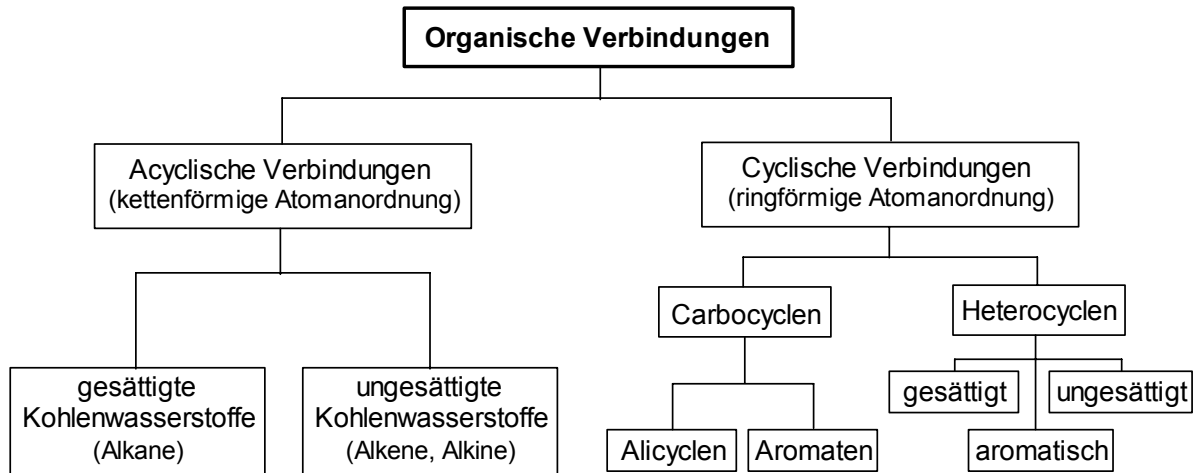
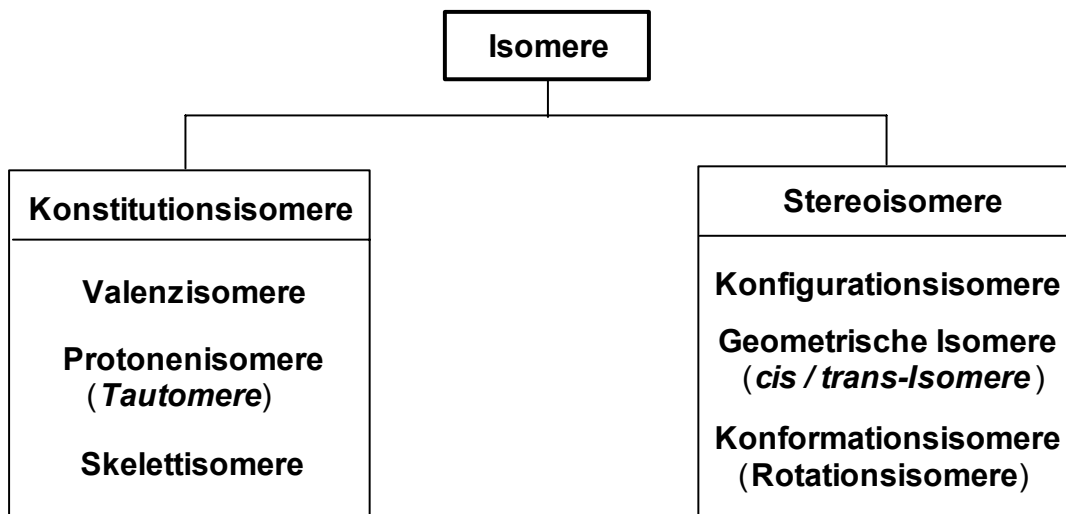


