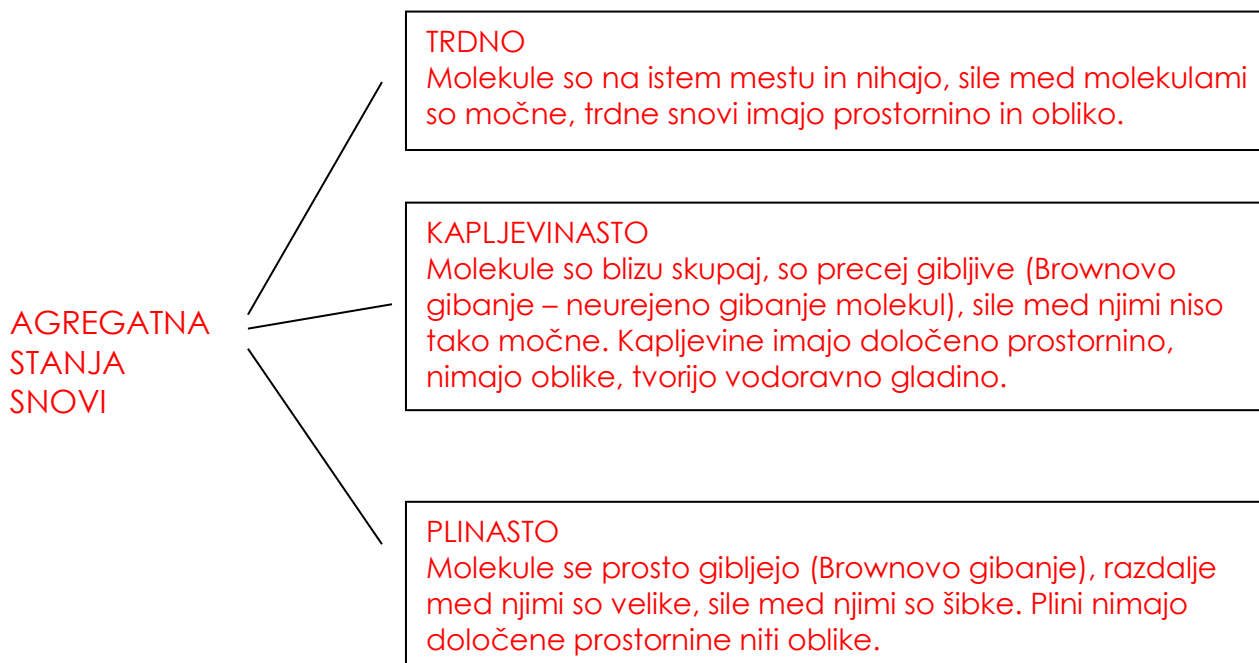


ZGRADBA SNOVI

Če se ozremo po okolici, bomo ugotovili, da nas obdajajo različne SNOVI. Vse snovi so zgrajene iz atomov, molekul ali ionov. Razlikujejo se po različnih lastnostih: trdota, trdnost, topnost, prožnost, stisljivost ...

Na spletni strani <http://www.nauk.si/materials/4417/out/index.html#state=9> (na strani 5) si oglejte primerjavo molekul snovi v različnih agregatnih stanjih:



Na tem mestu vas moram opozoriti na to, da pri fiziki malce drugače opredelimo agregatna stanja kot ste povedali pri kemiji:

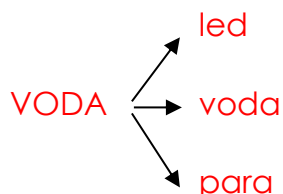
Fiziki kapljevine in pline skupaj imenujejo TEKOČINE. Torej izraz kapljevina ne pomeni isto kot tekočina.

Vam bom obrazložila na zoomu, v torek, 17. 11. ob 10. uri.

DIFUZIJA je pojav, pri katerem se zaradi gibanja molekul tekočine (kapljevine in plini) mešajo. (naredite poskus: v prozoren plastični lonček nalijte vodo, kapnite kapljico tinte – iz bombice za nalivnik ali neko obarvano tekočino. Nič ne mešajte in opazujte). Lahko naredite videoposnetek in mi ga pošljete.

Agregatno stanje določene snovi lahko tudi spremenimo, če dodamo **toploto** (segrejemo) oz. **toploto** odzamemo (postavimo v hladilnik ali skrinjo).

Primer:



Toplota je fizikalna količina, ki ima svojo oznako in enoto. Tega nismo še obravnavali. Toplota NI ISTO kot temperatura.