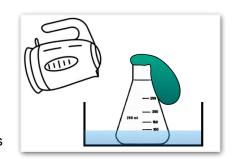
Ph, 10 Station 4

Luftballon auf dem Erlenmeyerkolben

Material: Luftballon, Erlenmeyerkolben, Schale, Wasser, Wasserkocher

Durchführung:

Der Luftballon wird über den Erlenmeyerkolben gestülpt. Außerdem wird eine Schale mit etwas Wasser gefüllt und heißes (nicht kochendes!) Wasser aus dem Wasserkocher zugegeben. Schließlich wird der Erlenmeyerkolben in die Schale gestellt.



1. Was vermutet ihr, was wird passieren?	
Der Ballon bløst sich auf.	
2. Führt den Versuch nun durch und notiert eure Beobachtung.	
Der Ballon blöst sich auf.	
3. Tauscht euch nun untereinander aus und formuliert gemeinsam eine Erklärung. Folgende Leitfragen können euch dabei helfen:	
- Was befindet sich im Inneren der "leeren" Erlenmeyerkolben?	
 Welche physikalische Größe bleibt gleich, welche Größen verändern sich? Was verdeutlicht der Luftballon? 	
- Welche Eigenschaft lässt sich für Gase ableiten?	
4. Erklärung:	
- Lindiang.	
5. Kontrolliert euer Ergebnis mit dem Lösungsblatt und nehmt ggf. Korrekturen/Ergänz	ungen vor
6. Notiert den Merksatz:	