Experiment: Schmelzpunkt von Eis

Ein Bild, das Diagramm enthält.

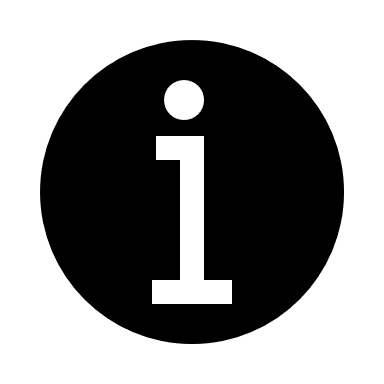
Automatisch generierte Beschreibung**Material:** Aluminium-Gefäß, Teelicht, Streichhölzer, Eiswürfel

**Durchführung:** Zünde das Teelicht an. Gib den Eiswürfel in das Aluminium-Gefäß und halte es über die Flamme. Das Gefäß sollte dabei nicht die Flamme berühren. Halte das Gefäß am oberen Ende fest, da es in der Nähe der Flamme heiß werden könnte.

**Beobachte was bei dem Experiment mit dem Eiswürfel und dem Aluminium-Gefäß passiert!**

1. Was hat den höheren Schmelzpunkt, Eis oder Aluminium? Begründe deine Wahl!

|  |  |
| --- | --- |
| Aluminium, Eis | hoher / niedriger Schmelzpunkt |
| die Bausteine | stark / schwach aneinander gebunden |

1. Erkläre, warum der Schmelzpunkt von Eis und Aluminium sich unterscheidet. Verwende dazu die Formulierungshilfen in der Box!

*Die Bausteine der Materie*Arbeitsblatt 5

Experiment: Schmelzpunkt von Eis

Ein Bild, das Diagramm enthält.

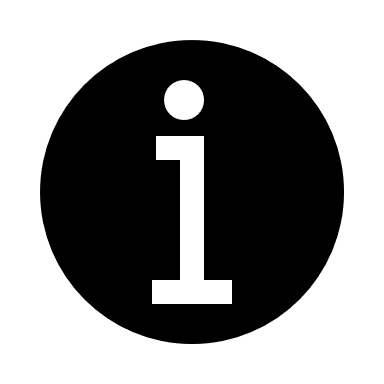
Automatisch generierte Beschreibung**Material:** Aluminium-Gefäß, Teelicht, Streichhölzer, Eiswürfel

**Durchführung:** Zünde das Teelicht an. Gib den Eiswürfel in das Aluminium-Gefäß und halte es über die Flamme. Das Gefäß sollte dabei nicht die Flamme berühren. Halte das Gefäß am oberen Ende fest, da es in der Nähe der Flamme heiß werden könnte.

**Beobachte was bei dem Experiment mit dem Eiswürfel und dem Aluminium-Gefäß passiert!**

1. Was hat den höheren Schmelzpunkt, Eis oder Aluminium? Begründe deine Wahl!

|  |  |
| --- | --- |
| Aluminium, Eis | hoher / niedriger Schmelzpunkt |
| die Bausteine | stark / schwach aneinander gebunden |

1. Erkläre, warum der Schmelzpunkt von Eis und Aluminium sich unterscheidet. Verwende dazu die Formulierungshilfen in der Box!