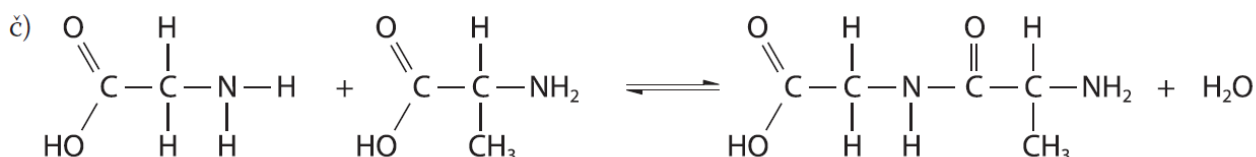
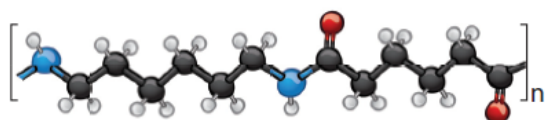


- 17** a) Adipildiklorid raztopimo v cikloheksanu, 1,6-heksandiamin pa v raztopini natrijevega hidroksida. Raztopino 1,6-heksandiamina vlijemo v čašo in nanjo previdno prelijemo raztopino adipildiklorida v cikloheksanu. Na meji obeh raztopin poteka kondenzacijska polimerizacija. S pinceto previdno izvlečemo nitko najlona in jo začnemo navijati na stekleno palčko.
- b) Izbrali bi reagent C – biuretski reagent.

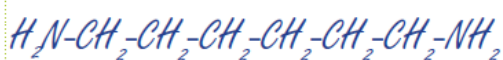
c) Najlonsko nitko speremo z vodo, jo položimo na urno steklo in dodamo nekaj kapljic biuretskega reagenta. Pojavi se modrovijoličasto obarvanje.



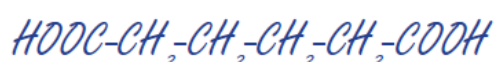
Prikazan je model ponavljajoče se enote v molekuli najlona. Zapiši racionalni formuli ustreznih monomerov.



Racionalna formula monomera 1



Racionalna formula monomera 2

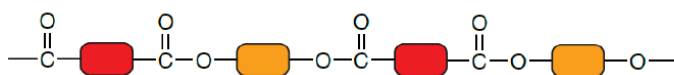


### 3.6 Sintetični polimeri

1. Polieten in najlon: oba sta sintetična polimera. Polieten je adicijski polimer in se uporablja za plastične izdelke. Najlon je kondenzacijski polimer, iz njega izdelujejo vlakna in tudi plastiko.



2. Shema prikazuje del molekule sintetičnega kondenzacijskega polimera.



a) Monomerne enote povezuje estrska vez  $\text{—C(=O)—O—}$

b) Tak polimer je poliester.

c) Nastal je iz monomerov dikarboksilne kisline in diola.

č) Predstavnik te vrste polimera je polietilen tereftalat (PET). Uporablja se za tekstilna vlakna in prozorno plastiko za platenke.

3. a) Najlon je poliamid. Je zelo močan, uporablja se za izdelovanje vrvi, ribiških mrež, padal in jader.  
b) Kateri polimer Za izdelavo neprebojnih jopičev se uporablja kevlar.