

Таблица 3 – Значения степени извлечения ионов меди из водных растворов

| Степень извлечения, % | | | | | |
|-----------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|
| | $t = 30$ мин | $t = 60$ мин | $t = 90$ мин | $t = 120$ мин | $t = 180$ мин |
| опыт №1 | 96,73 | 97,65 | 98,33 | 98,37 | 99,16 |
| опыт №2 | 96,55 | 97,78 | 98,46 | 98,46 | 98,71 |
| опыт №3 | 94,84 | 96,70 | 97,84 | 98,53 | 99,00 |
| среднее значение | $96,04 \pm 2,59$ | $97,38 \pm 1,46$ | $98,21 \pm 0,81$ | $98,45 \pm 0,20$ | $98,96 \pm 0,57$ |

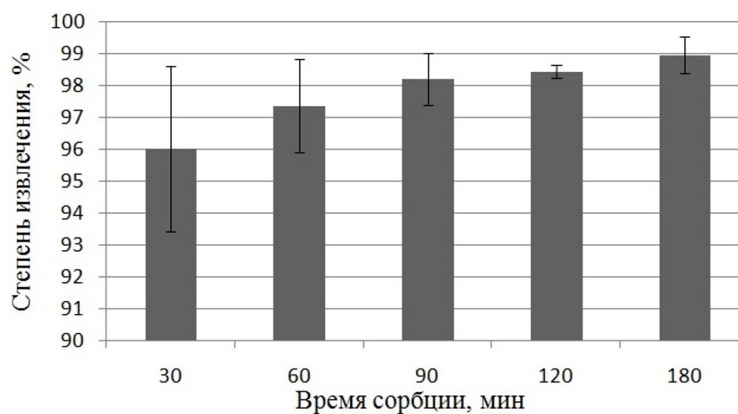


Рисунок 6 – Оценка степени извлечения ионов меди из водных растворов от времени сорбции

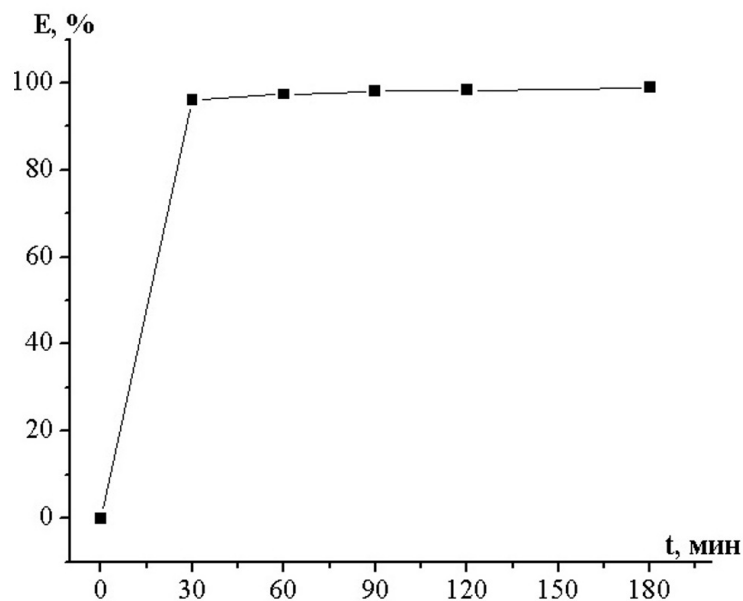


Рисунок 7 – Зависимость степени извлечения ионов меди из водных растворов от времени сорбции

исследования, определено равновесное время сорбции ионов меди, равное 30 минутам (рисунок 7).

Окислительное гидроксилирование фосфора и гипофосфита натрия в катализатора (БГ-ПЭГ- Cu^{2+}).

Каталитическая активность БГ-ПЭГ- Cu^{2+} была испытана в реакциях окислительного гидроксилирования фосфора (P_4) и гипофосфита натрия ($\text{NaH}_2\text{PO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$). Реакции были проведены в мягких условиях (60°C , $P(\text{O}_2) = 1$ атм). Целевым продуктом указанных реакций является фосфорная кислота, которая образуется по предполагаемым реакциям:

