

Die eigenartige Reaktion von zwei Feststoffen ...

Donald hat schon wieder ein chemisches Problem: Er hat beim Experimentieren **zwei feste Stoffe** vermischt und etwas ausgesprochen Seltsames beobachtet. Jetzt traut er sich nicht mehr, das Experiment zu wiederholen. Trotzdem möchte er wissen, ob es sich wirklich um eine **chemische Reaktion** gehandelt hat. Das kann doch eigentlich gar nicht sein, bei zwei Feststoffen! Oder? Helft ihm, das herauszufinden und erstellt ein Protokoll zu seinem Versuch!



Donalds Durchführung:

- Gib das Kupfersulfat in das Reagenzglas mit dem Ammonium-Thiocyanat.
- Vermische beide Stoffe gründlich mit dem Glasstab.
- Miss die Temperatur des Gemisches.
- Gib nun mit der Pipette einige Tropfen Wasser hinzu.
- Miss erneut die Temperatur

Beobachtungstabelle

A full-page view of a blank sheet of graph paper. The grid consists of small squares formed by thin gray lines. A thicker vertical line runs down the left side, creating a margin. At the top center, there is a light gray rectangular area containing a large black number '0'.

Auswertung

1 Handelt es sich um eine chemische Reaktion?
Begründe anhand von zwei Merkmalen chemischer Reaktionen!

2 Verläuft der Vorgang exotherm oder endotherm? **Begründe!**

3 Stelle den Vorgang im **Teilchenmodell** dar. Gehe davon aus, dass aus den Edukten genau ein Produkt entsteht.