

## SUBLIMATION

Geräte: Stativ  
Brenner  
Porzellanschale  
Uhrglas  
Spatel  
Papierhandtuch

Chemikalien: Feiner Sand  
Naphthalin \*

### Durchführung:

Es wird im Abzug gearbeitet!!!

In einer Porzellanschale mischt man einige Spatelspitzen *Sand* mit einigen Spatelspitzen *Naphthalin*. Nun bedeckt man die Schale mit einem Uhrglas und legt ein mit kaltem Wasser befeuchtetes Papiertuch darauf. Auf einem Drahtnetz wird die Schale mit kleiner rauschender Brennerflamme *erwärmt*

### Beobachtung:

Aus dem Gemenge steigt Dampf auf, am Uhrglas bilden sich weißliche Kristalle.

### Erläuterung:

Naphthalin hat, im Gegensatz zu Sand, die Fähigkeit zu *sublimieren*, das heißt, es kann vom *festen* direkt in den *gasförmigen* Zustand übergehen. Auf dem durch das nasse Papiertuch gekühltem Uhrglas resublimiert es wieder, d.h. es geht wieder in den festen Zustand über und bildet dabei Kristalle oder Plättchen.

\*  $C_{10}H_8$  Kohlenwasserstoff, wird aus Steinkohlenteer gewonnen. Verwendung für Lösungsmittel, Farbstoffe und Desinfektionsmittel.