

John Dalton (1766-1844)

John Dalton se je rodil 6. septembra 1766 v Eaglesfieldu, umrl je 27. julija 1844. Najpomembnejše delo Daltona predstavlja njegova atomska teorija oziroma postulacija o obstoju atomov.

*Prva izobrazba: njegov učitelj je bil oče John Fletcher, ki je bil tudi učitelj. Potem je hodil v kvekersko šolo. Tudi sam je poučeval. Dve leti kasneje je začel delati na kmetiji.

*Leta 1781 je zapustil domačo vas in postal asistent bratrancu Georgu Bewleyu na šoli Kendal. Tam je delal 12 let nato se je odločil oditi na pravo ali medicino. Družina ga ni podprla.

Spomladi leta 1793 se je preselil v Manchester. Nato je naredil znanstveno izobrazbo. Dobil je službo profesorja matematike in naravoslovja na akademiji v Manchestru.

*Akademija se preseli v York. John postane javni ter zasebni učitelj matematike in kemije. Med njegovimi učenci sta bila Eaton Hodgkinson (inženir) in James Prescott Joule (fizik).

John je opisal več kot 200 000 opazovanj.

*Njegovo prvo samostojno delo je bila knjiga z naslovom Meteorološka opazovanja in poskusi.

*leta 1794 je bil Dalton izbran za člana literarne in filozofske družbe v Manchestru.

Raziskoval je človekov vid za barve- barvna slepota. Ta pojav je raziskoval pri sebi in svojem bratu. Poleg modre in vijolične barve je zaznaval le rumeno. To pomeni, da je bil barvno slep.

*Po letu 1800 je predstavil znanstveno razpravo z naslovom Eseji o poskusih.

Ta razprava govori o zgradbi plinskih mešanic.

-Zanimal ga je pritisk pare in drugih hlapljivih tekočin pri različnih temperaturah med 0 ° in 100°C

Meritve je opravljal v brezračnem prostoru in na zraku

--Opazoval je izhlapevanje in raztezanje plinov pod vplivom toplote

Pride do ugotovitve, da se vse raztezljive tekočine pod enakim pritiskom enako razširijo na vročini.

Najpomembnejše delo Daltona predstavlja njegova atomska teorija oziroma postulacija o obstoju atomov. Glavne atomske teorije Johna Daltona:

- elementi so sestavljeni iz majhnih delcev, imenovanih atomi.
- vsi atomi danega elementa so enaki.
- atomi danega elementa so različni od atomov drugih elementov.
- atomi enega elementa se lahko združijo z atomi drugih elementov in pri tem tvorijo sestavljene snovi.
- atomov ni mogoče ustvariti, deliti v manjše delce ali uničiti v kemični reakciji.