## „Geschwefeltes Trockenobst”

|  |
| --- |
| **Gefahrenstoffe** |
| - | - | - |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Materialien: Becherglas, Heizplatte

Chemikalien: Wasser, geschwefeltes Trockenobst (Birnen), Iod-Stärke-Papier

Durchführung : Fünf geschwefelte Birnen werden zerkleinert und in ein Becherglas mit 30 mL Wasser getan. Unter dem Abzug wird das Wasser unter Rühren erwärmt. Ein Iod-Stärke-Papier wird mit der einen Seite in das Glas gehangen, mit der anderen Seite an den äußeren Rand des Glases.

Beobachtung : Das Iod-Stärke Papier in dem Glas entfärbt sich. Außerhalb ist keine Veränderung zu erkennen.

Abb. - Geschwefelte Birnen in Wasser nach Erwärmung (links: Iod-Stärke Papier außerhalb, rechts: Papier innerhalb des Glases).

Deutung : Schwefeldioxid wird durch das Erwärmen den Birnen entzogen. Es wirkt als Reduktionsmittel und reduziert Iod zu Iodid-Ionen, wodurch eine Entfärbung eintritt:

$$SO\_{2\_{(g)}}+I\_{2\_{(s)}}+2 H\_{2}O\_{(l)}\rightarrow SO\_{4\_{(aq)}}^{2-}+2 I\_{(aq)}^{-}+4 H\_{(aq)}^{+}$$

Entsorgung: Die Birnen werden im Restmüll entsorgt, das Birnenwasser wird in den Ausguss gegossen. Das Iod-Stärke Papier kann in den Feststoffabfall gegeben werden.

Literatur: Wiechczek, D. Nachweis von Schwefeldioxid mit Iodpapier in http://www.chemieunterricht.de/dc2/auto/so2\_03.htm (Zugriff: 09.08.15)