

## Themenkreis Aufbau der Stoffe

### Versuch 3: Verdampfen von Ether

**Sicherheit:** : Ether ist brennbar. Seine Dämpfe sind schwerer als Luft. Keine offenen Flammen in der Nähe!

**Entsorgung:** -

Wenn eine Flüssigkeit verdampft, so nimmt dieser Stoff im Gaszustand einen viel größeren Raum ein als im flüssigen Zustand. Dazu ist Energie erforderlich.

- Lass in eine Saugflasche ein sehr kleines Reagenzglas mit etwas flüssigem Ether - in einem Ständerchen - so gleiten, dass es aufrecht stehen bleibt. Vorversuch erforderlich!
- Verschließe die Saugflasche mit einem Stopfen und verbinde den seitlichen Ansatz der Saugflasche mit einer Glasspritze (Kolbenprober 100 ml).
- Kippe nun das Reagenzglas im Innern der Saugflasche um, ggf. leicht schütteln Beobachtung ?
- Fühle die Temperatur an der Saugflasche.

Erkläre die Beobachtungen mit Hilfe der Teilchenvorstellung.

