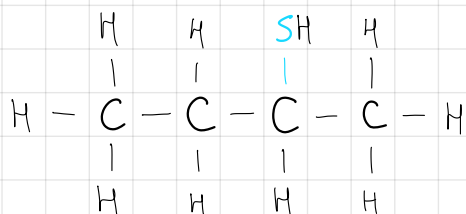
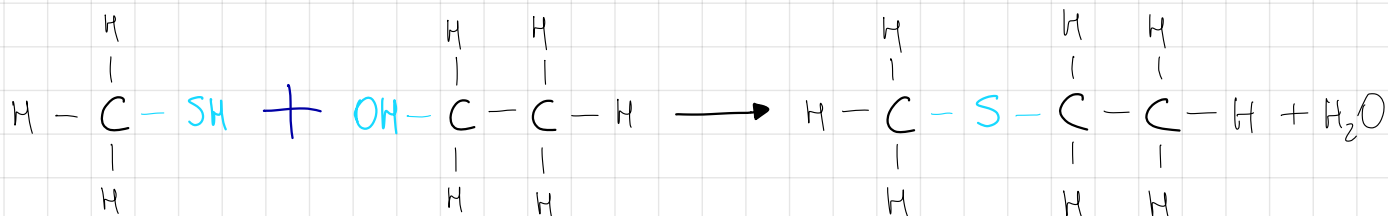


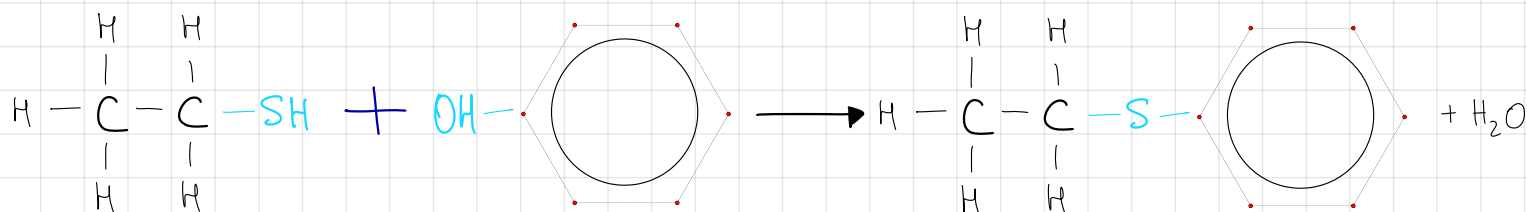
## 2-butantiolo



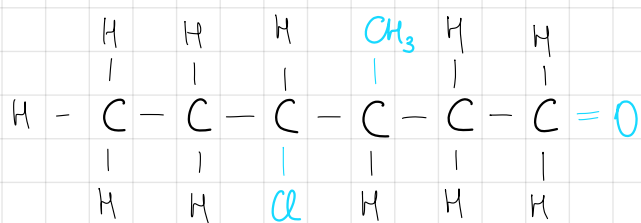
metantiolo + etanolo  $\rightarrow$  etil metil tioetere (+H<sub>2</sub>O)



