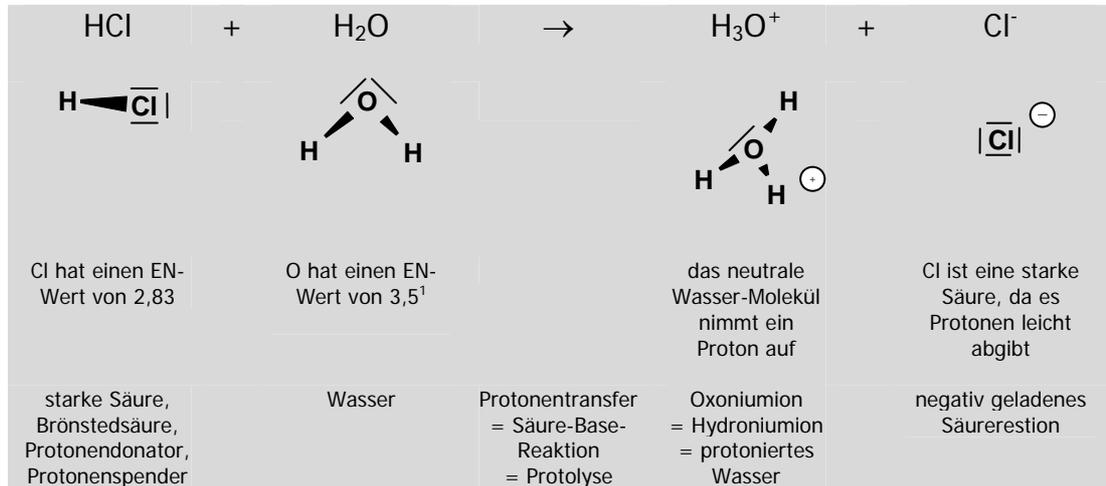
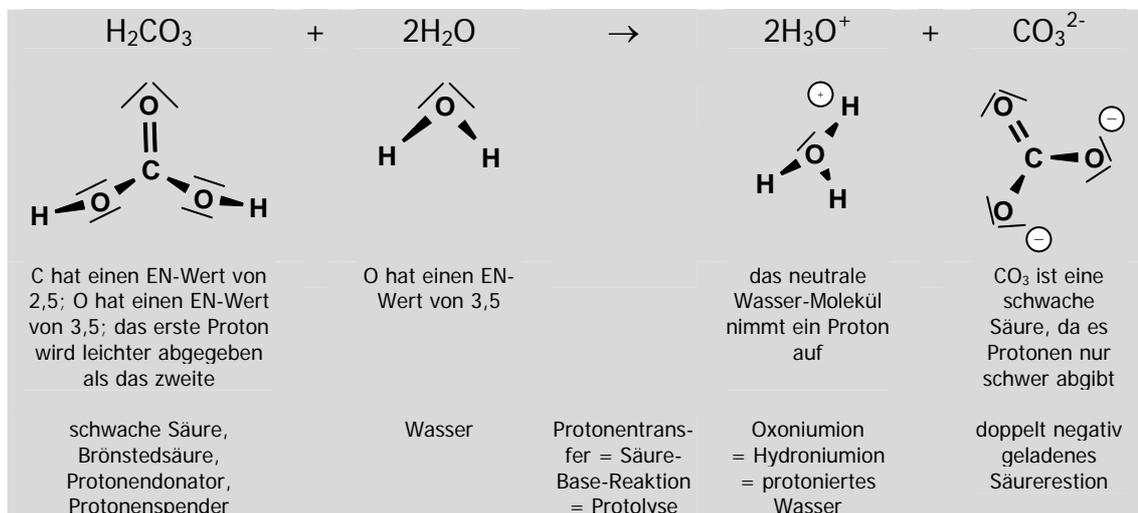


Was unterscheidet eine starke von einer schwachen Säure?

starke Säure



schwache Säure



Eine starke Säure unterscheidet sich von einer schwachen Säure in der Konzentration der H₃O⁺ - Moleküle.

Im Gegensatz zu einer starken Säure protolysiert eine schwache Säure nicht vollständig, d.h. eine starke Säure gibt leichter Protonen ab als eine schwache.

¹ ... verteilt auf zwei Wasserstoffatome, also nur 1,75 pro H-Atom