

# Destillation einer Salzlösung

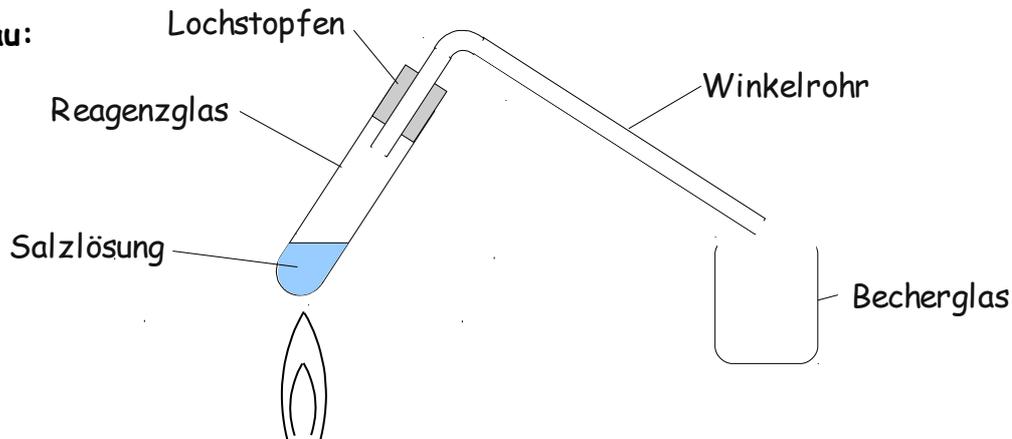
## Geräte und Materialien

Gasbrenner mit Feuerzeug, Reagenzglas mit Klammer, Winkelrohr mit Lochstopfen, Siedesteine, Schutzbrille, Salzlösung (Kupfersulfat  $\text{CuSO}_4$ , giftig!)

## Durchführung:

Gib zwei Fingerbreit hoch Salzlösung mit 2 - 3 Siedesteinen in das Reagenzglas und erhitze es vorsichtig (Luft- und Gaszufuhr gedrosselt!) über der blauen Flamme, bis alles verdampft ist (**Schutzbrille!**). Halte dabei die Lösung im Reagenzglas durch Schwenken ständig in Bewegung, um ein plötzliches Sieden zu vermeiden.

## Aufbau:



## Beobachtung:

1. In der Salzlösung bilden sich \_\_\_\_\_
2. An der Innenseite des Reagenzglases entsteht \_\_\_\_\_.
3. Im Winkelrohr bilden sich \_\_\_\_\_.
4. Im Reagenzglas bleibt ein \_\_\_\_\_ zurück.

## Erklärung:

Durch Energiezufuhr \_\_\_\_\_ das Wasser im unteren Teil des Reagenzglases. Im kühleren oberen Teil des Reagenzglases und im Winkelrohr \_\_\_\_\_ der Wasserdampf wieder zu kleinen Tröpfchen, die als \_\_\_\_\_ in der Luft und als \_\_\_\_\_ am Glas sichtbar werden. Der Rückstand besteht aus \_\_\_\_\_, das eine wesentlich höhere \_\_\_\_\_temperatur als Wasser besitzt.