Auswertung des Experiments „Backpulver und Essigsäure“

Schutzbrille

Einführung

Warum ist die Auswertung eines Experiments wichtig?

Nachdem wir ein Experiment durchgeführt haben, ist es wichtig, die Ergebnisse richtig auszuwerten. Bei der Auswertung schauen wir uns genau an, was passiert ist, und überlegen, warum es so passiert ist. Dadurch verstehen wir die Zusammenhänge besser und lernen,

1 Wähle die richtigen Beobachtungen aus!

Hier sind einige Aussagen zu den Beobachtungen aus dem Experiment „Backpulver und Essigsäure“.
Kreuze nur die richtigen Beobachtungen an.

- ☐ Es entstehen Funken
- ☐ Ein Essiggeruch ist wahrnehmbar
- ☐ Das Reagenzglas wird heiß
- ☐ Es bilden sich Blasen.
- ☐ Das Backpulver löst sich allmählich auf.
- ☐ Das Backpulver wird hart
- ☐ Ein leichter Schaum entsteht
- ☐ Es bildet sich eine rote Flüssigkeit
- ☐ Ein starker Blumengeruch ist wahrnehmbar

2 Ordne die Satzteile in der richtigen Reihenfolge, um den Ablauf der Reaktion zu verstehen.

Essigsäure wird ●	○ **weil ein Gas freigesetzt wird.**
Es entsteht Wasser und ●	○ **Salz als Nebenprodukt.**
Es bilden sich Blasen, ●	○ **weil die Reaktion Energie aufnimmt.**
Das Reagenzglas fühlt sich kühl an, ●	○ **zum Backpulver gegeben.**

Reagenzglas

③ Vermutungen zum entstandenen Gas

Formuliere eine Vermutung, welches Gas bei der Reaktion von Backpulver und Essigsäure entstanden sein könnte.
Überlege dir anschließend, wie man diese Vermutung durch ein weiteres Experiment nachweisen könnte.

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/chemie-7_beobachtungen-und-auswertung