
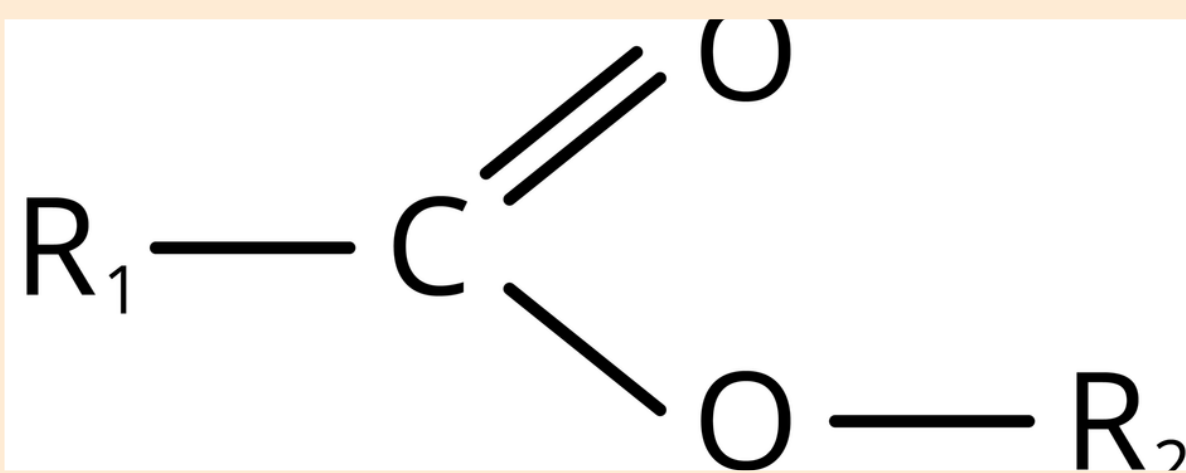
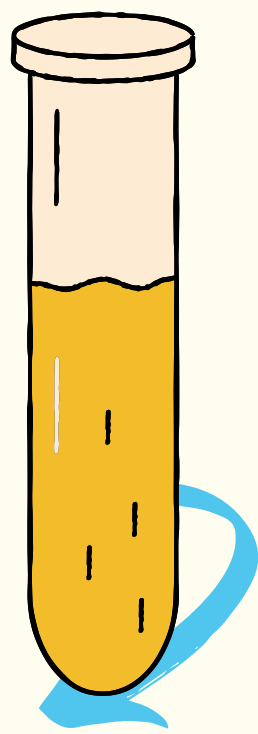


Estry

pochodne węglowodorów



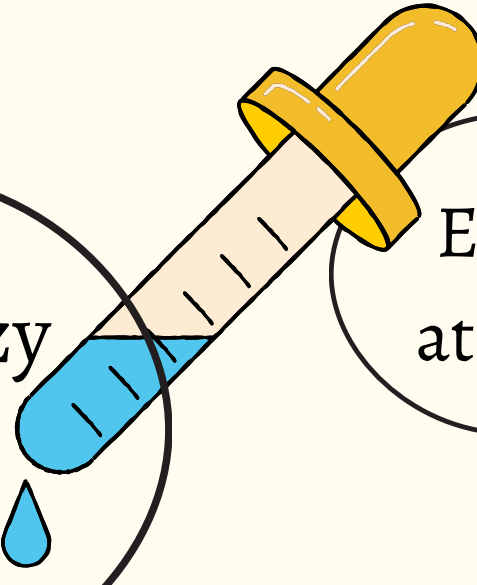
Estry są słabo rozpuszczalne w wodzie, ale dobrze rozpuszczają się w rozpuszczalnikach organicznych, dlatego wykorzystuje się je jako składniki rozpuszczalników farb i lakierów. Niektóre estry mają przyjemne zapachy i te są stosowane m.in. w produkcji perfum i olejków eterycznych.



R1- grupa węglowodorowa pochodząca od kwasu karboksylowego

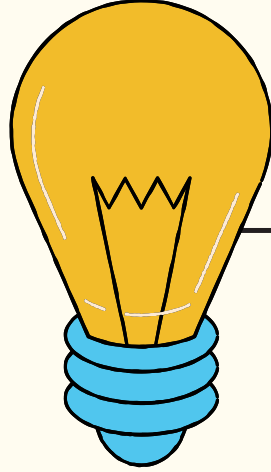
R2 – grupa węglowodorowa pochodząca od alkoholu

Nazwy estrów są dwuwyrazowe. Pierwszy człon pochodzi od kwasu, a drugi – alkoholu.



