Dragi učenici za danas 30.3.2020. pročitajte o aromatskim spojevima u **udžbeniku str.89.90.91** Možetepogledati na poveznici na internetu <http://www.eduvizija.hr/portal/lekcija/8-razred-kemija-aromatski-ugljikovodici#video>. biti će vam puno jasnije.Idući sat ćemo ponoviti sve ugljikovodike.

**AROMATSKI UGLJIKOVODICI ILI ARENI**

**PLAN PLOČE**

|  |
| --- |
| **AROMATSKI UGLJIKOVODICI ILI ARENI*** ugljikovodici prstenaste građe
* ime im potječe od grč. *aroma* – mirisna trava, mirodija
* građu arena prikazujemo s naizmjeničnim jednostrukim i dvostrukim vezama

**Benzen*** najjednostavniji i najvažniji aromatski ugljikovodik
* molekulska formula je C6H6
* strukturu je predložio kemičar F. A. Kekulé
* načini predočavanja strukturne formule benzena

* molekula benzena planarne je građe (svi atomi leže u istoj ravnini)
* lako je hlapljiva i bezbojna tekućina
* pare su mu otrovne i kancerogene
* slabo je topljiv u vodi
* topljiv je u organskim otapalima
* upotrebljava se kao otapalo i polazni spoj u sintezi mnogih organskih spojeva
* benzen neće obezbojiti bromnu vodu ni otopinu KMnO4
* za benzen su važnije reakcije **supstitucije** nego reakcije adicije

**Derivati benzena**Derivati benzena – naftalen, antracen, efedrin, acetilsalicilna kiselina itd.*Naftalen ili naftalin* (sredstvo protiv moljaca)Derivati benzena sa sljubljenim prstenovima su kancerogeni.Neki spojevi s benzenskim jezgrama ljekovite su tvari. Npr.*Acetilsalicilna kiselina* (aspirin) – služi kao analgetik i antipiretik. |