

Přečti a zapiš

Voda jako chemická sloučenina

Voda je chemická sloučenina vodíku a kyslíku. Chemický vzorec je H_2O . Za normální teploty a tlaku je to bezbarvá, čirá kapalina bez zápachu, v silnější vrstvě namodralá.

Rozdělení vody

- podle skupenství
pevné - **led**
kapalné - **voda**
plynné- vodní **pára**
- podle vlastností a obsahu minerálních látek
měkká - obsahuje málo minerálních látek
tvrdá - z podzemních pramenů, obsahuje více minerálních látek
destilovaná voda, deionizovaná voda - je zbavena minerálních látek, obsahuje pouze molekuly vody H_2O
minerální voda- obsahuje mnoho minerálních látek
slaná voda - v mořích a oceánech
- podle použití
užitková - v průmyslových závodech (tvrdost vody se snižuje tím, že se zbaví iontů Fe^{2+} a Mn^{2+})
napájecí voda - voda pro parní kotle, zbavená minerálních solí, aby nevznikl kotelní kámen, který zanáší potrubí
pitná voda - je vhodná ke každodennímu použití, je zbavená nečistot, obsahuje vyvážené množství minerálních látek tak, aby neškodily zdraví.
odpadní voda - se před vrácením do toků musí čistit mechanicky a následně chemicky a biologicky.