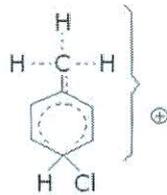


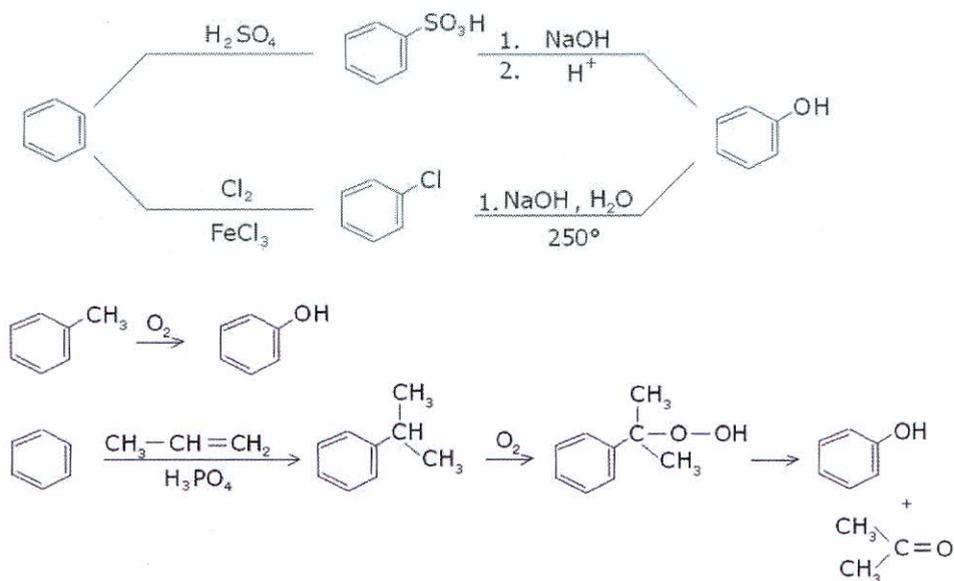
Come si nota dall'ibrido di risonanza riportato qui sotto, la più estesa delocalizzazione della carica positiva produce una più elevata stabilità dell'intermedio carbocationico, e quindi una maggiore reattività del metilbenzene:



lgk

I FENOLI

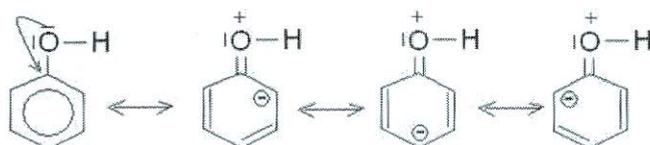
1) Sintesi e proprietà fisiche dei fenoli.



Per quest'ultima reazione, il relativo meccanismo è riportato tra le reazioni di sintesi dei composti carbonilici..

2) Reazioni che coinvolgono il legame O-H del fenolo.

Il fenolo ha una energia di stabilizzazione (energia di risonanza) di 40Kcal/mole, 38 delle quali dovute all'anello benzenico. Le 2 Kcal/mole rimanenti sono dovute alla delocalizzazione di uno dei due doppietti esterni dell'ossigeno che viene condiviso con l'anello benzenico:



La conversione del fenolo in ione fenato porta anch'essa ad una notevole energia di stabilizzazione, addirittura un po' più elevata del fenolo stesso.