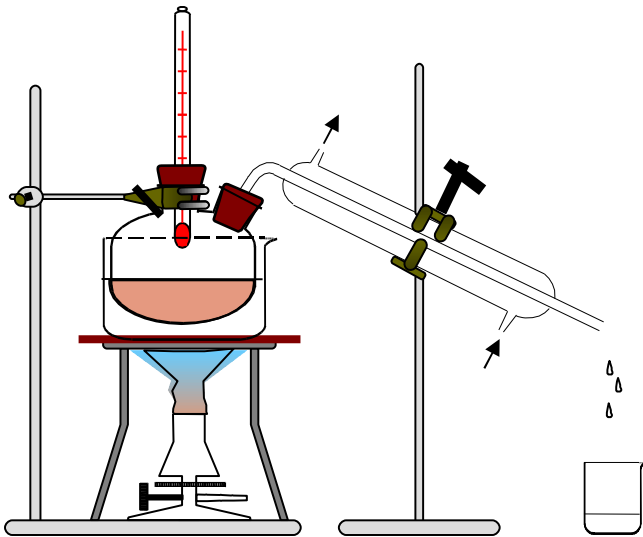


# Destillationsapparaturen

## Destillationsapparat

einfach

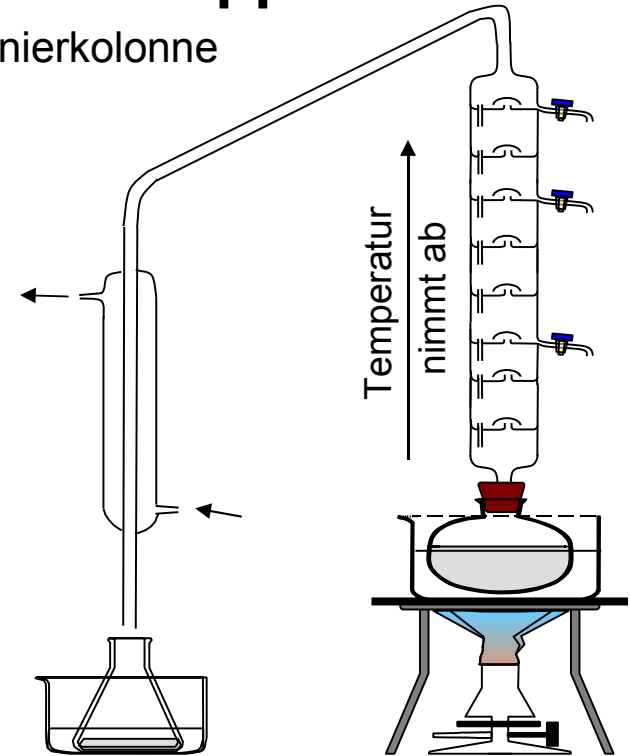


### Stofftrennung

durch langsames Steigern der Temperatur. Wenn der Siedepunkt eines Stoffes erreicht ist, hält man die Temperatur konstant bis kein Stoff mehr überdestilliert. Dann Temperatursteigerung zur Gewinnung des Stoffes mit dem nächst höheren Siedepunkt.

## Destillationsapparat

mit Fraktionierkolonne

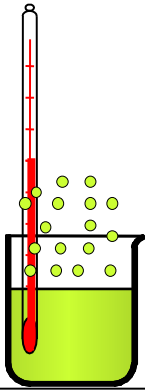


### Stofftrennung

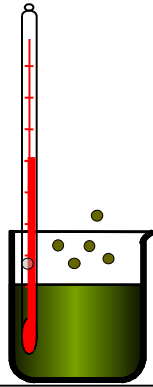
kein langsames Steigern der Temperatur. Das zu trennende Gemisch wird konstant beheizt. Die Stofftrennung erfolgt in der Fraktionierkolonne von selbst. Die Stoffe mit ähnlichen Siedepunkten sammeln sich auf den sogenannten Glockenböden und können von Zeit zu Zeit abgelassen werden.

