

Maturitní otázka č. 28

PLASTY (MAKROMOLEKULÁRNÍ LÁTKY)

- vlastnosti a struktura makromolekulárních látek
- polymerační stupeň
- výhody a nevýhody umělých vláken v textiliích
- rozdělení plastů podle chování vůči vyšší teplotě
- přírodní makromolekulární látky (monomery, vazba, příklad)
- polymerace (příklad na ethylen, propylen a butadien, teflon)
- kopolymerace (příklad na butadien-styrenovém kaučuku, popiš vulkanizaci kaučuku – znázorni, kde se váže síra)
- prostorové uspořádání substituentů v přírodním kaučuku a v gutaperči
- přeměna monomeru na polymer
 - o bez vzniku vedlejšího produktu
 - o za vzniku nízkomolekulárního produktu
- popiš typ polyreakce a výchozí látky při výrobě těchto látek: bakelit, polyakrylonitril, PE, aminoplast, PVC, PS, polyuretan, polyester, nylon 6.6, silon 6
- silikony
- co značí zkratka PET na láhvi?
- co je to molitan?
- co je to plexisklo? popiš monomer tohoto polymeru, kde se plexisklo využívá?
- jak bys provedl(a) důkaz síry v gumě?
- problémy likvidace plastů z hlediska životního prostředí (hračky z měkčeného PVC, spalování PVC a teflonu, odbouratelnost plastů)