**Контрольная работа №2. Поликонденсация.**

1. Напишите реакции синтеза полимеров из этих пар мономеров. Классифицируйте полимер в зависимости от типа образовавшейся межзвенной связи.
2. Предложите способ синтеза полимера, приведите его достоинства и недостатки.
3. Какие побочные процессы (циклизация, структурирование, выделение низкомолекулярных продуктов) возможны при синтезе?
4. Возможны ли (если да, то напишите реакции) реакции гидролиза, алкоголиза, аммонолиза, ацидолиза для полученного полимера.
5. Рассчитайте величину средней молекулярной массы при степени конверсии мономеров 99,6%. Приведите факторы, которые в данной реакции могли привести к снижению молекулярной массы полимера.
6. При каких условиях из данной мономерной пары возможно получение олигомеров

**Варианты заданий (соответственно списку группы)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Мономеры | Молярное соотношение мономеров |
| 2 | Фенол – формальдегид, слабощелочная среда | 2:2 |