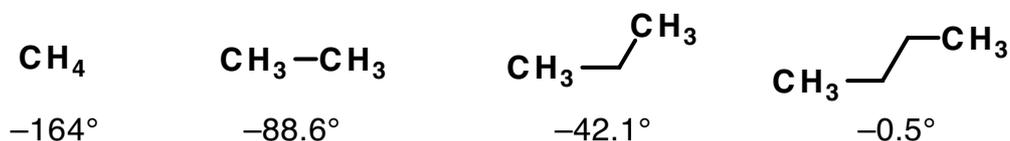


Abschätzung des Siedepunktes

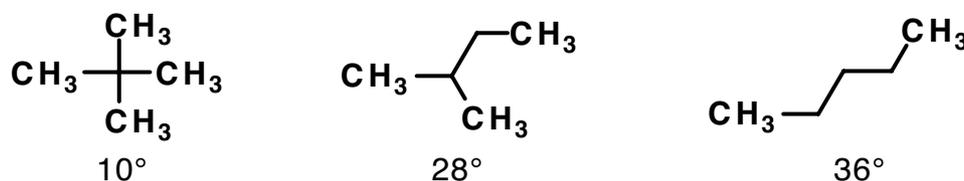
1. Kriterium: Molmasse

Grosse und schwere Moleküle haben einen hohen Siedepunkt. Verantwortlich sind van-der-Waals-Kräfte zwischen den Molekülen.



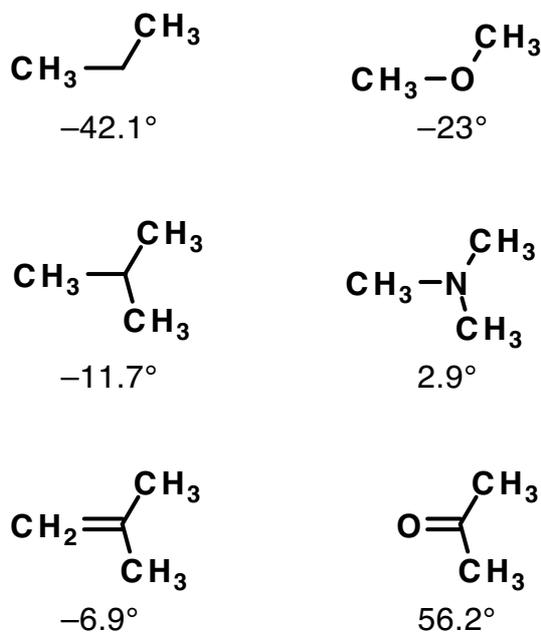
2. Kriterium: Molekülform

Moleküle mit grossen Oberflächen haben hohe Siedepunkte. Verantwortlich sind van-der-Waals-Kräfte zwischen den Molekülen.



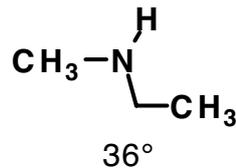
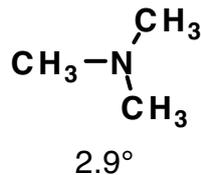
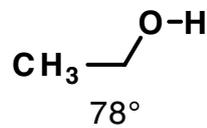
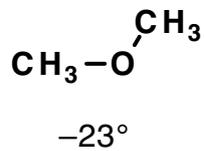
3. Kriterium: Ladungsverteilung

Dipole in den Molekülen bewirken eine zusätzliche Anziehung: Dipol-Dipol-Wechselwirkung führt zu einer Erhöhung des Siedepunktes.



4. Kriterium: NH- und OH-Gruppen

NH- und OH-Gruppen können zusätzlich Wasserstoffbrücken bilden. Dies führt zu einer nochmaligen Erhöhung des Siedepunktes.



5. Kriterium: Ladungstrennungen

Salze haben sehr hohe Siedepunkte.

