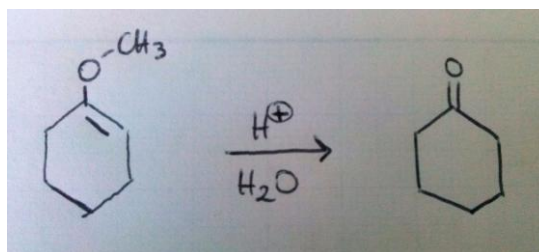


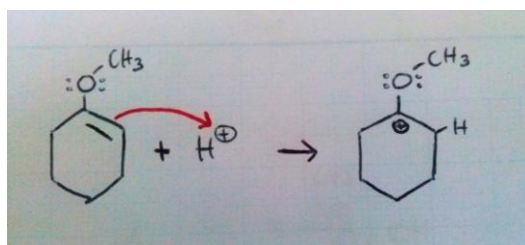
Meccanismo di reazione dell'1-metossicicloesene in soluzione acida acquosa che porta alla formazione del cicloesanonone.

Questa è la reazione totale:

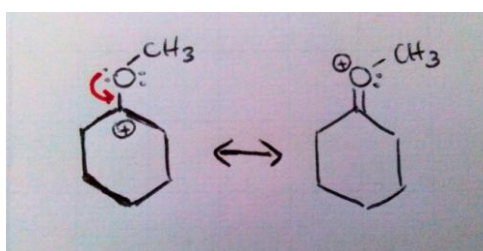


Il meccanismo ipotizzabile è il seguente:

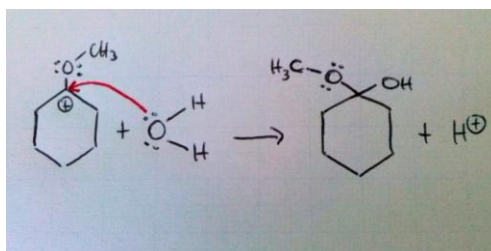
- Prima abbiamo l'attacco di  $H^+$  al doppio legame:



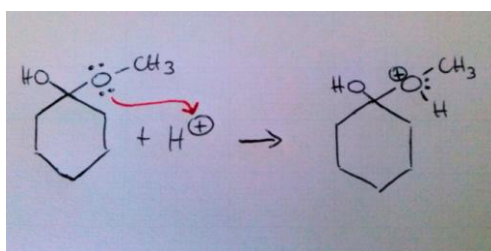
- La struttura formata è stabilizzata per risonanza...



- ...e può reagire con una molecola di acqua nel seguente modo:



- L'ossigeno del legame etereo può donare una coppia elettronica libera per formare un legame con l' $H^+$  presente in soluzione:



- A questo punto l'ossigeno elettronepovero richiama su di sé la coppia di legame ed esce metanolo, il resto della molecola è quello che porterà al prodotto finale:

