

Exotherme Vorgänge:

Die bekanntesten exothermen chemischen Reaktionen sind sicher **Verbrennungen**, aber auch **Auflösen** und **Auskristallisieren** können exotherm sein.

Bei den physikalischen Vorgängen sind **Kondensieren** und **Erstarren** immer exotherme Vorgänge.

Versuch: Bestimme die Temperatur am Ende der Reaktion mit einem Temperaturfühler.

In einem Reagenzglas befindet sich eine übersättigte Lösung eines Salzes der Essigsäure. Gib in das RGG einen Kristall desselben Salzes.

Forschungsfrage: Wie ändert sich die Temperatur bei diesem Versuch?

Material: Reagenzglas mit ca. 4 ml einer übersättigten Lösung eines Salzes der Essigsäure, Kristalle dieses Salzes;

Fragen:

1. Erstelle eine Versuchsbeschreibung.
2. Welche Verwendung findet diese Reaktion im Alltag?

Exotherme Vorgänge:

Die bekanntesten exothermen chemischen Reaktionen sind sicher **Verbrennungen**, aber auch **Auflösen** und **Auskristallisieren** können exotherm sein.

Bei den physikalischen Vorgängen sind **Kondensieren** und **Erstarren** immer exotherme Vorgänge.

Versuch: Bestimme die Temperatur am Ende der Reaktion mit einem Temperaturfühler.

In einem Reagenzglas befindet sich eine übersättigte Lösung eines Salzes der Essigsäure. Gib in das RGG einen Kristall desselben Salzes.

Forschungsfrage: Wie ändert sich die Temperatur bei diesem Versuch?

Material: Reagenzglas mit ca. 4 ml einer übersättigten Lösung eines Salzes der Essigsäure, Kristalle dieses Salzes;

Fragen:

1. Erstelle eine Versuchsbeschreibung.
2. Welche Verwendung findet diese Reaktion im Alltag?