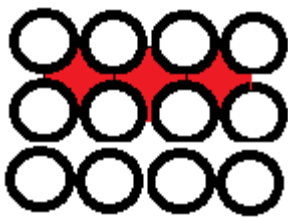


POGLED U UNUTRAŠNOST

Sve tvari se sastoje od sitnih čestica koje čovjek može osjetiti pomoću osjetila njuha i okusa, ali ih ne može osjetiti pomoću osjetila vida, sluha i opipa. Već smo u prvoj lekciji spomenuli da se tvari sastoje od sitnih čestica koje su u neprestanom gibanju. Te sitne čestice od kojih se sastoji neko tijelo nazivamo molekule. One su okruglog oblika različitih veličina.

Između svakih molekula se nalaze međuprostori.

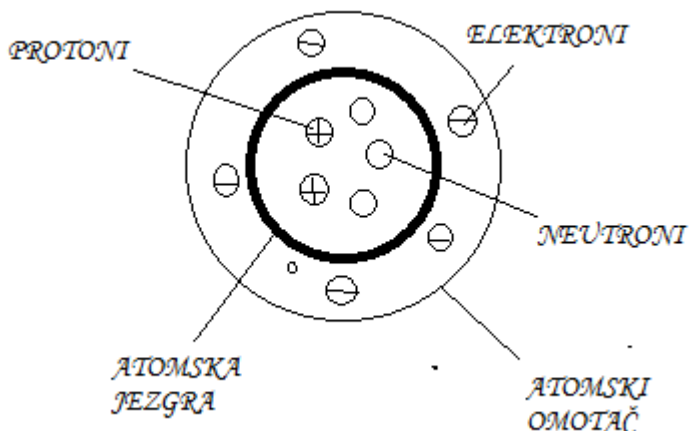


Kako već znamo da sve molekule u raznih tvari nisu jednake veličine tada se podrazumijeva da manje molekule ulaze u međuprostore većih molekula.

Zato naprimjer ako u istu čašu pomiješamo 2 decilitra vode i 2 decilitra soka sigurno nećemo dobiti očekivani volumen od 4 decilitra jer će manje molekule ući u međuprostor većih molekula.

Ali ako primjerice pomiješamo 2 decilitra vode i 3 decilitra vode tada ćemo dobiti očekivanih 5 decilitara vode jer je riječ o istoj tekućini tako da neće moći ući u nekakav međuprostor jer su molekule jednakih veličina.

Još sitnije čestice od molekula su atomi. Atom se sastoji od pozitivnih čestica protona i negativnih čestica elektrona, te neutralnih čestica neutrona.



Elektroni su čestice koje kruže oko atomske jezgre unutar atomskog omotača.