УСТАНОВКА ГИДРОЛИЗА ГЕКСАФТОРИДА УРАНА ЭНЕРГЕТИЧЕСКОЙ КОНДИЦИИ

Васшьков И.В., Зарипова Л.Ф., Пищулин В.П. 636036, г. Северск Томской области, пр. Коммунистический 65 Северская государственная технологическая академия E-mail:pischulin@ssti.ru

Программа развития атомной энергетики РФ на ближайшее время включает строительство сорока реакторных боков мощностью 1000 МВт каждый. В качестве ядерного горючего применяется диоксид слабообогащенного урана, содержащий до 5% легкого изотопа урана $_{92}U^{235}$.

Наиболее качественный диоксид урана получается гидролизом гексафторида урана кислым раствором нитрата алюминия, с последующими операциями экстракции урана нейтральными экстрагентами на основе трибутилфосфата, реэкстракции, осаждения урана в виде полиуранатов аммония, их механического и термического обезвоживания, прокалки в атмосфере водорода.

Разработана и спроектирована установка гидролиза гексафторида урана, включающая электродный агитатор для приготовления кислого раствора нитрата алюминия, обеспечивающий полное и качественное растворение тригидрата оксида алюминия $Al_2O_3 \cdot 3H_2O$ в растворе азотной кислоты концентрацией до 300 г/л с добавлением плавиковой кислоты (C_{HF} до 6 г/л), при температуре $\sim 95^{\circ}$ C, каскад центробежных экстракторов для проведения процессов экстракции, промывки экстракта, реэкстракции, регенерации экстрагента и полного отделения экстрагента от рафинатного раствора, промывных вод и реэкстракта.

Спроектирован аппарат гидролиза, состоящий из цилиндрического трубчатого корпуса, в который через форсунку поступают раствор $Al(NO_3)_3$ и одновременно газообразный UF_6 . Струи раствора, проходя через форсунку, химически взаимодействуют с UF_6 , образуя раствор $UO_2(NO_3)_2$ и комплексное соединение алюминия AlF_2NO_3 .

Наиболее важным является обеспечение режима подачи реагентов в строго определенной пропорции, не допуская таким образом попадания иона фтора в очищенный раствор уранилнитрата и уменьшая количество оборотов раствора до полного его насыщения.