**Rozpustnosť**  -- schopnosť tvoriť roztoky závisí ( množstva, veľkosti, teploty a miešania i tlaku)

Merateľná vlastnosť, pri určitej teplote 0 °C-20°C -100°C, nájdeme ju v chemických tabuľkách.

Rozpustnosť väčšiny tuhých látok zvyšovaním teploty **sa zväčšuje**

 **m(g) cukor** 218 g AgNO3 v 100 g vody pri 20°C

 1024 **g AgNO3 v 100 g vody pri 100**°C

 **t(**°C**)**

Rozpustnosť tuhých látok sa zvyšovaním teploty takmer nemení

 **m(g) soľ 36** g NaCl v  100 g vody pri 20°C

 39 **g NaCl v 100 g vody pri 100**°C

 **t(**°C**)**

Rozpustnosť tuhých látok sa zvyšovaním teploty znižuje

 **m(g) hydroxid vápenatý 0.160 g** Ca(OH)2 v  100 g vody pri 20°C

 **0,07** g Ca(OH)2 v  100 g vody pri 100°C

 **t(**°C**)**

**Vlastnosti roztokov :**

**Hustota roztoku je väčšia ako hustota rozpúšťadla (Mŕtve more – preto sa neutopíme , keď**

 **plávame, slaná voda nás nadnáša )**

**Teplota varu roztoku je vyššia než teplota varu rozpúšťadla ( výroba kryštálového cukru – cukrový**

 **roztok vrie pri vyššej teplote ako voda )**

**Teplota tuhnutia roztoku je nižšia než teplota tuhnutia rozpúšťadla (posýpanie ciest soľou cez**

 **zimu, aby nevznikla námraza - soľ**

 **rozpustí vodu a slaná voda mrzne pri asi -8**°C **)**

**rozpustnosť kyslíka vo vode : pri 5 °C 0,015 g**

 **pri 30 °C 0,0075 g**

**rozpustnosť oxidu uhličitého vo vode : 0,0006 g**