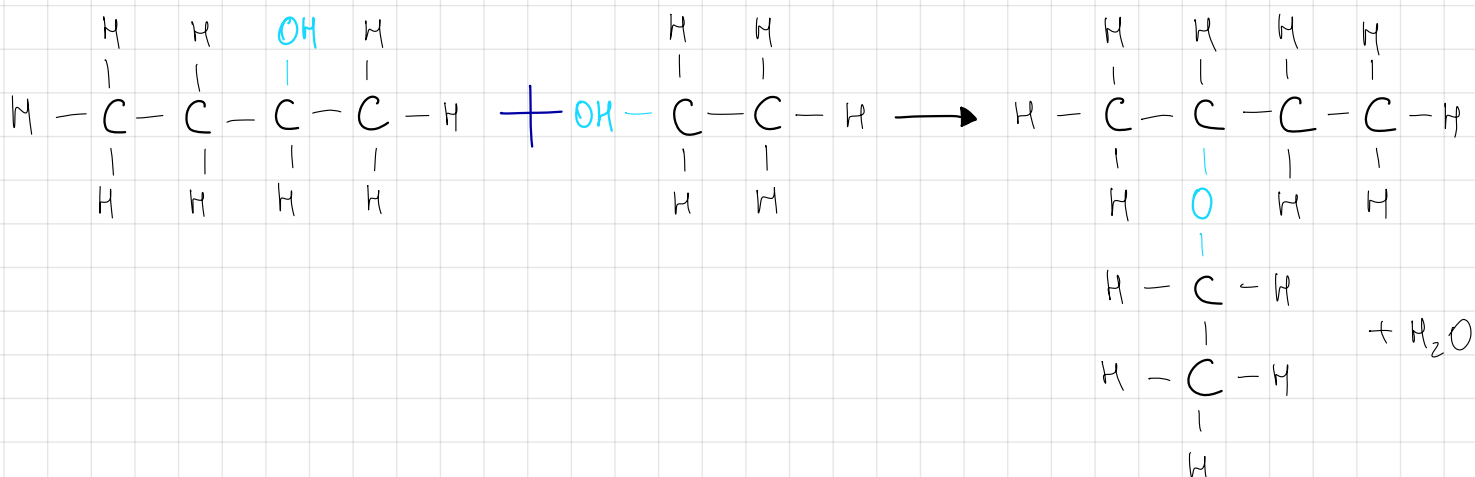
etantiolo + fenolo  $\rightarrow$  etil fenil tioetere (+H<sub>2</sub>O)



## 4 cloro 3 metil esanale

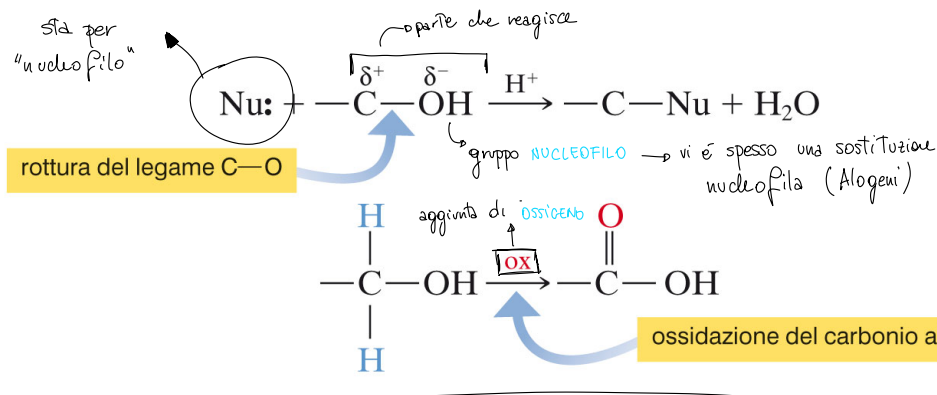


2butanolo + alcol etilico  $\rightarrow$  2etossi butano (+H<sub>2</sub>O)  $\leftarrow$  fare molta attenzione



# Le reazioni degli alcoli (I)

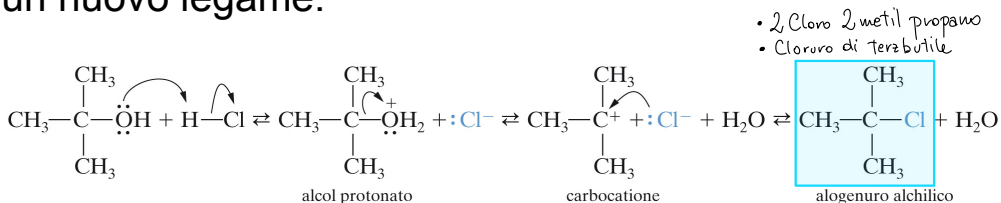
Gli alcoli danno reazioni con **rottura del legame C—O**, oppure reazioni di **ossidazione**.



In questa reazione si passa da alcol ad acido, ma in realtà si passa SEMPRE da una ALDEIDE

# Le reazioni degli alcoli (II)

Le reazioni di rottura del legame C—O avvengono prevalentemente in ambiente acido, per **sostituzione nucleofila**. L'ossigeno del gruppo —OH è in grado di accettare un protone (H<sup>+</sup>) e si trasforma nel gruppo —OH<sub>2</sub><sup>+</sup>. Il legame C—O risulta così indebolito, dal carbonio può staccarsi una molecola neutra di acqua e la specie nucleofila può formare con esso un nuovo legame.



**ZANICHELLI**