Online-Unterricht

11. Januar 2021

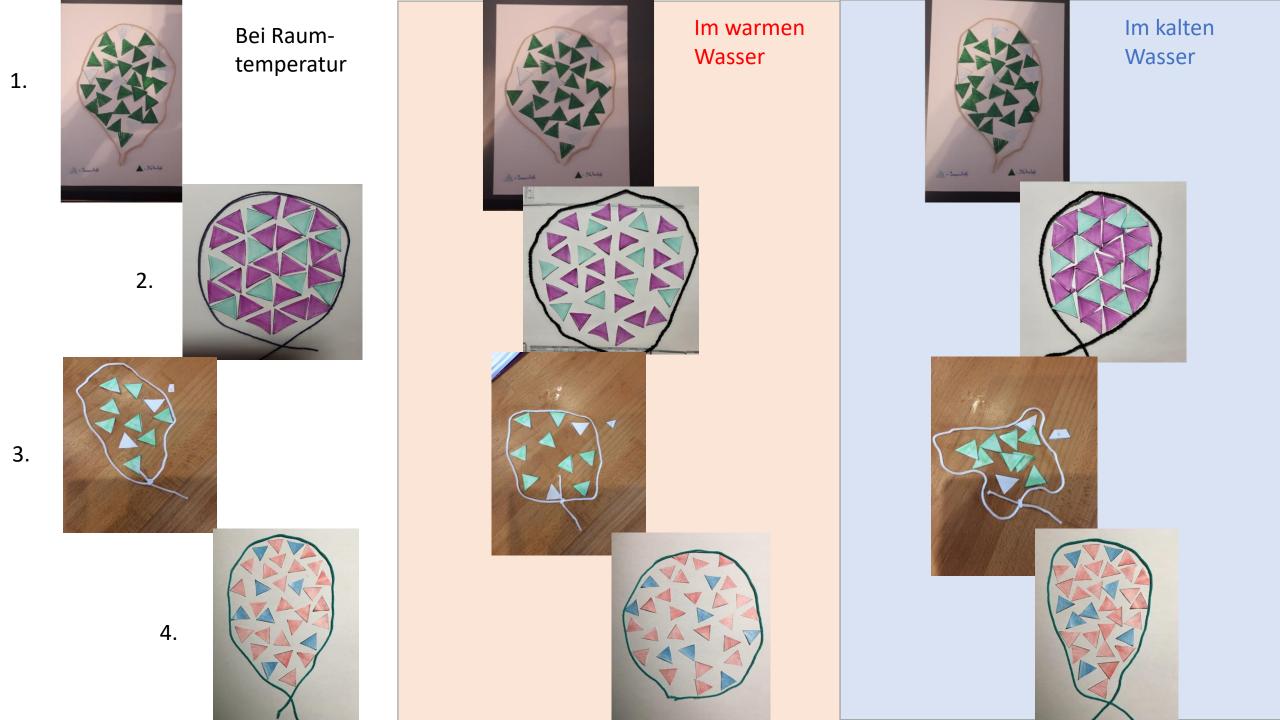
Themen:

- 1. Besprechung der Hausaufgabe "Luftballon"
- 2. Besprechung des Praktikums: Trennung eines Stoffgemischs aus Sand, Holzspänen, Salz und Chlorophyll
- 3. Was ist eine chemische Reaktion?
- 4. Hausaufgabe

