

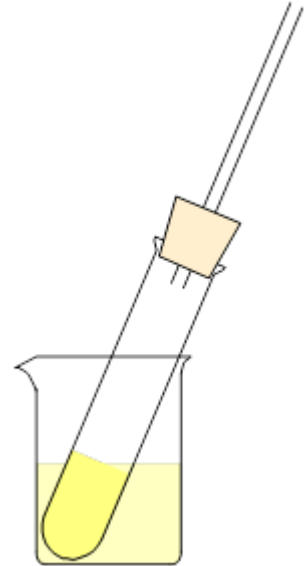
PHASENDIAGRAMME

1. Lies in der → *Zusammenfassung* Kapitel 1:
Punkt 4 „Aggregatzustandübergänge“ und
Punkt 5 „Phasendiagramm“ genau durch.
2. Versuch: Am Arbeitsplatz befindet sich ein großes
Reagenzglas, ein Stopfen mit Glasrohr, Wasserkocher,
eine Pinzette, ein 400 ml Becherglas und ein Gefäß
mit Iod.

Gib ein Körnchen Iod in das RGG (mit Pinzette, Iod-
Gefäß gut verschließen!) und setze den Stopfen mit
Glasrohr auf das Reagenzglas.

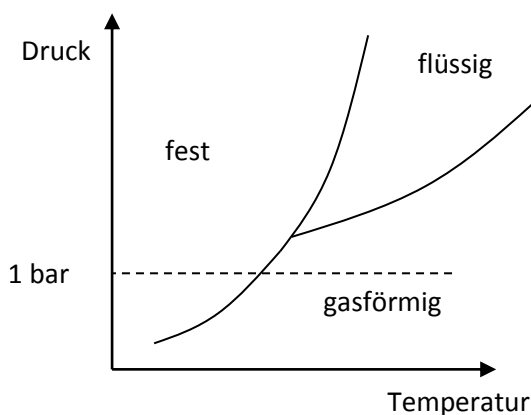
Gib dieses Reagenzglas in das Becherglas mit ca.
200 ml heißem siedendes Wasser (→ Wasserkocher)
und betrachte das Reagenzglas nach einer Minute
vor einem weißen Blatt Papier.

Lege das Reagenzglas anschließend offen in den Abzug.

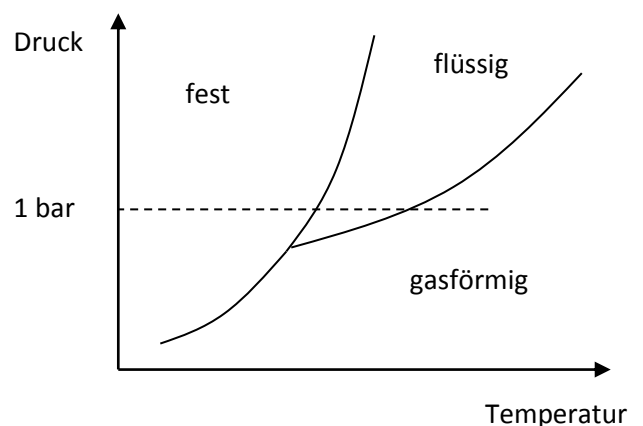


3. Übertrage folgende Diagramme auf dein Lösungsblatt.
(1 bar entspricht in etwa dem normalen Luftdruck)

A)



B)



4. Welches der beiden Phasendiagramme entspricht dem Stoff Iod?
(Genauere Begründung)
5. Lösungsblatt mit Versuchsbeschreibung und Skizze in die Mappe
einheften.