

Eigenschaft	Ursache (Bau)
Octan ist in Wasser schwer, in Benzin aber sehr gut löslich.	
Ethanol ist sowohl in Wasser als auch in Benzin leicht löslich.	
Höhermolekulare Alkohole sind in Wasser schwer, in Benzin leicht löslich.	
Ethanol und Propan haben ungefähr die gleiche Molekülgröße, unterscheiden sich aber drastisch in ihrer Siedetemperatur Ethanol: 78°C; Propan: -42°C	
Innerhalb einer homologen Reihe nehmen die Schmelz- und Siedetemperaturen der Stoffe zu.	
Aceton ist ein ideales Lösungsmittel für hydrophile und hydrophobe Substanzen.	
Schwefelwasserstoff hat trotz seiner geringeren Molekülgröße eine niedrigere Siedetemperatur als Wasser. Schwefelwasserstoff: -60°C	