

Kaliumpermanganat ist ein tiefvioletter kristalliner Feststoff, der in Wasser löslich ist.

Material:

Standzylinder, Wasser, Kaliumpermanganat, Spatel und Pinzette, Wasser

Durchführung:

Lass möglichst vorsichtig wenige Kaliumpermanganatkristalle (2 bis 3 reichen) in einen Standzylinder mit Wasser fallen. Lass den Standzylinder bis zur nächsten Unterrichtsstunde stehen.

$$\text{Dichte} = \frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}} \quad \text{oder} \quad \rho = \frac{m}{V}$$

Kaliumpermanganat hat eine Dichte von $2,7 \frac{\text{g}}{\text{cm}^{-3}}$, Wasser eine Dichte von $1,0 \frac{\text{g}}{\text{cm}^{-3}}$

Was vermutest du, was nach einigen Tagen zu beobachten sein wird?

Vermutungen: _____

Aufgaben:

1. **Vergleiche die Beobachtungen mit deiner Erwartung.**
2. **Formuliere Fragen, die es zu klären gilt.**
3. **Versuche diese Fragen selbst zu beantworten.**
4. **Diskutiere und vergleiche deine Fragen und Antworten mit deinen Mitschülern**
5. **Recherchiere folgende Begriffe und definiere sie: Lösung, Diffusion.**