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. |