# Fenol nie jest alkoholem!

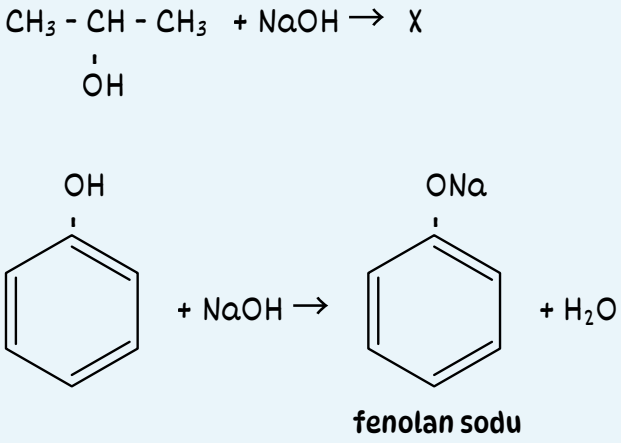
Fenole i alkohole zawierają grupę hydroksylową (-OH), ale różnią się budową i charakterem chemicznym.

- Alkohole to związki, w których grupa –OH jest przyłączona do atomu węgla o hybrydyzacji $sp^3$ w łańcuchu alifatycznym. Nie rozpuszczają się w wodzie oraz nie reagują z zasadami ani kwasami - mają odczyn oraz charakter obojętny.

- W fenolu grupa –OH jest bezpośrednio przyłączona do pierścienia aromatycznego. Fenole dysocjują w wodzie z odszczepieniem jonu wodorowego. Reagują również z zasadami. Są słabymi kwasami.

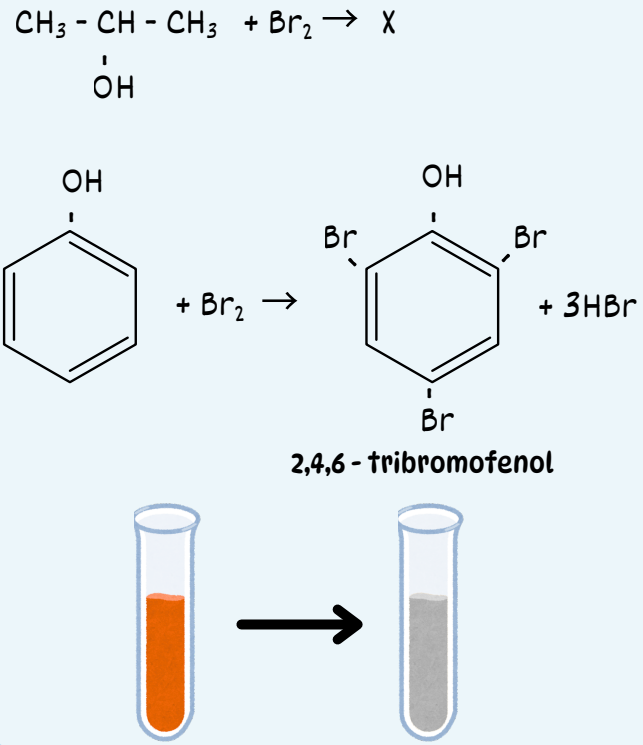
Jakie są między nimi różnice →

# Reakcja z NaOH




Fenole charakteruzyją się wyższą kwasowością niż alkohole, dlatego w reakcji z zasadami dają sole. Alkohole dają sole (alkoholany) tylko w reakcji z samym metalem!

# Reakcja z wodą bromową




# Reakcja z $FeCl_3$

