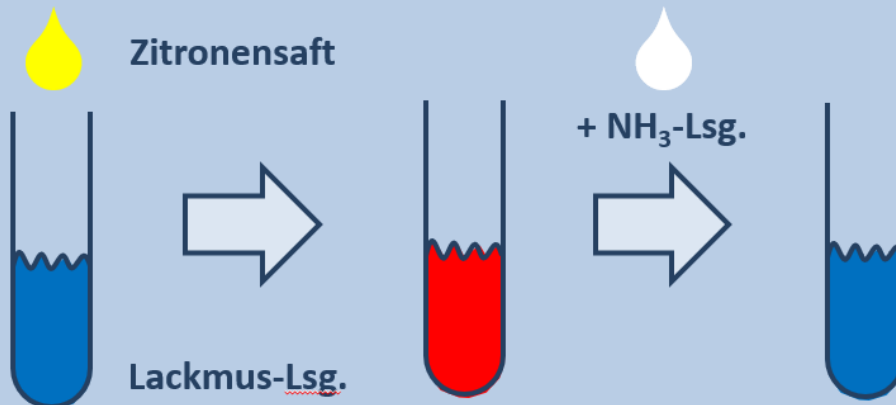


Basen – Die Gegenspieler der Säuren

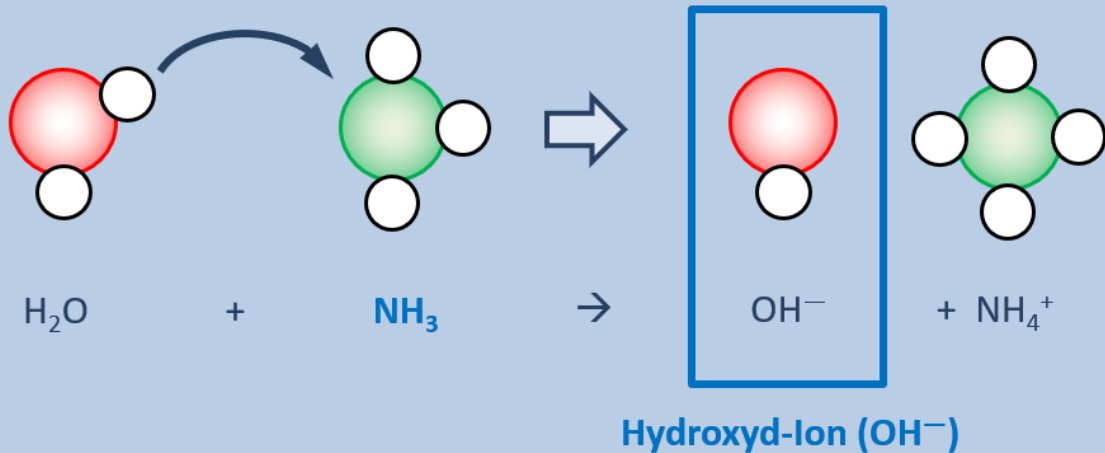
Datum

Versuch: Zu einer blauen Lackmus-Lösung wird zunächst Zitronensaft, dann NH_3 -Lsg. getropft.



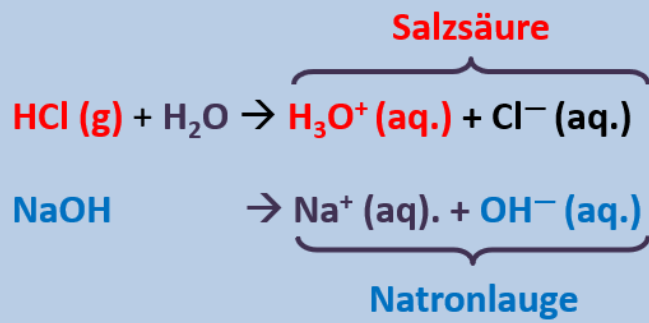
Beobachtung: Die Lackmus-Lösung färbt sich zunächst rot, bei Zugabe von NH_3 -Lsg. jedoch wieder blau.

Erklärung: Basen sind **Protonenakzeptoren**. Sie sind in der Lage Protonen aufzunehmen, z.B. vom Wassermolekül:

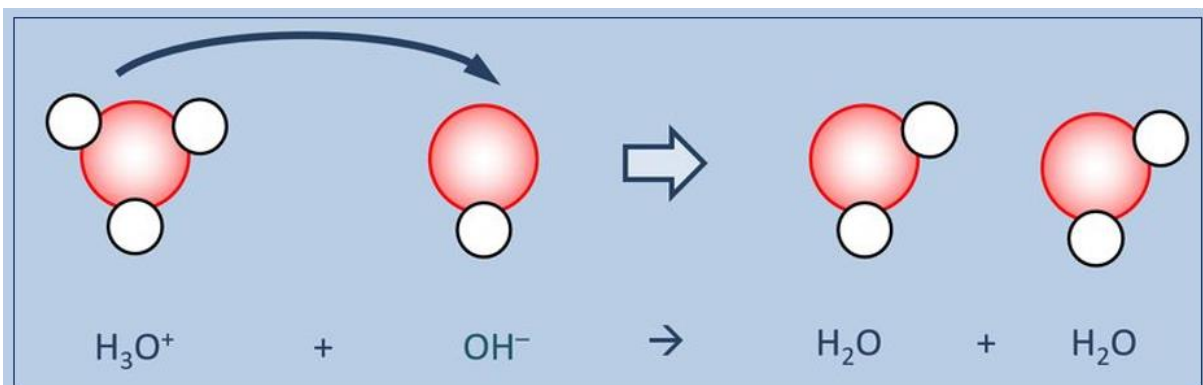


Viele Salze setzen das typische **Hydroxyd-Ion (OH^-)** beim Lösen in Wasser frei:





Neutralisationsreaktion der **Oxonium-** mit den **Hydroxid-Ionen**:



Ausführliche Gesamtreaktion für Salzsäure mit Natronlauge:

