**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