

Name: \_\_\_\_\_

Klasse: \_\_\_\_\_

## Trennmethoden – Lösungsvorschlag



### **Dekantieren**

Abgießen einer Flüssigkeit, die über einem Feststoff steht, so dass der Feststoff im Gefäß bleibt. Bsp: Nudeln ohne Sieb abgießen.



### **Filtrieren**

Der Feststoff bleibt im Filter zurück, da er nicht durch die Poren passt. Die Flüssigkeit tritt hindurch.

Bsp: Nudeln durch Sieb abgießen.



### **Sublimieren**

Durch Erhitzen geht der eine Feststoff direkt in den Gaszustand über. Der andere Feststoff bleibt zurück. Bsp: Trennen von Iod und Sand.

(Das gasförmige Iod kann an einer kalten Oberfläche wieder zum Feststoff resublimieren).



### **Destillieren**

Das Flüssigkeitsgemisch wird langsam erhitzt. Sobald für eine Flüssigkeit der Siedepunkt erreicht ist, verdampft sie. Der Dampf wird im Kühler abgekühlt und diese Flüssigkeit sammelt sich in der Vorlage. Die andere Flüssigkeit bleibt zurück.



### **Zentrifugieren**

Die Fliehkraft bewirkt, dass die Stoffe mit größter Dichte am weitesten in Richtung des Gefäßbodens wandern.