**Lückentext Alkanole**

Unter Alkohol verstehen die meisten Menschen den Trinkalkohol (1)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Doch auch bei den Alkanolen gibt es eine (2)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Reihe mit vielen unterschiedlichen Verbindungen z. B. (3)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ und (4)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Das Kennzeichen der Alkanole ist die (5)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, auch (6)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ genannt. Im Namen findet man diese Gruppe in der Endung (7)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ wieder. Die Hydroxylgruppe ist verantwortlich für die (8)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ der Alkanole. So ist Methanol im Gegensatz zu Methan (9)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ((10)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_). Ethanol ist sowohl in (11)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ als auch in (12)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ löslich. Deshalb wird es in der (13)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, im Labor und im (14)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ als (15)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ eingesetzt z. B. in (16)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ oder im (17)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Je länger allerdings die C-Kette ist, desto (18)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ lösen sich die Alkanole in Wasser. Ihre Siedetemperatur (19)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ jedoch in der homologen Reihe an.

----------Lösung----------

**Lückentext Alkanole**

Unter Alkohol verstehen die meisten Menschen den Trinkalkohol Ethanol. Doch auch bei den Alkanolen gibt es eine homologe Reihe mit vielen unterschiedlichen Verbindungen z. B. Methanol und Propanol. Das Kennzeichen der Alkanole ist die OH-Gruppe, auch Hydroxylgruppe genannt. Im Namen findet man diese Gruppe in der Endung -ol wieder. Die Hydroxylgruppe ist verantwortlich für die Eigenschaften der Alkanole. So ist Methanol im Gegensatz zu Methan wasserlöslich (hydrophil). Ethanol ist sowohl in Wasser als auch in Benzin löslich. Deshalb wird es in der Pharmazie, im Labor und im Haushalt als Lösungsmittel eingesetzt z. B. in Medikamenten oder im Fensterputzmittel. Je länger allerdings die C-Kette ist, desto schlechter lösen sich die Alkanole in Wasser. Ihre Siedetemperatur steigt jedoch in der homologen Reihe an.