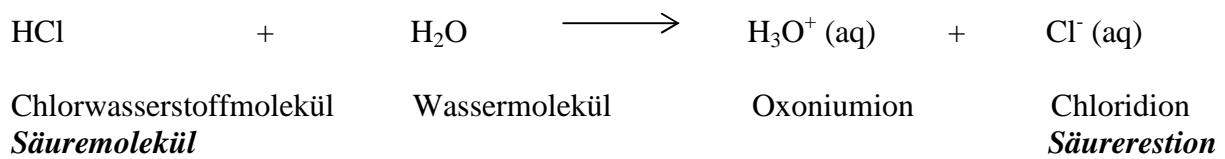


Reaktionen von Säuren mit Wasser

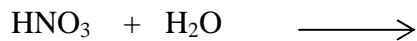
Die zuletzt durchgeführten Experimente haben gezeigt, dass sich saure Lösungen durch das Vorhandensein von aquatisierten Oxoniumionen (H_3O^+ (aq) - Ionen) auszeichnen. Diese entstehen, da Säuremoleküle als Protonendonatoren Protonen auf Wassermoleküle übertragen. Aus dem Säuremolekül wird ein negativ geladenes Säurerestion.

Beispiel:



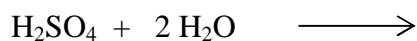
Formuliere Reaktionsgleichungen für die Reaktionen der folgenden Säuren mit Wasser:

Salpetersäure: HNO_3



Essigsäure: CH_3COOH

Schwefelsäure: H_2SO_4



Kohlensäure: H_2CO_3