

Basen sind Stoffe, die aus Ionen bestehen und das Hydroxidion (OH^-) enthalten. Sie sind ätzend, in Wasser löslich und fühlen sich seifig an. (Vorsicht!) Ihre wässrigen Lösungen heißen Laugen, sie enthalten freie Ionen (Hydroxidionen und meist* Metallionen) und leiten somit elektrischen Strom.
Konzentrierte Basen sind gesundheitsschädlich bis giftig!
*auch das Ammoniumion(NH_4^+) kann hier „auftauchen“



Das Hydroxidion (OH^-) kann durch einen Indikator nachgewiesen werden.

Wir verwenden Unitestindikator!



Indikatoren sind ...

wichtige Vertreter der Basen

wiss. Name	Natriumhydroxid	Kaliumhydroxid	
Name d. Lösung	Natronlauge	Kalilauge	Kalkwasser
Formel			$\text{Ca}(\text{OH})_2$
enthaltene Teilchen mit ihren Formeln			
äußere Beschaffenheit des Feststoffes (Farbe, Geruch,...)			
Löslichkeit in Wasser			
Indikatorreaktion (Unitest)			
Verwendungsmöglichkeiten			