

Kaj je snov?

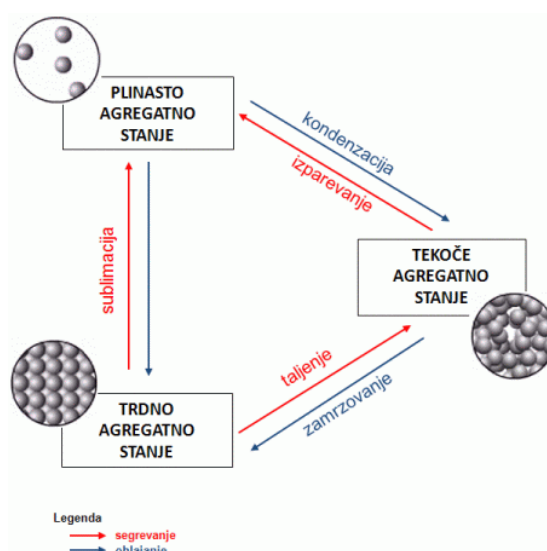
Snov je vse kar zavzema maso in prostornino. Snovi se med seboj razlikujejo po lastnostih. Lastnosti snovi so odvisne od kemijske zgradbe te snovi. Delimo ji na kemijske in fizikalne.

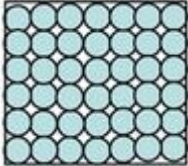
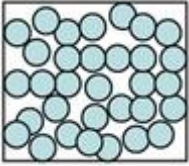
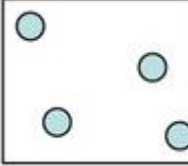
FIZIKALNE LASTNOSTI:	KEMIJSKE LASTNOSTI:
<ul style="list-style-type: none">• AGREGATNO STANJE• BARVA• VONJ• TRDNOST• VISKOZNOST• GOSTOTA• TEMPERATURA TALIŠČA IN VRELIŠČA• ELEKTROPREVODNOST• MAGNETNE LASTNOSTI . . .	<ul style="list-style-type: none">• REAKTIVNOST (gorljivost, vnetljivost, eksplozivnost)

Snovi so zgrajene iz delcev, ki se nenehno gibljejo. Delci se pri višji temperaturi gibljejo hitreje kot pri nižji, lažji delci pa se pri isti temperaturi gibljejo hitreje kot težji. Take pojave lahko razložimo s **teorijo o gibanju delcev**.

Agregatna stanja

Snovi se lahko nahajajo v trdnem, tekočem ali plinastem **agregatnem stanju**. V kakšnem agregatnem stanju se nahaja neka snov, je odvisno od vrste snovi, temperature in tlaka.



	Trdno	Tekoče	Plinasto
Opis stanja delcev	Delci se močno privlačijo, se prosto ne gibljejo, vrtijo se okrog svoje osi (nihajo).	Delci se po tekočini lahko prosto gibljejo, hitrost gibanja delcev je majhna.	Delci so oddaljeni drug od drugega, po prostoru se lahko prosto gibljejo in imajo veliko hitrost.
Privlačne sile med delci	močne privlačne sile med delci → urejena oblika delcev	šibkejše privlačne sile → neurejena oblika delcev	zanemarljive privlačne sile (pri normalnem tlaku) → neurejena oblika delcev
Razporeditev delcev			
Mednarodna oznaka	solid (s)	liquid (l)	gas (g)
Prostornina snovi	stalna	stalna	ni stalna
Oblika snovi	stalna	Ni stalna, snov zavzame obliko posode.	Ni stalna, snov zavzame obliko prostora, ki je na voljo.