

SEMINARSKI RAD
Atomska teorija

<http://www.MATURSKIRADOVI.NET/>

Atomska teorija

1.1.1 Atomska teorija

Još u petom stoljeću p.n.e. *Demokrit* iznosi hipotezu da je materija sastavljena od sitnih neuništivih jedinica koje naziva atomima. Sami atomi ostaju neizmjenjeni, ali se kreću prostorom i kombiniraju na različite načine te formiraju makroskopske objekte.

Iako je Demokritova dilema bila u osnovi filozofske naravi, činjenica da u Svemiru postoji neka elementarna tvar je osnovni pokretač moderne fizike (potraga za konačnim subatomskim česticama).

ELEMENTS			
	<u>Wt.</u>		<u>Wt.</u>
⊙ Hydrogen	1	⊙ Copper	56
⊙ Azote	5	⊙ Lead	90
⊙ Carbon	6	⊙ Silver	190
⊙ Oxygen	7	⊙ Gold	190
⊙ Phosphorus	9	⊙ Platina	190
⊙ Sulfur	13	⊙ Mercury	167

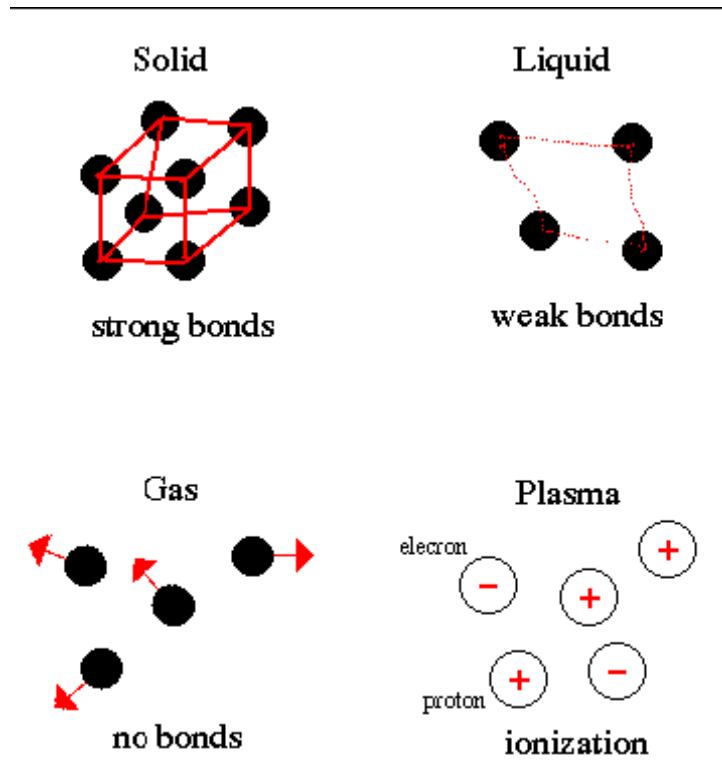
John Dalton u ranim 1800-im zaključuje da se svaki kemijski element sastoji od jedinstvenih tipova atoma, te da se atomi međusobno razlikuju s obzirom na njihovu masu. Izradio je sistem kemijskih simbola i nakon što je ustanovio relativne težine atoma poredao ih je u tablicu. Utvrdio je da su tvari sastavljene od molekula i da se molekule sastoje od atoma sa točno određenim međusobnim rasporedom. Zbog toga, atomi određuju sastav tvari, a složene tvari se mogu razložiti na njihove elementarne elemente.

Prvu procjenu veličine atoma i broja atoma po jedinici volumena napravio je *Joseph Loschmidt* 1858. Loschmidt je izračunao da u 12g ugljika postoji 6.022×10^{23} atoma i da je tipičan promjer atoma 10^{-8} centimetara.

1.1.2 Materija

Materija egzistira u četiri stanja: čvrsto, tekuće, plinovito i kao plazma. Plazmu je moguće pronaći samo u koronama (kruni ili vijencu) i središtima zvijezda. Stanje tvari je

određeno snagom veza između atoma koji čine tvar. Dakle, proporcionalno je temperaturi ili količini energije koja je sadržana u tvari.

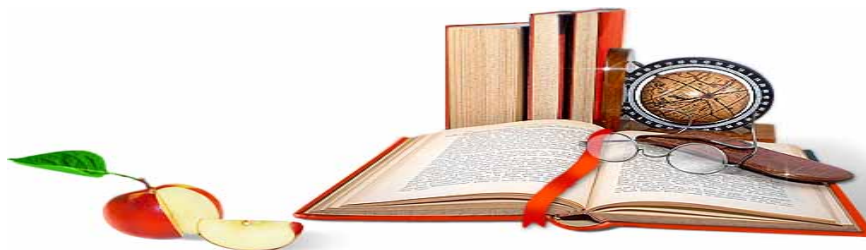


Promjena stanja tvari iz jednog u drugo naziva se promjena faze. Primjer: led (čvrsta voda) prelazi u tekuću vodu dodavanjem energije. Nastavimo li dodavati energiju i voda uzavre prelazi u plinovito stanje (plinovita voda) zatim na nekoliko milijuna stupnjeva dolazi do raspada na komponente – atome.

**---- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE
PREUZETI NA SAJTU WWW.MATURSKI.NET ----**

**WWW.SEMINARSKIRAD.ORG
RAZMENA LINKOVA - RAZMENA RADOVA
RADOVI IZ SVIH OBLASTI, POWERPOINT PREZENTACIJE I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJALI.**

**WWW.SEMINARSKIRAD.ORG
WWW.MAGISTARSKI.COM
WWW.MATURSKIRADOVI.NET**



NA NAŠIM SAJTOVIMA MOŽETE PRONAĆI SVE, BILO DA JE TO [SEMINARSKI](#), [DIPLOMSKI](#) ILI [MATURSKI](#) RAD, POWERPOINT PREZENTACIJA I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJAL. ZA RAZLIKU OD OSTALIH MI VAM PRUŽAMO DA POGLEDATE SVAKI RAD, NJEGOV SADRŽAJ I PRVE TRI STRANE TAKO DA MOŽETE TAČNO DA ODABERETE ONO ŠTO VAM U POTPUNOSTI ODGOVARA. U BAZI SE NALAZE [GOTOVI SEMINARSKI, DIPLOMSKI I MATURSKI RADOVI](#) KOJE MOŽETE SKINUTI I UZ NJIHOVU POMOĆ NAPRAVITI JEDINSTVEN I UNIKATAN RAD. AKO U [BAZI](#) NE NAĐETE RAD KOJI VAM JE POTREBAN, U SVAKOM MOMENTU MOŽETE NARUČITI DA VAM SE IZRADI NOVI, UNIKATAN SEMINARSKI ILI NEKI DRUGI RAD RAD NA LINKU [IZRADA RADOVA](#). PITANJA I ODGOVORE MOŽETE DOBITI NA NAŠEM [FORUMU](#) ILI NA

maturskiradovi.net@gmail.com