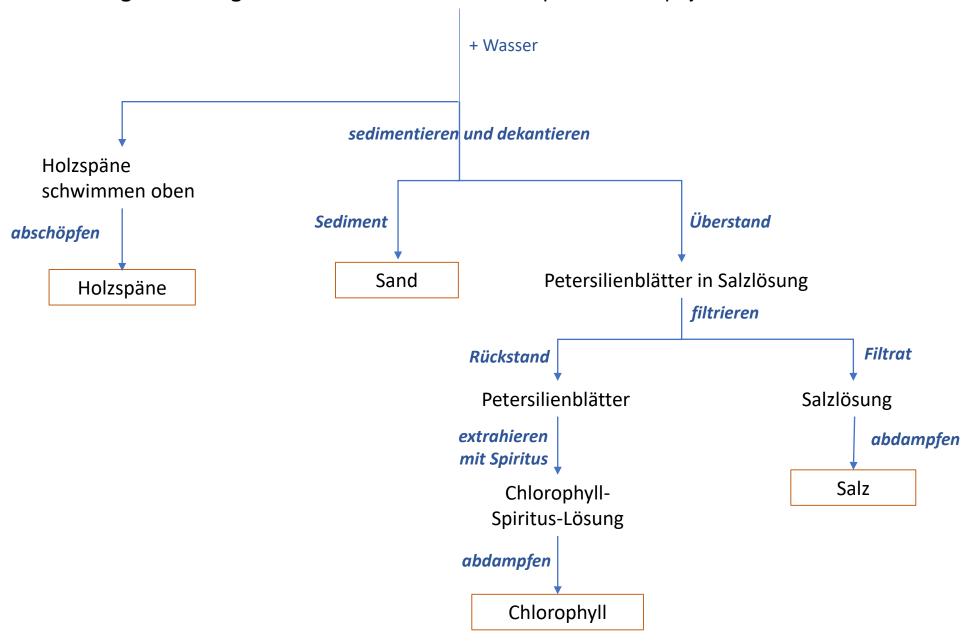
Hausaufgabe "Luftballon"

Bewerte die 4 Beispiele!





Trennung des Stoffgemischs aus Sand, Salz, Holzspäne, Chlorophyll in Petersilienblättern



Was ist eine chemische Reaktion?

Versuch: Reaktion von Zink und Schwefel

Beobachtung: schau hierzu das Video an

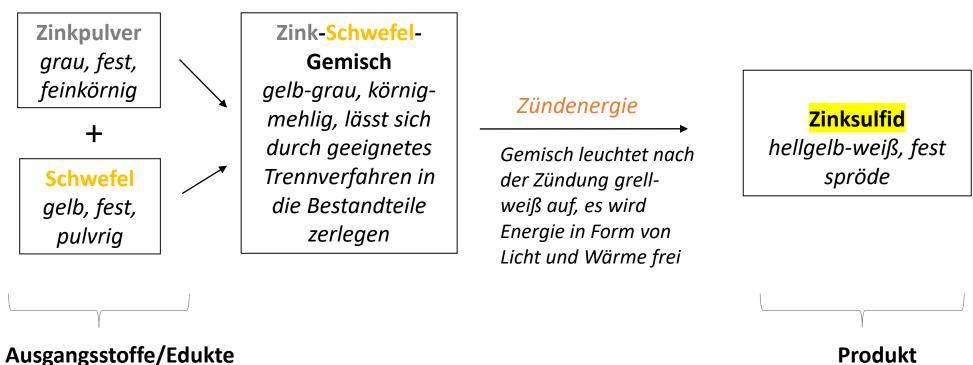
Aufgaben (15 Minuten Zeit)

- 1. Beschreibe die <u>Stoffeigenschaften</u> von
 - a. Schwefel,
 - b. Zinkpulver,
 - c. dem Zink-Schwefel-Gemisch und
 - d. dem Reaktionsprodukt.
- 2. Beschreibe den Ablauf der Reaktion.



Beobachtung:





Ergebnis:

Die Reinstoffe Zink und Schwefel reagieren nach Zufuhr von Zündenergie zu Zinksulfid, einem neuen Stoff mit neuen Stoffeigenschaften. Energie wird dabei in Form von Licht und Wärme freigesetzt.



Merke:

Bei einer chemischen Reaktion bilden sich **neue Stoffe** mit neuen Stoffeigenschaften.

Dabei wird **Energie** freigesetzt (**exotherme** Reaktion) oder aufgenommen (**endotherme** Reaktion).

Hausaufgabe:

- 1. Führe zuhause folgende Versuche durch:
- a. Zünde ein Streichholz an. Achte darauf, dass keine brennbaren Gegenstände in der Nähe sind und lege das abgebrannte Streichholz auf einen Prozellanteller!
- b. Löse eine Brausetablette in einem Glas Wasser auf. Alternativ kannst du auch ein halbes Päckchen Backpulver in ein Glas geben und dann einige Tropfen Essig darauf geben.
- c. Löse einen Teelöffel Zucker in einem Glas Wasser auf.
- Schreibe zu den Versuchen jeweils die Beobachtungen auf: Eigenschaften der Stoffe vor und nach der Reaktion,Verlauf der Reaktion
- 3. Entscheide für alle drei Versuche, ob es sich um eine chemische Reaktion handelt und begründe deine Meinung!