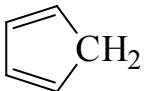

# Systematik der Stoffklassen

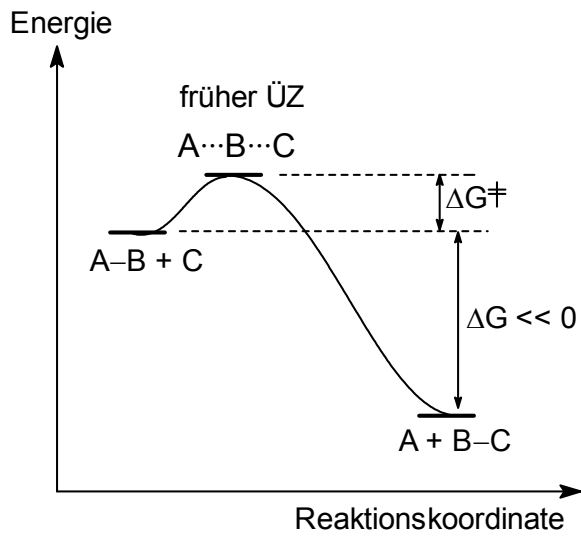


# Isomerie

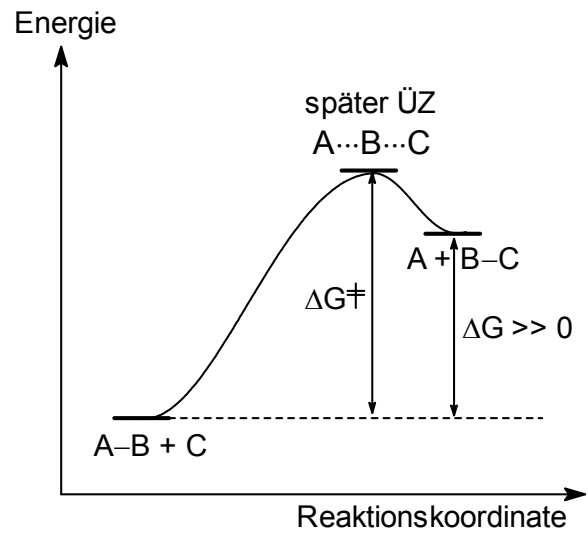


**pK<sub>s</sub>-Werte organischer Verbindungen im Vergleich mit Wasser**

Säure	Base	pK <sub>s</sub>
RCOOH	RCOO <sup>-</sup>	4-5
CH <sub>3</sub> COCH <sub>2</sub> COCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CO <sup>-</sup> CH <sup>-</sup> COCH <sub>3</sub>	9
HCN	CN <sup>-</sup>	9.2
ArOH	ArO <sup>-</sup>	8-11
RCH <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	R <sup>-</sup> CHNO <sub>2</sub>	10
NCCH <sub>2</sub> CN	NC <sup>-</sup> CH <sup>-</sup> CN	11
CH <sub>3</sub> COCH <sub>2</sub> COOR	CH <sub>3</sub> CO <sup>-</sup> CH <sup>-</sup> COOR	11
ROOCCH <sub>2</sub> COOR	ROOC <sup>-</sup> CH <sup>-</sup> COOR	13
CH <sub>3</sub> OH	CH <sub>3</sub> O <sup>-</sup>	15.2
H <sub>2</sub> O	OH <sup>-</sup>	<b>15.74</b>
		16
ROH	RO <sup>-</sup>	16-17
RCONH <sub>2</sub>	RCONH <sup>-</sup>	17
RCOCH <sub>2</sub> R	RCO <sup>-</sup> CHR	19-20
RCH <sub>2</sub> COOR	R <sup>-</sup> CHCOOR	24-25
RCH <sub>2</sub> CN	R <sup>-</sup> CHCN	25
HC≡CH	HC≡C <sup>-</sup>	25
NH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub> <sup>-</sup>	35
PhCH <sub>3</sub>	PhCH <sub>2</sub> <sup>-</sup>	40
CH <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub> <sup>-</sup>	48



Stark exergonische Reaktion; Übergangszustand wird früh erreicht: er ist eduktähnlich



Stark endergonische Reaktion; Übergangszustand wird spät erreicht: er ist produktähnlich