

## 29 Neutralizácia

**Neutralizácia** – je reakcia kyseliny s hydroxidom, pri ktorej vzniká soľ a voda,

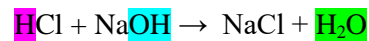
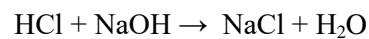
– je to reakcia rýchla a exotermická (uvoľňuje sa pri nej teplo),

– podstatou je reakcia  $\text{H}^+$  kationov z kyselín a  $\text{OH}^-$  aniónov z hydroxidov, z ktorých vzniká voda

Zjednodušene:



Napríklad:



### Využitie neutralizácie

– v laboratóriách na určenie presného množstva kyselín alebo hydroxidov (titrácia): vo vode, v pôde, v minerálkach, v odpadovej vode...

– keď je pôda kyslá, posypujeme ju vápnom (hydroxid vápenatý), aby sa zmiernila kyslosť,

– na výrobu soli...