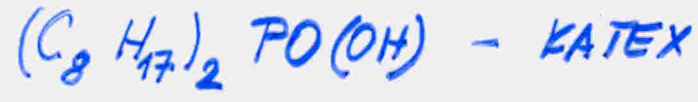


KAPALNÉ IONTOMĚNIČE

ORGANICKÉ SLOUČENINY S KYSELÝMI NEBO ZÁSADITÝMI FUNKČNÍMI SKUPINAMI; DELŠÍ UHLÍKATÉ ŘETĚZCE ZPŮSOBUJÍ NEROZPUSTNOST VE VODĚ.

DI-(2-ETHYLHEXYL)FOSFOREČNÁ KYSELINA (DEHPA)



TRI-N-OKTYLAMIN $(C_8H_{17})_3N$ - ANEX

D) GELOVÁ CHROMATOGRRAFIE

GELOVÁ PERMEAČNÍ CHROMATOGRRAFIE

DISTRIBUCE DĚLENÝCH LÁTEK PODLE VELIKOSTI MOLEKUL - MEZI 2 FÁZĚ

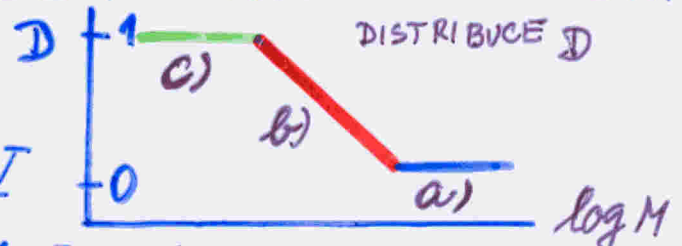
STACIONÁRNÍ FÁZE - GEL = MIKROPORÉZNÍ MŘÍŽ

HYDROFILNÍ GELY - PRO VODNÉ ROZTOKY

HYDROFÓBNÍ GELY - PRO ORG. ROZPODŠTĚDLA

DEXTRANOVÝ GEL SEPHADEX ~ POLYSACHARID DEXTRON

POLYAKRYLAMIDOVÉ GELY



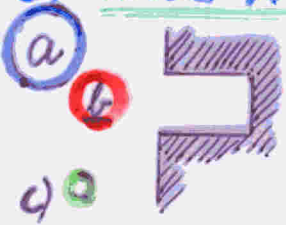
MOLEKULOVĚ SÍTOVÝ EFEKT

MOLEKULY PRONIKAJÍ DO PÓRŮ GELU - VRATNÝ DĚJ

a) VELKÉ MOLEKULY - NEMOHOU PRONIKAT - DO PÓRŮ SE NEDOSTANOU ZŮSTAVAJÍ VE VNĚJŠÍM ROZTOKU A JSOU UNAŠENY MOBILNÍ FÁZÍ

b) STŘEDNÍ MOLEKULY - ČÁSTEČNĚ SE SORBUJÍ DLE MOLÁRNÍ HMOTNOSTI

c) MALE MOLEKULY - SE SORBUJÍ NEOMEZENĚ BEZ ROZDÍLU MOLEKUL. HMOTNOSTI



MOBILNÍ FÁZE - PUFRY TLUMIVÉ ROZTOKY PRO

ZAJIŠTĚNÍ PH A IONTOVÉ SÍLY $M=10^3-10^7$

DISTRIBUČNÍ IZOTERMA JE LINEÁRNÍ