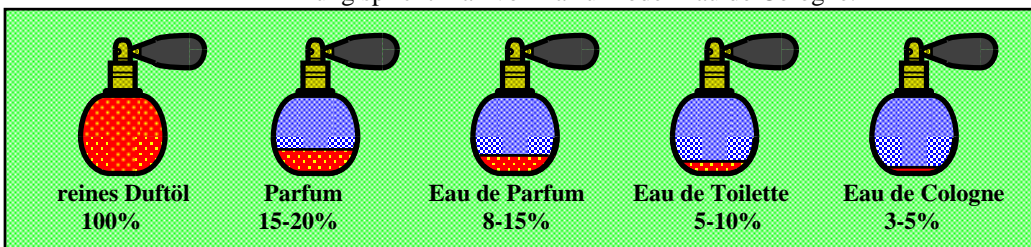


# 4711 · ECHT KÖLNISCH WASSER

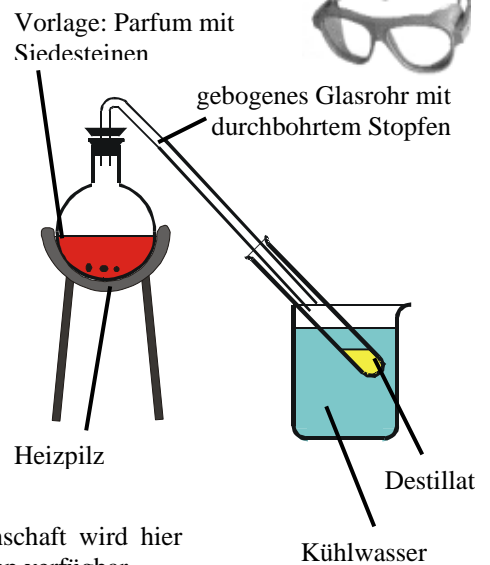
Jeder kennt es – nicht jeder mag es – die meisten kennen seinen Geruch. Aber eigentlich doch ziemlich merkwürdig – Wasser riecht doch gar nicht! Aber vielleicht besteht kölnisch Wasser ja gar nicht nur aus Wasser!

Ob wir das wohl trennen können? Kölnisch Wasser ist ein Parfum. Du kennst sicherlich noch andere – das wohl berühmteste aller Parfums ist das von Gabrielle „Coco“ Chanel 1921 entworfene Chanel N°5. Alle Parfums sind eine homogene Mischung aus Duftölen und Wasser / Alkohol. Übrigens je nach Zusammensetzung spricht man von Parfum oder Eau de Cologne.



**Geräte:** Parfum (Eau de Cologne), Reagenzgläser, Siedesteine, gebogenes Glasrohr, durchbohrter Stopfen, Becherglas, Heizpilz, 50 ml Rundkolben

1. Baue den Versuch wie in der Abbildung gezeigt auf. Fülle den Rundkolben mit etwa 10 ml Parfum. **Achtung, die Siedesteine nicht vergessen!!**
2. Erhitze vorsichtig mit kleiner Flamme bis zum Sieden.
3. Beobachte.
4. **Stoppe** den Versuch, **nachdem** etwa die **Hälfte** des Parfums von der Vorlage in das gekühlte Reagenzglas übergegangen ist.
5. Prüfe vorsichtig den Geruch des Rückstands und des Destillats. Wo befindet sich das Duftöl und wo das Wasser?
6. Erstelle ein Versuchsprotokoll.



**Versuch: Destillation**

**Problem:** Parfum ist ein homogenes Stoffgemisch aus Duftöl, Wasser und Alkohol.

**Aufbau, Durchführung:** eine eigene Zeichnung, eventuell mit Text.

**Beobachtung:** was du siehst und riechst

- Erklärung:**
- a) Warum erfolgt die Trennung? Welche Stoffeigenschaft wird hier überhaupt zur Trennung ausgenutzt? Hierfür ist ein Tipp verfügbar.
  - b) Erkläre wie eine Meerwasserentsalzungsanlage funktioniert.



B6 Destillationsanlage zur Entsalzung von Meerwasser auf Porto Santo. Sonnenstrahlen liefern die erforderliche Wärme

B7 Schemabild einer Destillationsanlage zur Entsalzung von Meerwasser

