

- Vervollständigen Sie die Übersicht (* nicht Zutreffendes streichen).
- Ordnen Sie die folgenden Stoffe bzw. Stoffklassen in die richtige Spalte:

Alkohole, Ammoniak, Carbonsäuren; DNA (Verknüpfung der Basenpaare), Halogenalkane, Halogene, Halogenwasserstoffe (außer HF), Kohlenwasserstoffe, Schwefelwasserstoff, Wasser, Fluorwasserstoff, Aldehyde

	van-der-Waals-Kräfte	Dipol-Dipol-Kräfte	Wasserstoffbrückenbindungen
Wesen	Kräfte zwischen <i>polaren/unpolaren*</i> Molekülen, die durch Anziehung von Molekülen mit <i>permanenten/temporären *</i> Dipolen entstehen	Kräfte zwischen <i>polaren/unpolaren*</i> Molekülen, die durch Anziehung von Molekülen mit <i>permanenten/temporären *</i> Dipolen entstehen	Kräfte zwischen stark <i>polaren/unpolaren*</i> Molekülen, in denen Wasserstoff mit einem <i>stark elektronegativen/schwach elektronegativen*</i> Element (O;;) verbunden ist
Bindungsstärke			
Polarität der Moleküle			
Beispiele			
Ableitbare Eigenschaften der Stoffe			
Schmelz- und Siedetemp.			
Wasserlöslichkeit (Hydrophilie)			
Fettlöslichkeit (Lipophilie)			