

Hallo liebe 9c / 9d,

nachdem wir uns bereits mit den Säuren und ihren sauren Lösungen beschäftigt haben, wollen wir uns deren Pendant genauer anschauen: **Die Laugen und die Neutralisation**

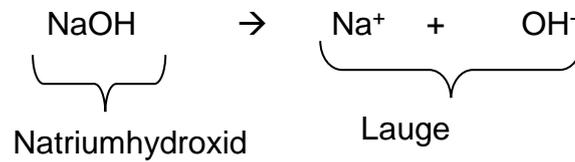
Auch dieser Stoff gilt wieder für **beide Stunden**.

Viel Erfolg und Spaß mit dem Material 😊

Laugen

Definition Lauge: Wässrige Lösungen, die Hydroxid-Ionen (OH^-) enthalten.

Beispiel einer entstehenden Lauge:

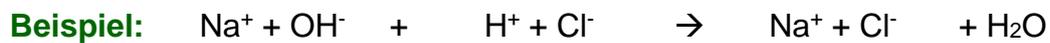


Merkhilfe: Hydroxide bilden in Wasser immer Laugen!

Übung: Erstelle die Reaktionsgleichung nach obigem Schema für **a) Kalilauge** und **b) Calciumhydroxid**.

Die Neutralisation

Definition: Saure Lösungen und Laugen neutralisieren ihre ätzende Wirkung. Dabei reagieren sie zu Wasser und einem Salz.



Übung: Erstelle die Reaktionsgleichung der Neutralisation für die saure Lösung von Bromwasserstoff und Kalilauge.