

 HYDROLYSE



**H2O**



EEN HYDROLYSEREACTIE OMVAT HET VERBREKEN VAN CHEMISCHE BINDINGEN DOOR DE TOEVOEGING VAN WATER AAN EEN STOF. IN SOMMIGE GEVALLEN KAN DEZE TOEVOEGING ERVOOR ZORGEN DAT ZOWEL DE STOF ALS HET WATERMOLECUUL IN TWEE DELEN SPLITSEN. ER ZIJN DRIE HOOFDTYPEN HYDROLYSE: ZOUT, ZUUR EN BASE. HET OPLOSSEN VAN ZWAVELZUUR IN WATER IS EEN EENVOUDIG VOORBEELD VAN HYDROLYSE.

**EXAMPLE: H2SO4 + H2O → H3O+ + HSO4-**

