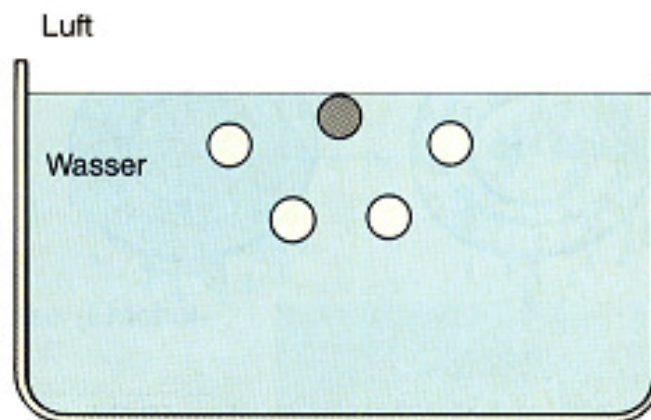
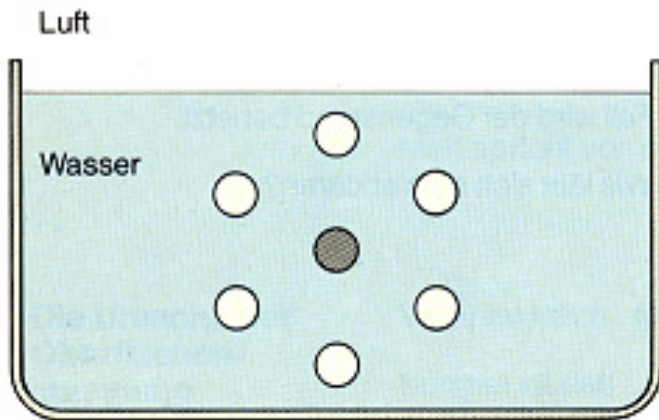
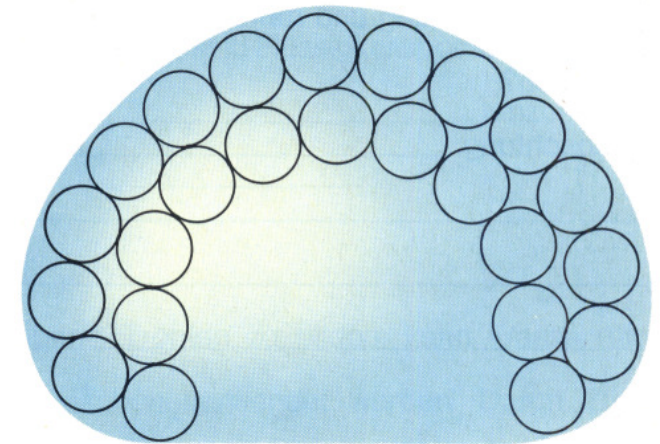


## Wassermoleküle ziehen sich an

Die beiden Abbildungen zeigen mögliche Anordnungen von Wassermolekülen in einem Gefäß. Wie wir wissen, ziehen sich die Moleküle in einer Flüssigkeit gegenseitig an. Zeichne mit Pfeilen die vom dunkel dargestellten Wassermolekül ausgehenden Anziehungskräfte zu den Nachbarmolekülen und ergänze den Text.



Zeichne mit Pfeilen die Kräfte ein, die auf die Moleküle an der Oberfläche eines Wassertropfens einwirken. Erkläre die Ursachen der Oberflächenspannung.



Ein Wassermolekül *im Innern* einer Flüssigkeit wird von \_\_\_\_\_ Seiten \_\_\_\_\_ angezogen. Die Kräfte heben sich also insgesamt auf. Moleküle *im Innern* von Flüssigkeiten sind deshalb sehr \_\_\_\_\_.

Ein Wassermolekül *an der Oberfläche* wird \_\_\_\_\_ angezogen. Die Kräfte heben sich nicht auf. Deshalb wird das Molekül \_\_\_\_\_ die Flüssigkeit hinein gezogen. Moleküle an der Oberfläche von Flüssigkeiten sind deshalb \_\_\_\_\_.

Moleküle an der Oberfläche einer kleinen Flüssigkeitsmenge werden nach innen gezogen. Aus diesem Grunde entsteht die Tropfenform. Ursache der Oberflächenspannung sind \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_  
 der Flüssigkeit.