**TOPNOST**

**Topnost kvalitativno:** je proces, ko se delci topljenca razporedijo po topilu

**Topnost kvantitativno:** je topno število g topljenca, ki se raztopijo v 100 g topila

Topnost je odvisna od zgradbe in od temperature:

Odvisnost od **ZGRADBE**:

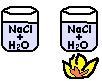
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | H**2**O - polaren | CHCl**3** (kloroform) - nepolaren |
| NaCl polaren | + topen | - ni topen |
| I**2** nepolaren | - ni topen | + topen |

Odvisnost od **TEMPERATURE**:

* 1. raztopina soli in modre galice:
     + nasičena raztopina soli in modre galice (ne raztopi se vse)
     + obe istočasno segrevamo
     + sol je ostala – pri NaCl temperatura ne vpliva na topnost
     + pri modri galici pa topnost z temperaturo narašča
  2. kristali:

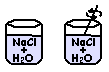
v topli vodi ga je manj, kot v hladni  topnost s temperaturo narašča**VPLIV NA HITROST RAZTAPLJANJA:**

Na hitrost raztapljanja vplivajo:temperatura, mešanje,velikost delcev



**Temperatura:**

če snov segrevamo, se hitreje raztopi



**Mešanje:**

Če snov mešamo, se hitreje raztopi

**Velikost delcev:**



Manjši delci se hitreje raztopijo