

Opakování deriváty uhlovodíků (alkoholy, fenoly), budeme konzultovat na online hodině, úterý 28.4. 2020 9.00 – 10.00, prosím vytiskněte, vypracujte, vlepťe nebo vložte do sešitu (opět dám do školy)

Doplň chybějící slova:

.....jsou kyslíkaté deriváty uhlovodíků, které ve svých molekulách obsahují vázané atomy kyslíku. V molekule mají vázanou hydroxylovou skupinu – Charakteristická skupina, má zakončení vždy – Alkohol, který má triviální název ethylalkohol se nazývá.....

Tento alkohol má vzorec je....., páry tvoří..... Vzniká ethanolovým Používá se jako (alespoň 4 využití),.....,..... pozor na záměnu s druhým alkoholem..... jehož vzorec je CH_3OH . V methanu nahradíme jeden vodík - Skupinou.

Vlastnosti methanolu:.....,, hořlavá, prudce jedovatá látka (pozor malá dávka může způsobit ztrátu zraku až smrt)

Používá se v průmyslu jako...rozpuštědlo.....,, k výrobě formaldehydu, z kterého se vyrábějí plasty.

Pozor používání alkoholických nápojů způsobuje závislost!

Používá se v kosmetice, potravinářství a výrobě výbušnin, obsahuje ve své molekule 3 – OH charakteristické skupiny, nazývá se

1,2 ethandiol, $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$ se nazývá také....., obsahuje právě..... _OH charakteristické skupiny, používá se jakoa.....

Je to bezbarvá , neomezeně mísitelná s vodou, pozor je jedovatý.

Fenol má hydroxylovou skupinu vázanou nazbytek arenů. Zakončení je vždy –ol. Jeho vzorec je $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$. Je tolátka, leptá....., jePoužívá se,,