**VODÍK**

Laboratorní příprava: 2HCl + Zn → H2 + ZnCl2

Průmyslová výroba: elektrolýzou vody

2H2O → 2H2 + O2

Vlastnosti:

- bezbarvý plyn, lehčí než vzduch

- bez chuti a zápachu

- hořlavý, (se vzduchem třaskavá směs)

- tvoří dvouatomové molekuly

- nejrozšířenější prvek ve vesmíru

# Užití:

# - palivo pro rakety

- ztužování tuků

- výroba chemikálií (NH3  , HCl)