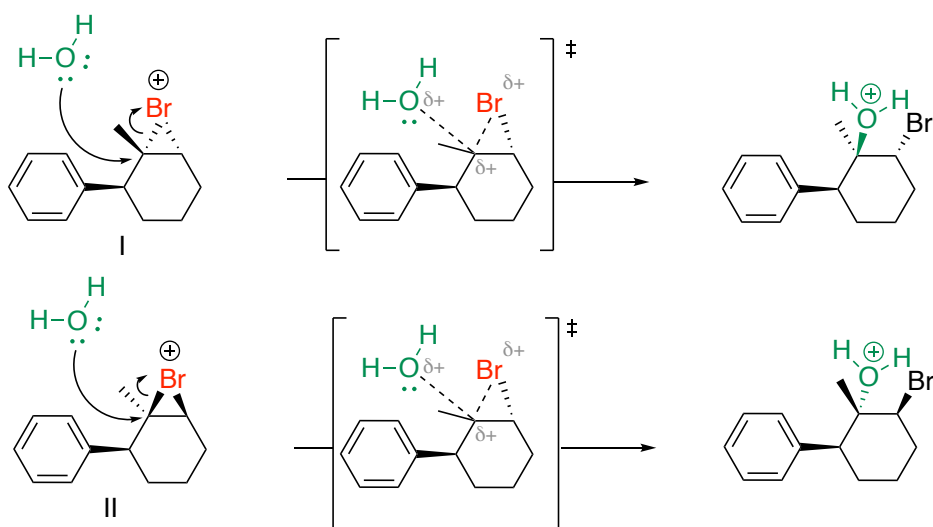


### MECCANISMO:

Come nell'esercizio precedente, la reazione procede con l'addizione del bromo all'alchene con formazione di due ioni bromonio I e II diastereoisomerici.

Poiché la reazione è svolta in acqua sarà quest'ultima a comportarsi da nucleofilo e ad attaccare il carbonio del ciclo dell'intermedio più sostituito.

La regioselettività della reazione si spiega perché quando l'acqua attacca il carbonio più sostituito si ha uno stato di transizione più stabile in quanto la parziale carica positiva si trova sul carbonio terziario piuttosto che su uno secondario.



La deprotonazione dell'intermedio alchilossonio porta alla formazione dei due prodotti:

