

Комерцијално познавање робе

Семинарски рад

Нафтни деривати

Нафта

Нафту су познавали и за различите сврхе употребљавали Египћани, Кинези, Сумери и други народи још 6000 година пне.. Нафта се од давнина користила за различите сврхе: за осветљење, за заптивање бродова, за подмазивање точкова, за дезинсекцију, за лечење, у грађевинарству, као ратно средство (“грчка ватра “), и у религиозне сврхе (култ обожавалица ватре). Већи значај нафта је добила тек у XX веку после проналаска мотора са унутрашњим сагоревањем. Наша цивилизација заснива свој развој и на нафти коју користи за добијање течних горива и као сировину за хемијску индустрију.

Састав и особине нафте

Нафта је течност смеђе- зелено-црне боје, лакша од воде (специфична тежина је најчешће $0,7-0,9 \text{ g/cm}^3$), и по хемијском саставу представља сложену смешу која садржи више хиљада једињења. Нафта је углавном састављена од различитих угљоводоника (око 95-98%) : нормалних и рачвастих алкана, алифатичних, алицикличних, и ароматичних угљоводоника. Поред тога она садржи и мању количину органских једињења кисеоника, сумпора и азота: нафтенске и алифатичне киселине, алкоhole феноле, меркаптани и тиофен, дисулфиде, индол, пирол и др.

Састав нафте зависи од њеног порекла и налазишта. Постоји више класификација нафте. Неке нафте садрже претежно засићене угљоводонике (парафине), и оне се називају **парафинске**. Таква је на пример нафта пронађена у Пенсилванији. У неким другим нафтама, на пример бакуанској, присутне су знатне количине ацикличне угљоводонике (нафтени, циклопарафини) и такве нафте се називају **нафтенске**. Постоје и **ароматичне** нафте које садрже доста ароматичних угљоводоника. Такве нафте су из Румуније и са Борнеа. Постоји и подела на лаке, средње и тешке. (више се цене лаке, са вишим садржајем нижих угљоводоника), као и друге класификације (на пример нафте са ниским и са високим садржајем сумпора). Различите нафте захтевају одговарајући поступак за прераду. Међутим, без обзира на разлике у саставу појединих нафти, савремена хемијска наука и технологија располажу са довољно знања и поступака да из сваке нафте добију више корисних производа.

Савремена наука је омогућила велики број производа који своје порекло на нафти и њеним дериватима. Нека од најважнијих једињења, деривата нафте су **бензин, дизел гориво и мазива**.

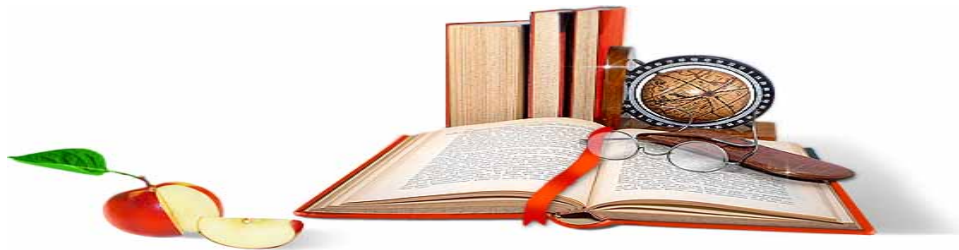
Бензин

Бензин је смеша лако испарљивих угљоводоника. По физичким својствима бензин је безбојна течност карактеристишног мириса, густине између $0,6-0,8 \text{ g/l}$, са распоном температуре кључања од 30 до 200°C , тачке паљења испод -20°C , а температуре samozапалења изнад 500°C . Не меша се са водом, а са бензолом, апсолутним алкохолем и етером то чини у свим односима. Испарава на обичној температури. Мешавина од 1,2 до 6 запреминских постотака пара у ваздуху ствара експлозивну смешу. Највише се користи као погонско гориво мотора са унутрашњим сагоревањем, а затим као растварач у

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

[BESPLATNI GOTOVI SEMINARSKI, DIPLOMSKI I MATURSKI TEKST](http://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 NA LINKU [IZRADA RADOVA](#). PITANJA I ODGOVORE MOŽETE DOBITI NA NAŠEM [FORUMU](#) ILI NA

maturskiradovi.net@gmail.com