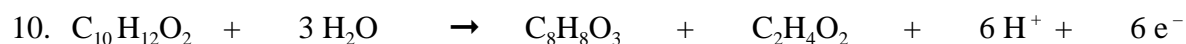
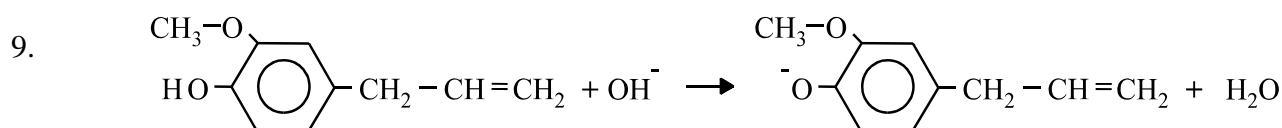


Eugenol

7. 2-methoxy-4-(2-propenyl)-benzenol
8. Rondom de dubbele binding in de zijketen van iso-eugenol is cis-trans-isomerie mogelijk. Elk van de 2 koolstofatomen aan die binding is immers gebonden aan twee verschillende atomen dan wel atoomgroepen.
Bij eugenol zit aan één kant van de dubbele binding in de zijketen een koolstofatoom met 2 waterstofatomen. Daar is dus geen cis-trans-isomerie mogelijk.



11. De $C = C$ - strekvibratie (1650 cm^{-1}) zal wél in een piek in het IR-spectrum van eugenol veroorzaken, en niet in het spectrum van vanilline.
12. De $C = O$ - strekvibratie (1730 cm^{-1}) zal wél in het spectrum van vanilline voorkomen en niet in het spectrum van eugenol.