

Reaktionsgeschwindigkeit

Chemische Reaktionen verlaufen unterschiedlich schnell.

Nennen Sie jeweils noch 3 Beispiele aus dem Alltag!

Langsam verlaufende Reaktionen

- Verrotten von Kompostabfällen
-
-
-

Schnell verlaufende Reaktionen

- Explosionen
-
-
-

Die Reaktionsgeschwindigkeit kann man durch die Änderung der Reaktionsbedingungen beeinflussen - je nachdem ob die chemische Reaktion langsam oder schnell verlaufen soll.

Erläutern (und begründen) Sie jeweils, wie sich die Änderung einer Reaktionsbedingung auf die Reaktionsgeschwindigkeit auswirkt! Beschäftigen Sie sich vorher noch einmal mit den "Voraussetzungen für das Zustandekommen einer chemischen Reaktion"!

Reaktionsbedingung	Reaktionsgeschwindigkeit	Erklärung
Erhöhung der Temperatur	Reaktionsgeschwindigkeit steigt	Die Teilchen bewegen sich schneller und stoßen deswegen öfter und mit höherer Energie (Wucht) zusammen.
Erhöhung der Konzentration		
Erhöhung des Zerteilungsgrades		
Einsatz eines Katalysators		

Nennen Sie zwei physikalische Größen, die sich zur Ermittlung der Reaktionsgeschwindigkeit eignen!

-
-



