

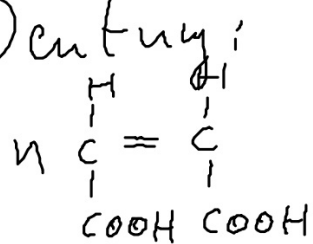
Versuch: Herstellung eines Copolymers

Material: ---

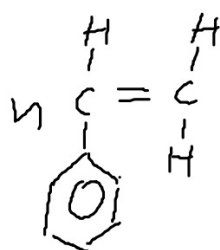
Durchführung: 2 g Maleinsäureanhydrid mit
3 ml Styrol vorsichtig über kleiner
Flamme erhitzen.

Beobachtungen: starke Bläschen- und
Dampfbildung
Es bildet sich ein
transparenter Feststoff.

Defining:



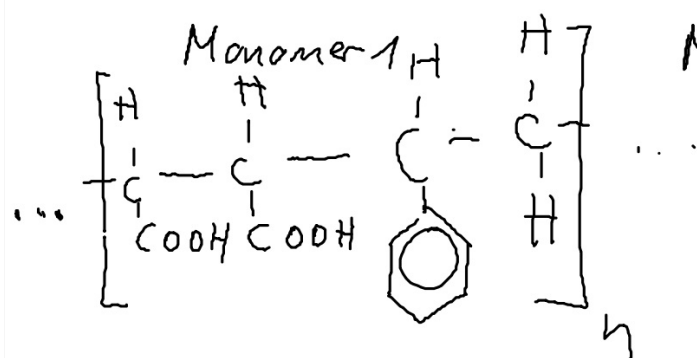
+



→ Polymerisation

Monomer 1

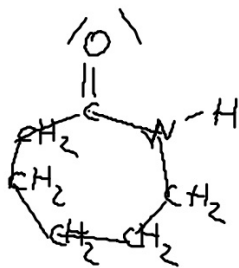
Monomer 2



Versuch: Herstellung von Perlon

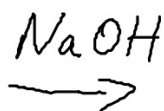
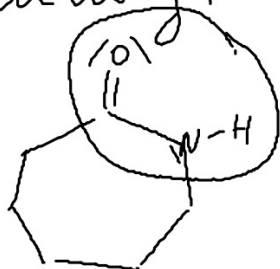
Material: ---

Durchführung: ca. 1 cm hoch Caprolactam und ein NaOH-Plättchen Vorsichtig über kleine Flamme stützen.



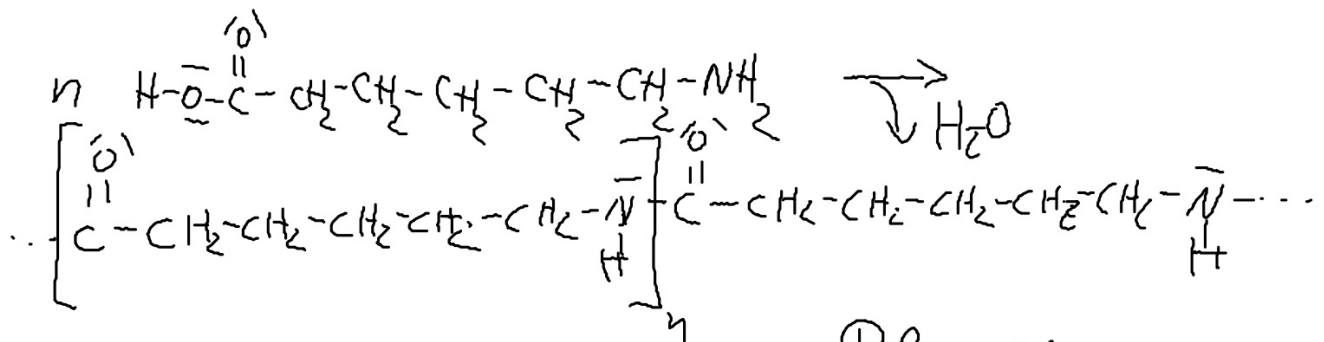
Caprolactam

Deutung:



Monomer

mit geöffnetem Ring

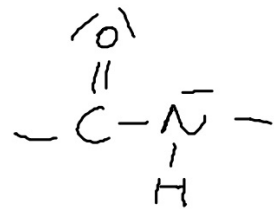


Polyamid

Wichtige Polykondensate

- Polyamide (Nylon, Perlon)

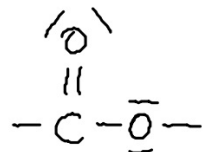
lange Ketten mit



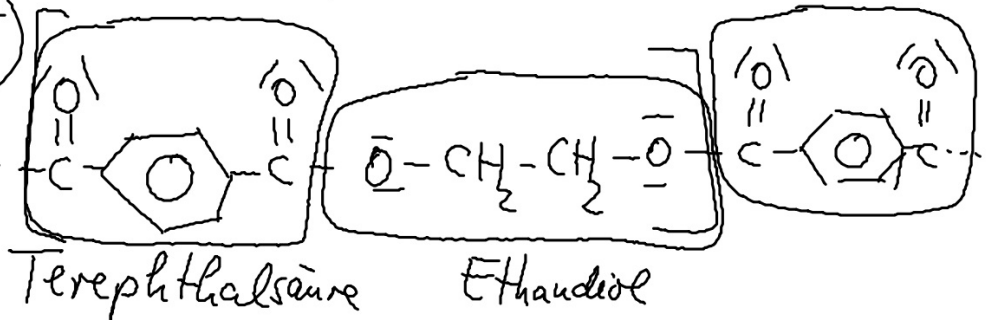
- Polyester

(PET)

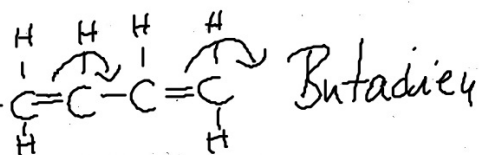
lange Ketten mit



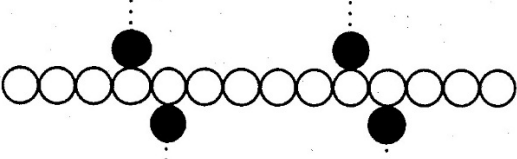
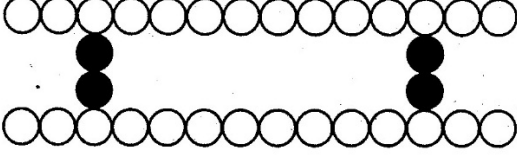
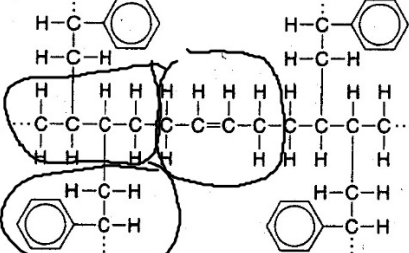
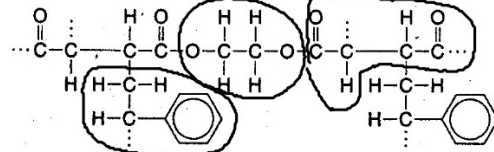
Polyethylen-
terephthalat

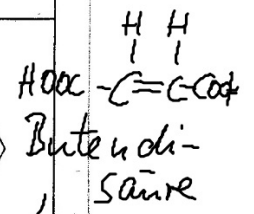


Arbeitsblatt: Copolymere



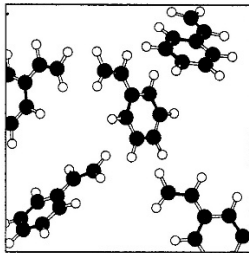
Namen der Monomeren: ① Styrol ② Acrylnitril	Namen der Monomeren: ① ② Styrol
alternierendes Copolymer	statistisches Copolymer
Namen der Monomeren: ① Styrol ② Vinylacetat	Namen der Monomeren: ① Acrylnitril ② Butadien ③ Styrol
Blockcopolymer	Tercopolymer

① Blockcopolymer	① ② ③ Tercopolymer
	
	
Namen der Monomeren: ① Butadien ② Styrol	Namen der Monomeren: ① Ethandiol ②  ③ Styrol
Propfcopolymer	vernetztes Copolymer

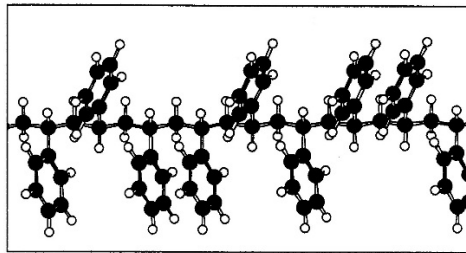


1. Geben Sie jeweils die Namen der beteiligten Monomeren an.

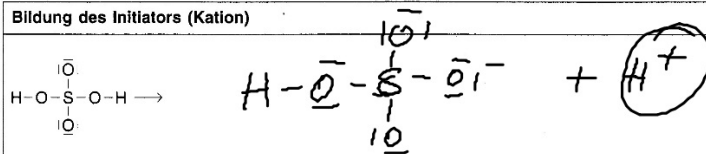
Arbeitsblatt: Kationische Polymerisation



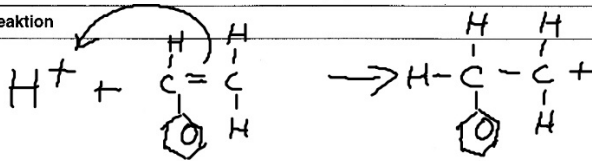
→



Bildung des Initiators (Kation)



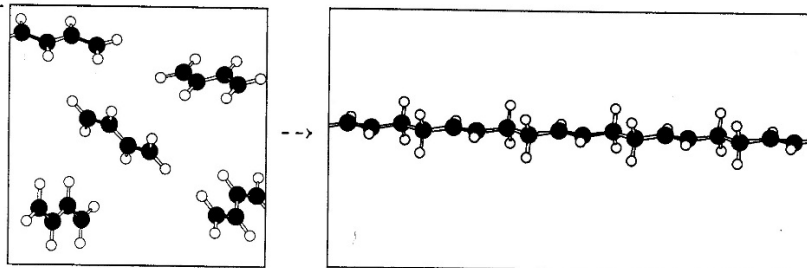
Startreaktion



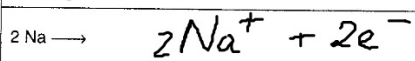
Kettenreaktion

Abbruchreaktion

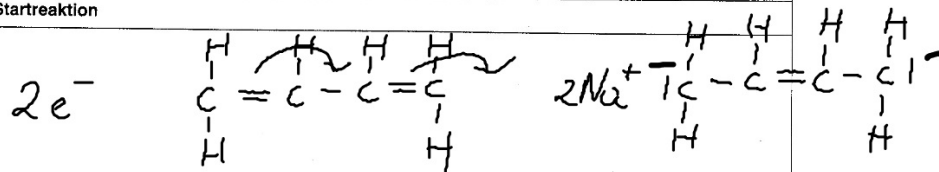
Arbeitsblatt: Anionische Polymerisation



Bildung des Initiators



Startreaktion



Kettenreaktion

Abbruchreaktion

