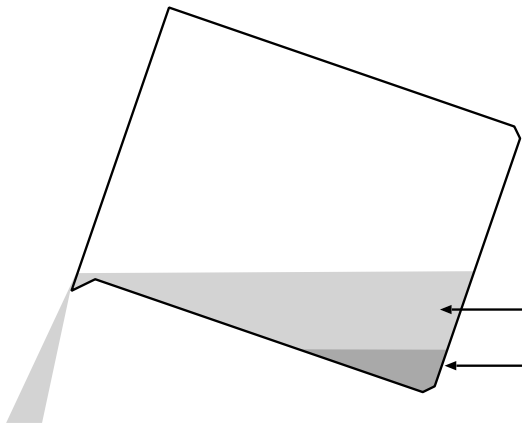


Dekantieren (Dichte):

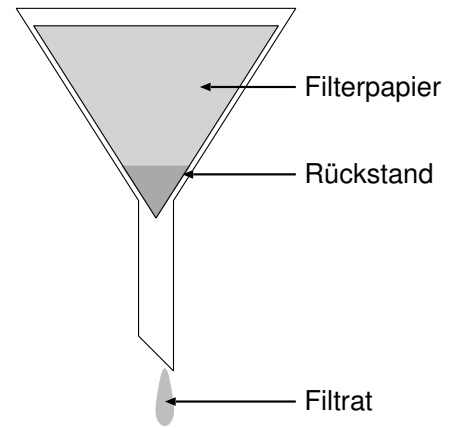


1. Suspension stehen lassen (Feststoff setzt sich ab)
2. darüberstehende Flüssigkeit vorsichtig abgießen

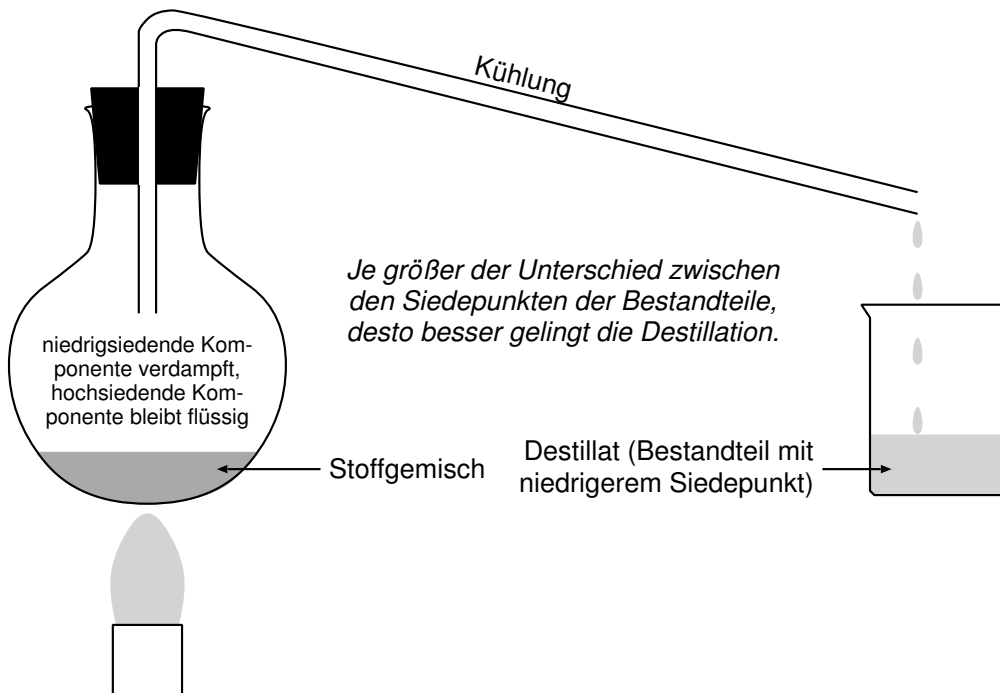
Flüssigkeit

abgesetzte Feststoffteilchen

Filtern (Teilchengröße):



Destillieren (Siedepunkte):



