

Destillation einer Salzlösung

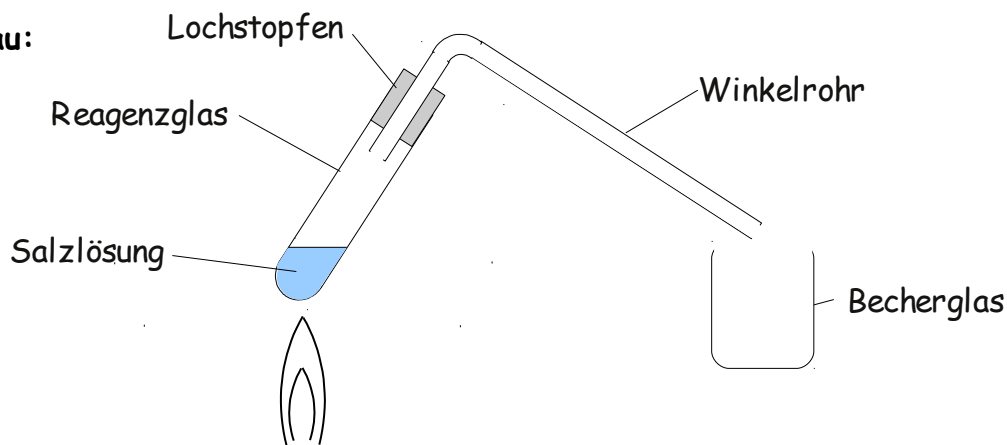
Geräte und Materialien

Gasbrenner mit Feuerzeug, Reagenzglas mit Klammer, Winkelrohr mit Lochstopfen, Siedesteine, Schutzbrille, Salzlösung (Kupfersulfat 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.