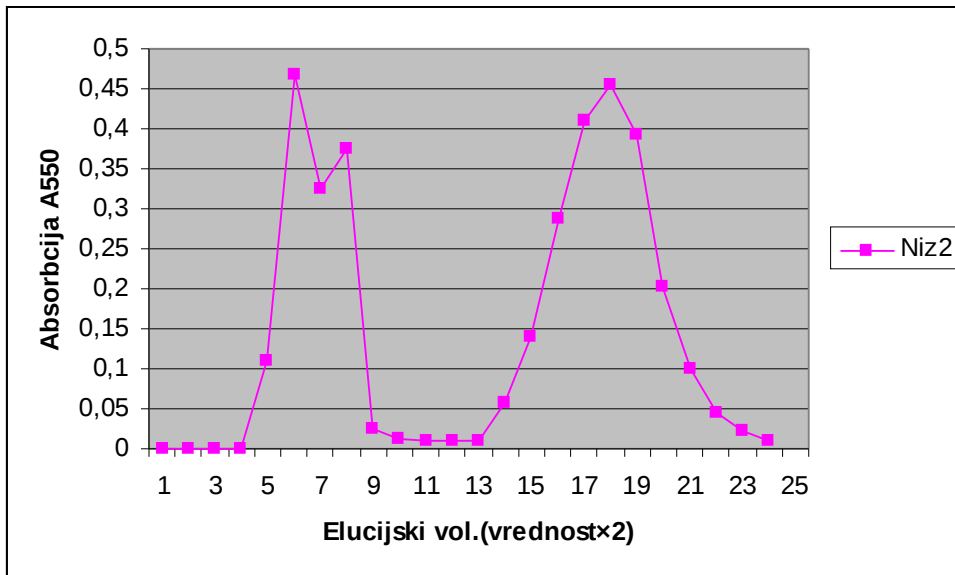


KROM



ATOGRAFSKE METODE

1. UVOD

Za kromatografske metode je značilno, da temelji ločevanje zmesi na razlikah v fizikalno kemijskih lastnostih posameznih komponent. Zmes substanc, ki je raztopljena v topilu ali plinu (mobilna faza), potuje preko netopnega poroznega nosilca (stacionarna faza), ki prehod posamezne komponente različno upočasni. Hitrost prehoda komponent preko stacionarne faze je tem manjša, čim večja je afiniteta med nosilcem in molekulami izbrane substance, porazdeljene v mobilni fazi. Če se fizikalno-kemijske lastnosti molekul, ki jih želimo med seboj ločiti dovolj razlikujejo, lahko po prehodu vzorca skozi kolono zbiramo posamezne komponente v ločenih frakcijah in jih dalje analiziramo.

Poznamo več kromatografskih metod, na teh vajah smo približje spoznali t.i. *metodo gelske filtracije*.

2. REZULTATI

Št. frakcije	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
A550	0,00 1	0,00 1	0,00 1	0	0,11 1	0,46 8	0,32 6	0,37 4	0,02 5	0,01 2	0,01 0	0,01 1
Št. frakcije	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24

A550	0,00 9	0,05 7	0,13 9	0,28 7	0,41 0	0,45 4	0,39 3	0,20 3	0,10 1	0,04 5	0,02 2	0,01 0
-------------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------

3. ZAKLJUČEK

Ugotovili smo, da sta v zmesi dejansko bile dve substanci z različno molekularno maso. To lahko sklepamo po dejstvu da sta substanci bile različno obarvani (rdeče in modro) in sta se različno hitro prefiltrirali skozi gelsko maso. Izvedbo poskusa zato smram kot uspešno, saj razen morebitnih napak pri odmerjanju volumnov substanc, ni prišlo do vidnejših zapletov.