

Voda H₂O

- Bezbarvá kapalina, bez chuti a zápachu.
- Nejrozšířenější chemická látka na Zemi.
- Dobré rozpouštědlo polárních sloučenin.

Koloběh vody v přírodě:



Pohyb vody v buňkách - osmóza

- buněčná membrána řídí proudění vody z místa, kde je nižší koncentrace solí, do místa s vyšší koncentrací

Rozdělení vody podle obsahu rozpuštěných minerálních látek (tvrdost vody)

- Destilovaná (v přírodě se nevyskytuje, vyrábí se)
- Měkká (povrchová)
- Středně tvrdá (vodovodní)
- Tvrdá (studniční)
- Velmi tvrdá (minerální)
- Mořská

Vodní kámen - vznik usazeniny při ohřevu vody, zanáší vodovodní potrubí

Salinita – celkový obsah solí v mořské vodě, udává se v promile (‰)

Rozdělení vody podle účelu použití

- Pitná (čistá, zdravotně nezávadná – úprava ve vodárnách, ozon, chlor)
- Užitková (průmysl, zemědělství, menší nároky na čistotu)
- Odpadní - vzniká činností člověka → čističky odpadních vod → řeky