



Termine, Termine das war der Jan. 2025:

- 05. Neujahrstauchen
- 19. Tauchen in Wischer



aktuelle Termine Februar 2025:

- 02. Vereinstauchen in Wischer
Treff: 08:00 Uhr
- 16. Vereinstauchen in Arendsee
Treff: 08:30 Uhr

Trainingszeiten im Altoa:

montags ab 20:00Uhr,
konkrete Termine:
03., 10., 17. und 24. Februar

kurz vor den Terminen
wie gehabt & sicherheitshalber:
Gruppennachrichten.... zur
Konkretisierung oder ggf. Änderung oder
Absage

Füllen / Verleih von Gerätschaften mittwochs in Wischer:

**(Bitte beachten: wer seine Flaschen
füllen lassen oder/und Gerätschaften
ausleihen möchte, meldet sich bitte
vorher telefonisch bei Ralf oder Peter)**

Tauchen im Januar 2025



Wissenswertes, Wiederholung

ein wenig Technik

Transport / Lagerung der Taucherflaschen

Ein weiterer wichtiger Aspekt im Umgang mit Taucherflaschen ist der Einfluss der Umgebungstemperatur auf den Druck in der Flasche. Da Gase bei Erwärmung expandieren, führt eine Erhöhung der Temperatur direkt zu einem Anstieg des Drucks in der Flasche. Dies bedeutet, dass eine Taucherflasche, die in einer kühlen Umgebung gefüllt wurde, bei einem Temperaturanstieg auf höhere Werte einen deutlich höheren Druck aufweist. Dieser Effekt wird durch das allgemeine Gasgesetz erklärt, das die Beziehung zwischen Druck, Volumen und Temperatur eines Gases beschreibt. Wir Taucher vereinfachen ja immer und halten dafür hier eine der drei Größen fest. So wird dann aus dem allg. Gasgesetz das Gesetz von Amontons (ähnlich dem Gesetz von Gay-Lussac) : Bei konstantem Volumen wächst der Druck einer

gegebenen Gasmenge im gleichen Verhältnis wie die absolute Temperatur T. Daher sollten Taucherflaschen niemals in direktem Sonnenlicht oder in heißen Umgebungen (wie im sehr warmen Kofferraum des Autos) gelagert werden, um übermäßige Druckerhöhungen und das Risiko einer Beschädigung oder gar eines Platzens der Flasche zu vermeiden.

Bei nicht Befolgung kann es dann auch mal so aussehen:



Mit unserem Auto passiert dann unter Umständen Folgendes ... so wie hier gezeigt man will nicht dabei sein:



Eine im jetzigen Technikraum (ungefähr 5°C Raumtemp.) auf 200bar gefüllte Flasche hat in einem 75°C warmen Kofferraum einen Druck von etwas über 250bar.

$$\frac{p_1}{T_1} \cdot T_2 = p_2$$

$$\frac{200 \text{ bar}}{(5+273) \text{ K}} \cdot (75+273) \text{ K} = 250,4 \text{ bar}$$

