

Name: \_\_\_\_\_

Klasse: \_\_\_\_\_

## Ammoniumsalz-Kristalle unter dem Mikroskop – Lösung

**Information:** Bereits die Betrachtung von Kristallen aus der Pulverflasche unter einem Binokular bzw. einer starken Lupe zeigt deutliche Unterschiede in den Kristallformen.

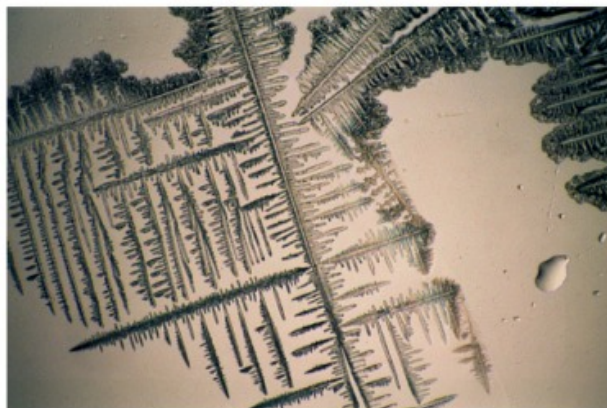
Unter dem Mikroskop kann „das Wachstum“ der Kristalle gut verfolgt werden, weil durch die Wärme der Mikroskopierlampe ein langsames Verdunsten des Lösungsmittels Wasser erfolgt. Die Ausbildung charakteristischer Kristallstrukturen kann somit verfolgt werden.

Besonders geeignet sind für die Beobachtung das Wachstum und die Gestalt von Ammoniumchlorid-Kristallen sowie Ammoniumoxalat-Kristallen.

### Abbildungen



Nach 3 Sekunden



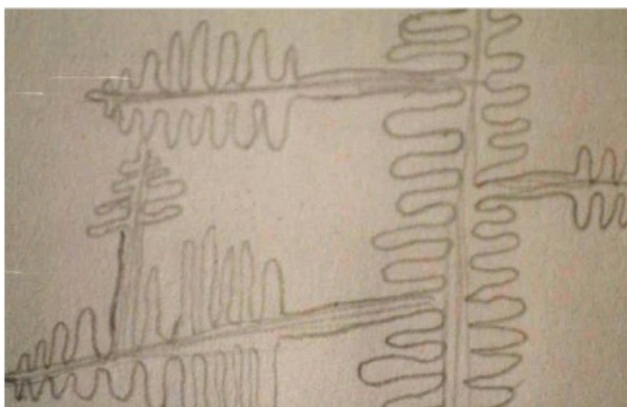
Nach 6 Sekunden

**Aufgabe:** Verfolge die Bildung von Kristallen unter dem Mikroskop

1. Gib mit der Pipette einen Tropfen bereitstehender (gesättigter) Ammoniumchlorid-Lösung bzw. Ammoniumoxalat-Lösung auf einen Objektträger. Kein Deckglas.
2. Zur Beschleunigung der Kristallbildung kann der Objektträger kurz auf einer Heizplatte angewärmt werden. Austrocknen vermeiden.
3. Lege das Objekt auf den Tisch des Mikroskops und beobachte das Präparat sofort und im Verlauf der Stunde immer wieder.
4. Fertige eine Skizze der charakteristischen Kristallformen an.

### Ergebnis:

Skizze von Ammoniumchlorid-Kristallen



Skizze von Ammoniumoxalat-Kristallen

