

Chemische Reaktionen

Aufgabenstellung:

1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!



Chemische Reaktionen sind faszinierende Prozesse, bei denen
_____ miteinander reagieren und neue
_____ bilden. Diese Reaktionen finden überall um uns herum statt,
oft ohne dass wir es bemerken. Beispielsweise ist das Rosten von
_____ eine chemische Reaktion, bei der Eisen mit
_____ reagiert. In der Küche erleben wir chemische Reaktionen,
wenn wir backen und _____ Kohlendioxid freisetzt, wodurch der
Teig aufgeht.

Eine wichtige Art von chemischer Reaktion ist die _____ Reaktion,
bei der Wärme freigesetzt wird. Ein gängiges Beispiel hierfür ist die Verbrennung von
_____ im Kamin. Im Gegensatz dazu stehen
_____ Reaktionen, bei denen Energie in Form von Wärme
aufgenommen wird. Ein Beispiel hierfür ist das Auflösen von _____
in Wasser.

Reaktionsgeschwindigkeit ist ein weiterer wichtiger Aspekt. Sie gibt an, wie schnell eine
Reaktion abläuft. Faktoren wie _____ und Konzentration der
Reaktanden können die Geschwindigkeit beeinflussen. Ein katalysierter Prozess, bei dem ein
_____ verwendet wird, kann Reaktionen beschleunigen, ohne selbst
verbraucht zu werden.

Ein berühmtes Beispiel für eine schnelle chemische Reaktion ist die
_____ -Demonstration. Dabei wird Wasserstoffperoxid mit Seife
und einem Katalysator gemischt, was zu einem schaumigen Ausbruch führt. Diese und viele
andere Reaktionen helfen uns, die faszinierende Welt der _____
besser zu verstehen und zu schätzen.

Sauerstoff Endotherme Chemie Holz Hefe Eisen Elefantenzahnpasta
Temperatur Verbindungen Katalysator Eis Stoffe Exotherme