

MEIN KRISTALL-TAGEBUCH

Inhalt

- ⬆ Versuchsdurchführung
- ⬆ Beobachtungen (Tag 1 - 4)
- ⬆ Ergebnis + Fazit

benötigtes Material

- ⬆ Kochsalz (Natriumchlorid)
- ⬆ warmes Wasser
- ⬆ Becher
- ⬆ Gefäß
- ⬆ Löffel
- ⬆ flache Schale

Extra

- ⬆ Bindfaden
- ⬆ Holzstab
- ⬆ Lebensmittelfarbe

1) Versuchsdurchführung

Schritt nr. 1

18 g Kochsalz bzw. Natriumchlorid in 50 ml warmes Wasser geben. Das Gemisch solange durchrühren bis es homogen ist. Die Lösung (= gesättigte Kochsalzlösung) in einem geschlossenen Gefäß aufbewahren. Eventuell noch Lebensmittelfarbe dazu mischen.

Schritt nr. 2

Ein bisschen von der Lösung in eine flache Schale geben

Schritt nr. 3

Die Schale an einen warmen Ort stellen und ab jetzt nicht mehr bewegen. Nun wird beobachtet und Fotos gemacht



Gefäß mit der Lösung



Schale mit der dazugegebenen Lösung

2) Beobachtungen



Tag eins



Tag zwei



Tag drei



Tag vier



Tag 1 14/02/24

Aggregatzustand: flüssig

Farbe: leichtes pink bzw. rosa

neuer Feststoff? ja nein

extra: es ist noch am Anfang des versuchs, weshalb sich noch nicht viel verändert hat.

Tag 2 15/02/24

Aggregatzustand: flüssig mit bisschen fest (stücke)

Farbe: rosa, mit weißen stückchen

neuer Feststoff? ja nein

extra: es fangen an sich kleine weiße stückchen abzusetzen. Außerdem verliert die lösung an der seite an farbe. Am rand hat sich mittlerweile schon mehr salz abgesetzt.



Tag 3 16/02/24

Aggregatzustand: flüssig mit festen teilchen

Farbe: rosa

neuer Feststoff? ja nein

extra: die teilchen, die sich abgesetzt haben werden immer größer. sie nehmen mittlerweile ein leichtes rosa an, während die lösung an farbe verliert

durchsichtig



rosa teilchen

Tag 4 17/02/24

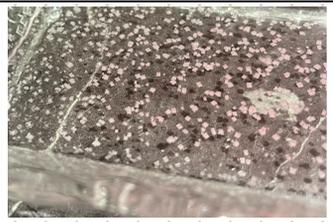
Aggregatzustand: flüssig mit kleinen feststoffen

Farbe: rosa

neuer Feststoff? ja nein

extra: es ist das ende des experiments. es hat sich im vergleich zu gestern nicht viel geändert. die kristalle wurden minimal größer

3) Ergebnis + Fazit



mein Ergebnis

Um ehrlich zu sein, dachte ich anfangs, dass die kristalle eher wie in typischen zeichnungen werden. sie sollten groß, glitzernd, eckig und natürlich pink werden. so war ich zu beginn des experiments verwundert, freute mich aber dennoch auf ein ergebnis. und tatsächlich bin ich mit meinen kleinen kristallen mehr als zufrieden. vor allem wenn man bedenkt, wie sich das aus einer einfachen lösung aus kochsalz und wasser entwickelt hat, finde ich die kleinen kristalle recht beeindruckend. insgesamt war es also ein schönes experiment, welches mir durchaus beim beobachten freude bereitet hat.

Hier rechts ist noch einmal der rand meiner schale zu sehen. vor allem hier haben sich teile abgesetzt. jedoch sind diese nicht, wie ich es mir eigentlich gewünscht hatte in rosa. das hat eher in der mitte der schale funktioniert.

