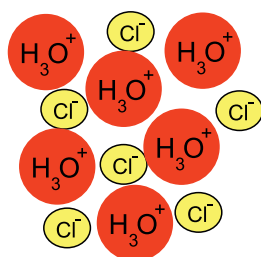


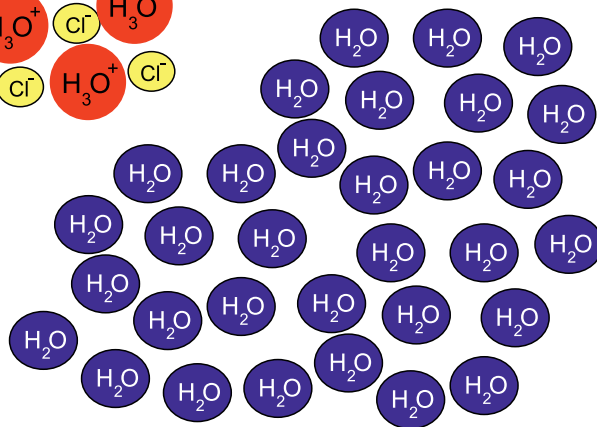
Lektion Säure 3.2

Warum passiert das Ungeheure nicht, wenn Säure in Wasser gegeben wird?

Bedingung ist, dass die Säure langsam zum Wasser gegeben wird. Gelangen die in der Säure enthaltenen Hydronium-Ionen in das Wasser, so gibt es sehr viele freie Wassermoleküle, die die Protonen der Hydronium-Ionen aufnehmen. Sie können die Protonen auch schnell wieder abgeben, weil genügend freie Wassermoleküle in der Nachbarschaft sind. Auf diese Weise stellt sich ein neues Gleichgewicht ein. Das Gleichgewicht befindet sich aber jetzt auf einem geringen Niveau. Dafür ist die verdünnte Säure weniger ätzend. Bei dem Vorgang wird auch Reaktionswärme frei, doch in einer viel geringen Menge.



Säure zu Wasser geben



wenig später

