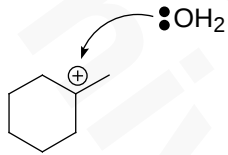
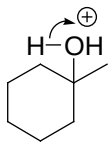


最初は二重結合の $\pi$ 電子がプロトンと反応する。  
安定なカチオンができる向きにプロトンが結合する。



生じたカチオンに水が付加します。  
カチオンと反応するのは酸素の孤立電子対です。



オキソニウム塩からプロトンが脱離してアルコールが生成します。  
この際にプロトンが再生しますから、この反応は酸触媒反応といえます。  
プロトンは消費されません。

