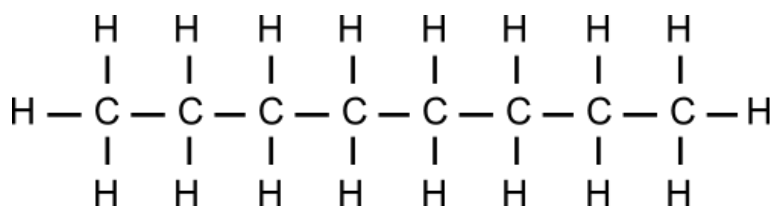


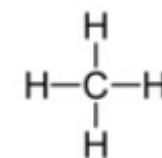
Arbeitsblatt: Bestimme die Siedetemperaturen der Verbindungen

Bestimme dazu zuerst die Elektronegativität der einzelnen Atome, welche Bindungen polarisiert sind, zeichne polarisierten Bindungen ein (◄ für schwach und für ◄ stark und durch Angabe von ΔEN) und Teilladungen, markiere die Pole bei Dipolen, bestimme die Masse der Moleküle. Ordne dann die Siedetemperaturen zu.

Gegebene Siedetemperaturen: -252°C / -196°C / -162°C / $-66,7^{\circ}\text{C}$ / -19°C / 65°C / $59,5^{\circ}\text{C}$ / 126°C / 216°C



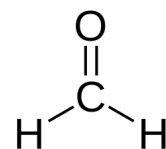
Octan



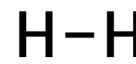
Methan



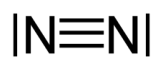
Bromwasserstoff



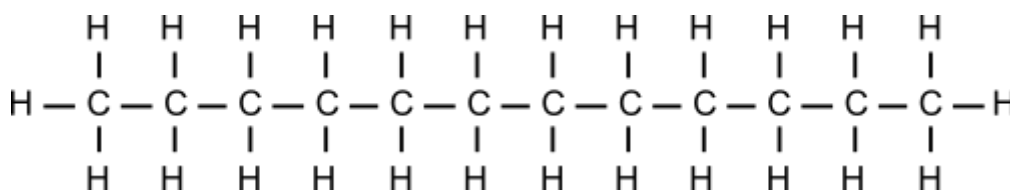
Formaldehyd



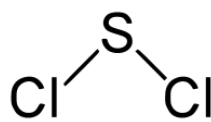
Wasserstoff



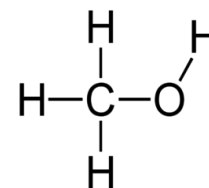
Stickstoff



Dodecan



Schwefeldichlorid



Methanol