

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

