

Kreuze jeweils die richtige Lösung a) oder b) und die zugehörige Begründung an.

Gegeben sind zwei Stoffe mit folgenden Molekülen:

Stoff A: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

Stoff B: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$

Entscheide, welcher Stoff die höhere Siedetemperatur hat:

- Stoff A Stoff B hat die größere Siedetemperatur.

Die Begründung dafür ist:

- 1. Die zwischenmolekularen Kräfte sind bei ihm stärker.
- 2. Bei ihm kann leichter Wasserstoff abgespalten werden.
- 3. Weil seine Moleküle kleiner sind.
- 4. Weil seine molare Masse kleiner ist.
- 5. Weil bei ihm mehr Energie beim Sieden freigesetzt wird.