# Verdampfen

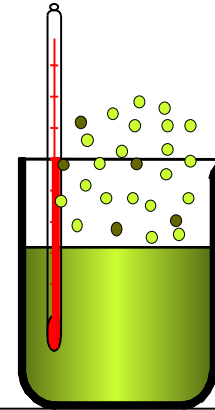
Übergang in den gasförmigen Zustand



**Stoff A**



**Stoff B**

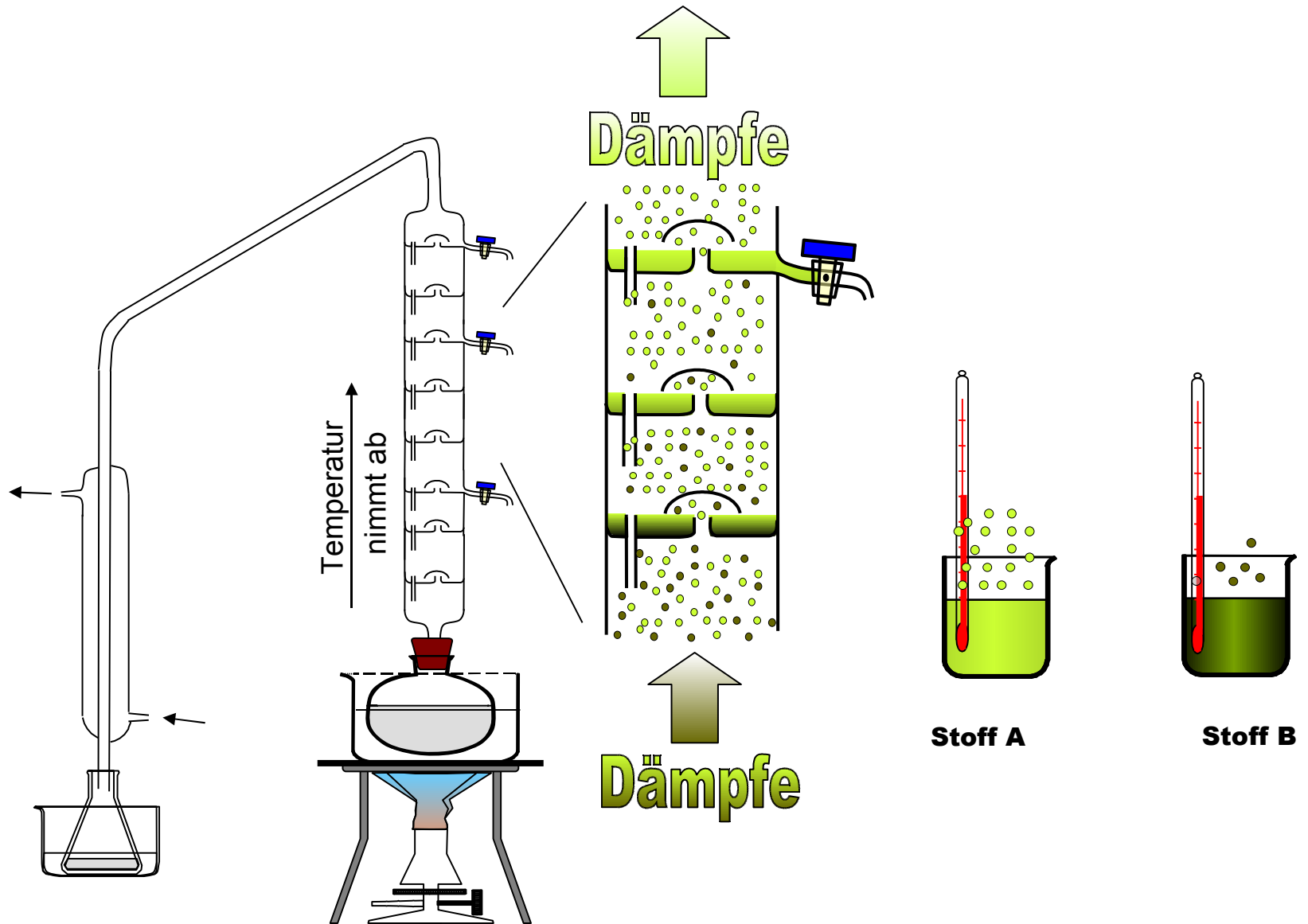


**Gemisch aus  
Stoff A und B**

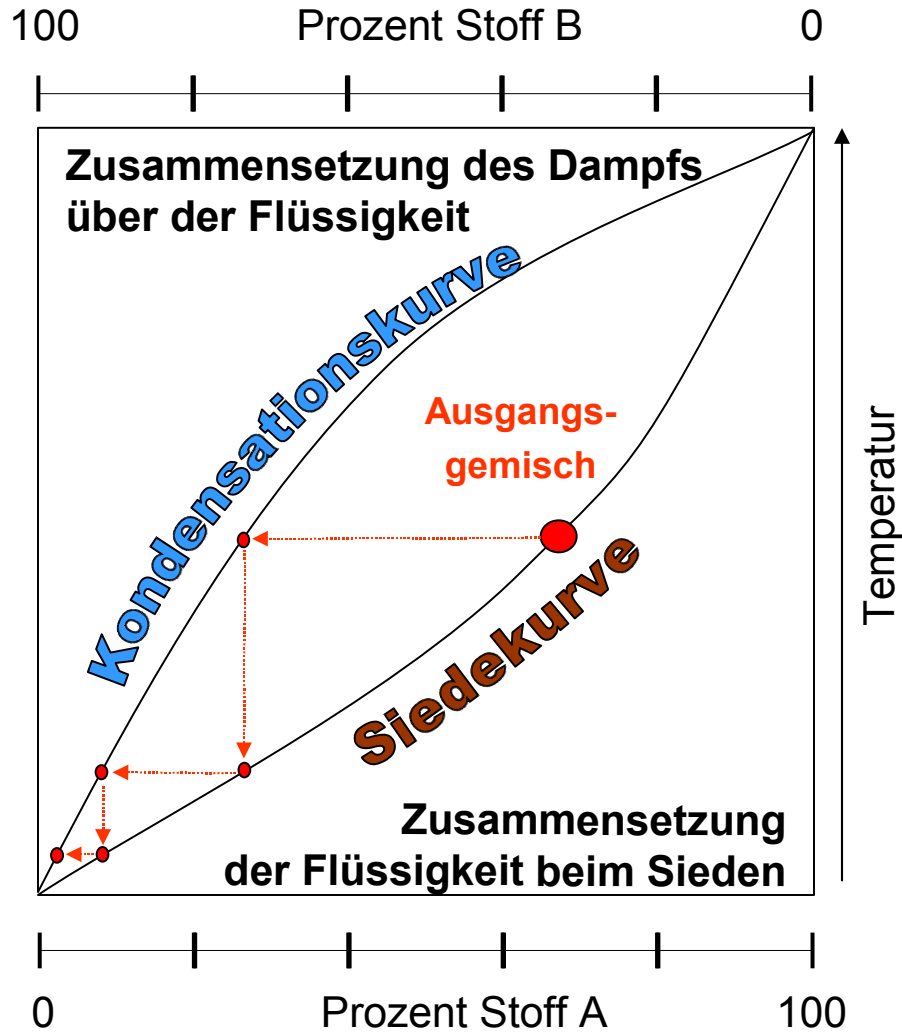
Bei offenen Gefäßen gehen aus der Flüssigkeit auch unterhalb der Siedetemperatur Teilchen in den gasförmigen Zustand über.

Bei einem Stoffgemisch ist bei gleicher Temperatur der Stoff mit dem geringeren Siedepunkt im Gasraum angereichert.

# Funktionsweise: Fraktionierte Destillation



# Dampfdruckkurven



Durch wiederholte Kondensations- und Verdampfungsvorgänge an den Glockenböden kommt es zur Stofftrennung.