

Sažetak

U ovom seminarskom radu obradit ćemo 18. skupinu elemenata periodnog sistema – plemenite plinove. Većina tih plinova vrlo se često koristi u svakodnevnom životu i korisno je znati nešto osnovno o njima.

Ukratko ćemo objasniti i čime se bavi kemija.

Ključne riječi: plemeniti plinovi, kemija, elementi

Abstract

In this essay we will process 18th group of the periodic table of elements - the noble gases. Most of these gases is very often used in everyday life and it is useful to know something basic about them. We briefly explain what he does chemistry.

Keywords: noble gases, chemistry, elements

1. UVOD

Kemiju možemo definirati kao znanost koja se bavi proučavanjem strukture i promjene materije, te nastoji ustanoviti međusoban razmještaj atoma pri čemu se oslanja na imaginaciju i eksperimente koji daju iznimno mnogo podataka. Kemiju možemo podijeliti na organsku, anorgansku i fizikalnu, a one uključuju razne discipline i poddiscipline poput strukturne, teorijske, kvantne, računalne, makromolekularne kemije itd.

Anorganska kemija bavi se proučavanjem kemijskih elemenata i njihovih spojeva držeći se pritom općih zakonitosti, elektronske konfiguracije, veličine atoma i vrste vaza između atoma. Elementi su u periodnom sustavu složeni prema elektronskoj strukturi. Međunarodna unija je predložila da se za čistu i primjenjenu kemiju skupine u periodnom sustavu označe brojevima od 1 do 18 i da su redovi prikladniji za lanthanide i actinide nego skupine.

U sljedećim ćemo poglavljima posebnu pažnju posvetiti 18. skupini elemenata kojoj pripadaju plemeniti plinovi.

2. PLEMENITI PLINOVIMA

Kemijski elementi 18. skupine periodnog sustava nazivaju se još i plemenitim plinovima, a nekad ranije nazivali su ih inertnim plinovima, jer se vjerovalo da su nul-valentni i da ne grade spojeve. Odatle im potiče i nekadašnji naziv nulta grupa. U ovu skupinu kemijskih elemenata ubrajamo: helij (He), neon (Ne), argon (Ar), kripton (Kr), ksenon (Xe) i radon (Rn). Ovi su se elementi počeli primjenjivati tek 1910. godine, kada je otkriveno da električna struja pri prolasku kroz ove elemente daje obojenu svjetlost. Do 1910. godine plemeniti su plinovi imali samo teoretski značaj. Zajednička oznaka elektronske konfiguracije za ovu skupinu je $ns^2 np^6$ (s izuzetkom helija čija je konfiguracija ns^2) s popunjenim valentnim orbitalama.

----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE PREUZETI NA SAJTU. -----

www.maturskiradovi.net

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: maturskiradovi.net@gmail.com