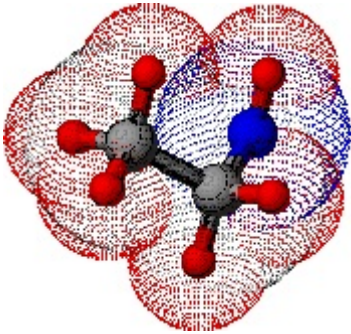
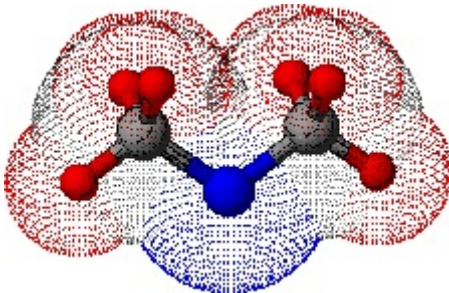
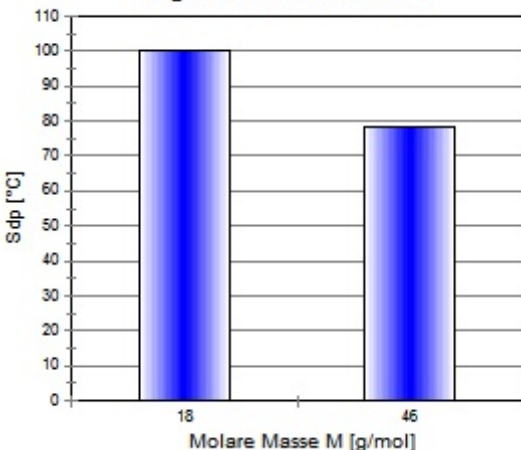
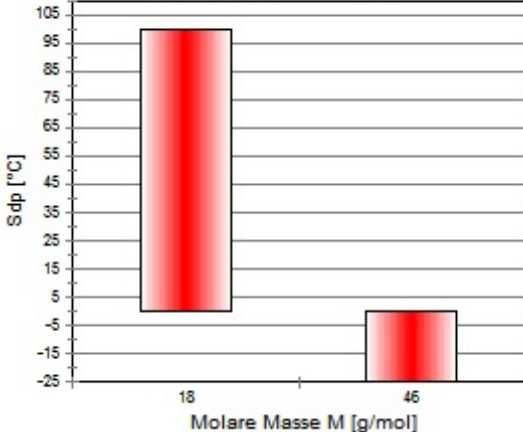


C₂H₆O - eine Summenformel, zwei Isomere

Ethanol	Dimethylether
	
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{H}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \end{array}$
<p>Vergleich Wasser-Ethanol</p> 	<p>Vergleich Wasser-Ether</p> 
Molare Masse M : 46 g/mol	Molare Masse M : 46 g/mol
ϑ_b : 78,3 °C	ϑ_b : -24,9 °C
ϑ_m : -114,1 °C	ϑ_m : -141,5 °C

Arbeitsauftrag:

Vergleiche **Ethanol** mit **Dimethylether**, stelle Gemeinsamkeiten und Unterschiede fest und begründe diese **schriftlich**!