

N-Ethyl-p-toluenesulfonamide **N-Ethyl-4-methylbenzen sulfonamid**

(E 015)

Koncentrace přípravku: 0,1 % ve vazelině, molální koncentrace: 0,005

Synonyma

N-Ethyl-4-methyl-benzenesulfonamide
N-Ethyl-p-methyl-benzenesulfonamide
p-Toluenesulfonyl-N-ethylamide

N-Etiltolueno-4-sulfonamida
p-Toluene ethylsulfonamide
N-Tosylethylamine

Santicizer 3

Vlastnosti

Lehce nažloutlá viskózní tekutina patří v širším smyslu do velké skupiny syntetických pryskyřic typu PVA. Jde o plastifikátor, používá se jako změkčovadlo PVA laků, polyamidů, acetát celulózy aj. Patří mezi velmi často používané aditivum u pryskyřic používaných v dentálních materiálech. Akryláty obecně jsou nejrozšířenějšími plastickými hmotami používanými ve stomatologii ale i v mnoha průmyslových odvětvích, např. v leteckém průmyslu. Akrylové licí pryskyřice se také používají při výrobě dárkových předmětů a bižuterie.

Chemické vlastnosti

CAS No : 80-39-7

Mol. hmotnost: 199,27 g/mol

EC: 201-275-1

Vzorec: C₉H₁₃NO₂S

Rozpustnost: Mísitelný se všemi běžnými rozpouštědly, slabě rozpustný ve vodě.

Výskyt

Široké použití má ve stomatologii, kde se používá jako nosič pryskyřičných materiálů k výplním dutin.

Vyskytuje se však i v dalších měkčených PVA hmotách a výrobcích jako jsou laky, lepidla nebo nátěrové hmoty.

Použití akrylátových pryskyřic je velmi široké a s licími akrylátovými pryskyřicemi mohou přijít do styku i kutilové a modeláři.

Poznámka

Sulfonová kyselina (Sulfonic acid) je sloučenina obecného vzorce RSO₂OH, kde R je buď alifatický nebo aromatický uhlovodík. Je to derivát kyseliny sírové (HOSO₂OH), kde skupina OH je nahrazena uhlíkovou skupinou nebo sloučeninou, kde atom vodíku byl nahrazen působením kys. sírové; např. benzen je konvertován na benzensulfonovou kyselinu. Kyselina sulfonová má atom síry vázaný na atom uhlíku uhlovodíku a také vázaný na 3 atomy kyslíku, z nichž jeden je vázán z atomem vodíku. Kyselina sulfonová (rozpustná ve vodě) je jednou z nejdůležitějších organických sloučenin síry používaných k syntéze velkého množství organických látek používaných v průmyslu a při výrobě biologicky aktivních sloučenin ve farmaceutickém průmyslu. Používá se jako katalyzátor při esterifikaci, alkylationi a při kondenzačních reakcích. Sulfonáty jsou soli nebo estery kyseliny sulfonové, např. alkylbenzen sulfonát je vůbec nejčastěji používanou povrchově aktivní látkou (surfaktantem).