

Jens

DLRG-CMAS *

Rettungshelfer (Bald hoffentlich Rettungssanitäter 😊)



Sauerstoff und seine Eigenschaften



Geruchlos, geschmacklos, geräuschlos, unsichtbar und nicht fühlbar

Notwendig für Verbrennung von Stoffen

3

Chemisches Element im Periodensystem (Symbol: O, Ordnungszahl 8)

Atomarer Sauerstoff (O) kommt in der Natur nicht vor

Sauerstoff in der Luft ist immer Dioxygen (O₂)

In der normalen Umgebungsluft zu 21% (20,9%) enthalten

Instabile Form (O₃) auch Ozon genannt

Sauerstoff als Medikament

- **Wir unterscheiden in normobare und hyperbare Sauerstoffbehandlung**
- **Normobar = unter normalem Umgebungsdruck**
- **Hyperbar = Unter erhöhtem Druck (Druckkammer)**

Warum normobare Sauerstoffgabe?



- **Anreicherung des Körpers mit O₂**
- **Zellen müssen trotz Minderleistung von Atmung oder Kreislauf ausreichend versorgt werden**
- **Giftige Gase sollen „ausgespült“ werden, da der Körper nur Sauerstoff in den Zellen verwenden kann**

Wann normobare Sauerstoffgabe?



- **Unfallgeschehen und Erkrankungen sieht Christian**

Wo finde ich Sauerstoff???



- **In der Umgebungsluft😊**
- **In den Räumlichkeiten der DLRG Wachsation**
- **In Helges Auto**
- **Im LT der Heuchelheimer**

In den Räumlichkeiten der DLRG



- Durch die Tür mit der Aufschrift Sanraum
- Direkt hinter der Tür rechts an der Wand
- Aluminiumkoffer mit der Aufschrift:
“ NOTFALL “



In Helges Auto

- Wo gerade Platz ist
- Gelber Plastikkoffer mit Aufschrift „NOTFALLKOFFER SAUERSTOFF“



Im LT der Heuchelheimer



- Durch die Hecktür
- Bis fast ins Fahrerhaus
- Schrank auf der rechten Seite
- Aufschrift der Schublade:
„SAUERSTOFF“

Erklärung und Übungen



- Da es sehr schwierig ist die Übungen theoretisch durchzuführen machen wir das im später folgenden praktischen Teil direkt am Gerät
- In Verbindung mit dem praktischen Teil kommt noch eine kurze Erläuterung zu den verschiedenen Systemen