

Schmelz- und Siedepunkte einige Stoffe		
Stoffe	Smp [°C]	Sdp [°C]
Aluminium	660	2450
Alkohol	-114	78
Blei	327	1740
Brom	-7	58
Eisen	1540	3000
Ether	-116	35
Gold	1063	2677
Kochsalz	801	1465
Kupfer	1083	2600
Naphthalin	80	218
Quecksilber	-39	357
Sauerstoff	-219	-183
Wasser	0	100
Wasserstoff	-259	-253

**Aufgaben:**

1. Ordne die Stoffe in der Reihenfolge **aufsteigender Schmelzpunkte!**
2. Erstelle ein Balkendiagramm, **nachdem** Du die Stoffe *in der Reihenfolge aufsteigender Schmelzpunkte geordnet* hast, das **neben dem Schmelzpunkt** auch **den Siedepunkt** darstellt. Dabei werden auf der **x-Achse** die Stoffe angegeben, auf der **y-Achse** die Schmelz- und Siedetemperaturen in °C. **Beachte:** die Siedetemperaturen liegen oft viel höher als die Schmelztemperaturen!
3. Welche Stoffe sind bei Raumtemperatur (20 °C), welche bei 100 °C fest, flüssig bzw. gasförmig? Markiere sie in der Tabelle entsprechend farbig!

**Aufgabe:**

1. Ergänze die in den Boxen fehlenden Begriffe für die Übergänge von einem Aggregatzustand in den anderen.
2. Beim Übergang vom festen in den flüssigen Zustand und vom flüssigen in den festen Zustand entspricht die \_\_\_\_\_ temperatur der \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_.
3. Beim Übergang vom \_\_\_\_\_ in den \_\_\_\_\_ Zustand und vom \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ in den \_\_\_\_\_ Zustand entspricht die \_\_\_\_\_-temperatur der \_\_\_\_\_-temperatur.

**Merke:** \_\_\_\_\_-temperatur und \_\_\_\_\_-temperatur sind wichtige Stoffeigenschaften. Sie dienen dazu, Stoffe zu erkennen.

