



## Der Reinstoff Wasser

Kontrolltext zur Selbstüberprüfung

Wasser ist bei 25°C eine \_\_\_\_\_, geruchlose \_\_\_\_\_keit, die bei \_\_\_\_\_siedet und bei \_\_\_\_\_ zu einem Feststoff erstarrt. Wasser leitet / leitet nicht den elektrischen Strom. Wasser ist auch ein guter/ schlechter Wärmeleiter. Wasser hat seine kleinste/ größte Dichte bei 4°C. Wegen dieser Anomalie schwimmt Eis auf Wasser / Wasser auf Eis. Wegen dieser Besonderheit kommt es auch zu Wasserrohrbrüchen bei Frost/Hitze.

Wasser kommt in der Natur nicht als / als Reinstoff vor. Im Meerwasser ist es mit Zucker/Salz gemischt und überall auf der Welt sind in den Ozeanen und Meeren 34g/34kg pro Liter gelöst. Durch Subkration / Destillation gewinnt man den Reinstoff.

Als Trinkwasser ist der Reinstoff Wasser geeignet/ nicht geeignet.

Da sich viele Stoffe im Wasser lösen, ist Wasser auch als Lösungsmittel gut geeignet. Die Löslichkeit der Stoffe im Wasser ist von der Temperatur abhängig/ nicht abhängig. So lösen sich in 100ml Wasser 36g Salz. Auch Gase lösen sich in Wasser. So lösen sich in einem Liter 10°C kaltem Wasser \_\_\_\_\_ml Sauerstoff aber \_\_\_\_\_ml Kohlendioxid. (Sh. Buch!)

In Wasser gelöste Gase findet man in Cola, Limo und Selters. Dort ist das Gas Schwefeldioxid/Kohlendioxid in Wasser gelöst.

Eine Lösung wird als verdünnt bezeichnet, wenn sie nur wenig/ viel gelöste Substanz enthält.

Eine Lösung heißt voll/gesättigt, wenn das Wasser keine Teilchen mehr lösen kann.

Konzentriert nennt man eine Lösung, die einen hohen / niedrigen Anteil an gelöstem Stoff enthält.