ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ И ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ КИСЛОТНОЙ ПЕРЕРАБОТКИ УРАНСОДЕРЖАЩИХ РУД МЕСТОРОЖДЕНИЯ «ЦЕНТРАЛЬНЫЙ ТАДЖИКИСТАН»

PHYSICO-CHEMICAL AND TECHNOLOGICAL BASES OF ACID PROCESSING OF URANIUM-CONTAINING ORES OF «CENTRAL TAJIKISTAN» DEPOSITION

И. У. Мирсаидов, Х. М. Назаров, С. К. Ходжиев, М. Д. Бобоёров, У. М. Мирсаидов I. Mirsaidov, Kh. Nazarov, S. Khodzhiev, M. Boboyorov, U. Mirsaidov

Агентство по ядерной и радиационной безопасности АН Республики Таджикистан, г. Душанбе, Республика Таджикистан info@nrsa.tj

Nuclear and Radiation Safety Agency of the Academy of Sciences of the Republic of Tajikistan,

Dushanbe, Republic of Tajikistan

Изучены технологические основы переработки урансодержащих руд сернокислотным способом, найдены оптимальные условия выделения уранового концентрата из руд.

The technological bases of processing of uranium-bearing ores by the sulfuric acid method are studied, the optimal conditions for the extraction of uranium concentrate from ores are identified.

Ключевые слова: минералогический состав, химический анализ, урансодержащая руда, технологические основы.

Keywords: mineralogical composition, chemical analysis, uranium-containing ore, technological bases.

На основе химического, минералогического состава руд изучен процесс извлечения уранового концентрата из руд месторождения «Центральный Таджикистан», определены физико-химические факторы, влияющие на степень извлечения урана сернокислотным способом.

Валовые образцы набивались в кюветы без использования прессования при постоянном контроле качества поверхности для приготовления максимально разориентированных препаратов.

Методом дифференциально-сканирующей калориметрии (ДСК) проведено исследование двух представленных образцов. Синхронно записывались кривые ДСК и термогравиметрии (ТГ) на приборе NETZSCH STA 449. Условия съёмки: скорость – 10 градус/мин, тигли корундовые с закрытыми крышками, навеска – ~ 50 мг, атмосфера воздуха и аргона.

По термическим кривым были идентифицированы следующие минералы: каолинит, кварц, слюда, доломит. Изучено сернокислотное разложение урановых руд месторождения «Центральный Таджикистан» в присутствии перекиси водорода. При кислотном выщелачивании окисленных минералов уран переходит в раствор в виде уранил-иона:

$$UO_3 + H_2SO_4 \rightarrow UO_2SO_4 + H_2O$$
.

Кроме сульфат-уранила, в жидкой фазе содержатся комплексные сульфаты уранила:

$$UO_2SO_4 \stackrel{SO_4^{2-}}{\longleftrightarrow} [UO_2(SO_4)_2]^{2-} \stackrel{SO_4^{2-}}{\longleftrightarrow} [UO_2(SO_4)_3]^{4-}$$

Результаты изучения процесса выщелачивания урана в сернокислотной среде показали, что растворимость урана достигает оптимального значения при концентрации 15 г/л серной кислоты.

Оптимальные условия процесса выщелачивания урановых руд в присутствии окислителя H_2O_2 следующие: $T=60^{\circ}C$, $T:\mathcal{K}=1:2,5$, продолжительность выщелачивания 1-2 ч, $H_2O_2=5$ мл.