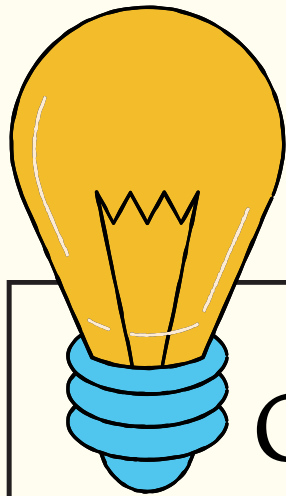
Estry to związki zbudowane z atomów węgla, wodoru i tlenu.

Ciekawostka

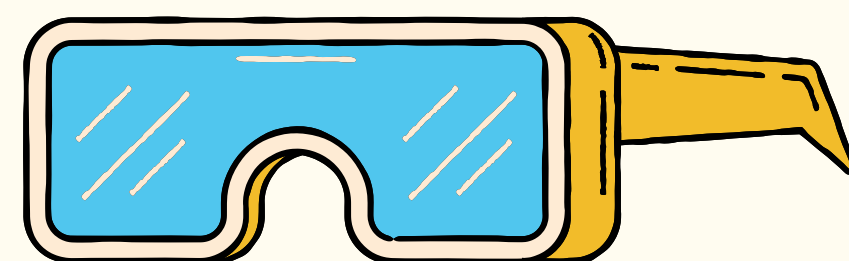
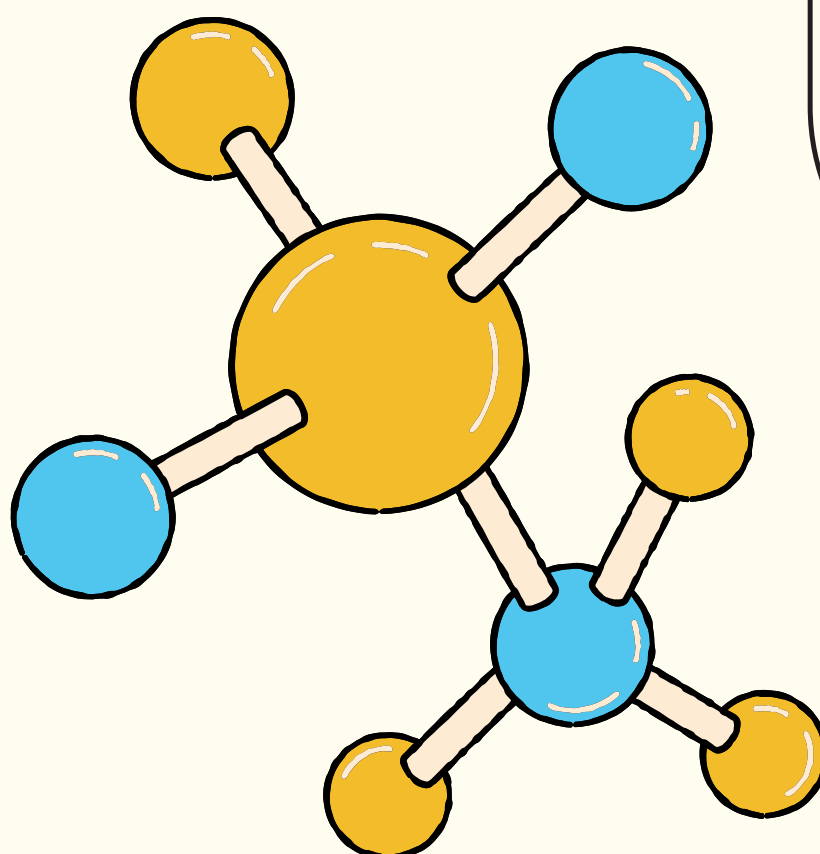


Istnieją estry kwasów nieorganicznych, np. kwasów: azotowego (V), siarkowego (VI), fosforowego (V).

Ciekawostka



W przyrodzie- ester o nazwie octan 3-metylobutyłu wydziela pszczoła podczas ukłucia. Prowokuje ona do masowego ataku na ofiarę. Ester ten stosuje się też w zmywaczach do paznokci.



Oliwia Sobota
Oliwia Piątek
Wiktoria Batruch
Emilia Kuczma