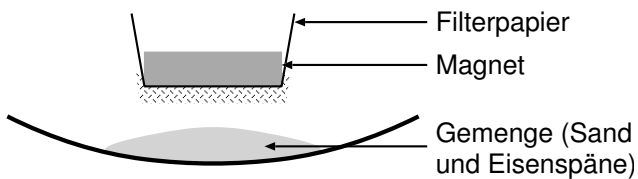
Je größer der Unterschied zwischen den Siedepunkten der Bestandteile, desto besser gelingt die Destillation.

niedrigsiedende Komponente verdampft, hochsiedende Komponente bleibt flüssig

Stoffgemisch

Destillat (Bestandteil mit niedrigerem Siedepunkt)

Magnetscheiden (Magnetismus):

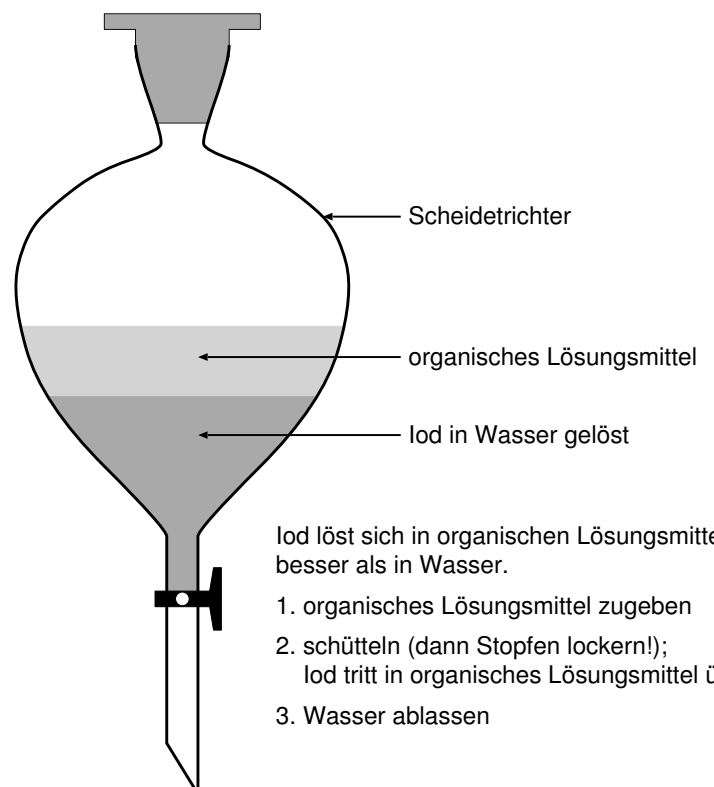


Filterpapier

Magnet

Gemenge (Sand und Eisenspäne)

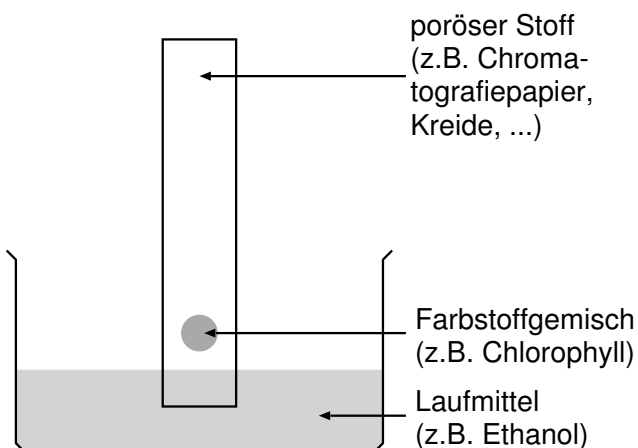
Extrahieren (Löslichkeit):



Iod löst sich in organischen Lösungsmitteln besser als in Wasser.

1. organisches Lösungsmittel zugeben
2. schütteln (dann Stopfen lockern!); Iod tritt in organisches Lösungsmittel über
3. Wasser ablassen

Chromatografie (Haftfähigkeit):



poröser Stoff (z.B. Chromatografiepapier, Kreide, ...)

Farbstoffgemisch (z.B. Chlorophyll)

Laufmittel (z.B. Ethanol)