УДК 662.613.1: 658.567.1 ВЛИЯНИЕ ФЛОКУЛЯНТОВ НА ВЫЩЕЛАЧИВАНИЕ ЭЛЕМЕНТОВ ИЗ ЗОЛОШЛАКОВЫХ ОТХОДОВ СЖИГАНИЯ УГЛЯ

А. А. ПИСАРЕВА<sup>1, 2</sup>, И. В. КУНИЛОВА<sup>1</sup> Научный руководитель А. А. ЛАВРИНЕНКО<sup>1</sup>, д-р техн. наук 
<sup>1</sup>Институт проблем комплексного освоения недр имени академика Н. В. Мельникова РАН 
<sup>2</sup>Российский химико-технологический университет имени Д. И. Менделеева Москва, Россия

Современная промышленность и потребительская деятельность неизбежно сопровождаются образованием огромного количества отходов [1], среди которых особую значимость имеют отходы теплоэнергетического комплекса. Накопленные золошлаковые отходы представляют собой ценный ресурс, который при грамотной переработке может быть возвращен в производственный цикл и использован как вторичное техногенное сырье для металлургической отрасли при рекуперации ценных металлов.

Эффективность извлечения ценных элементов из золошлаковых отходов (ЗШО) существенно ограничивается их химико-минералогическими особенностями [2]. Основным препятствием является присутствие труднорастворимых силикатных и алюмосиликатных соединений, которые демонстрируют крайне низкую реакционную способность в стандартных условиях выщелачивания. Как установлено в предыдущих исследованиях [3, 4], для разрушения устойчивой минеральной матрицы ЗШО требуется применение агрессивных кислотных сред (HF, HCl, HNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>).

В свою очередь, процесс кислотного выщелачивания сопровождается увеличением содержания растворимых форм кремния в фильтратах. В процессе кислотной обработки ЗШО модифицированные формы кварца (SiO<sub>2</sub>), муллита ( $3Al_2O_3$ ·2SiO<sub>2</sub>) и корунда ( $3Al_2O_3$ ) претерпевают сложные фазовые превращения, приводящие к протонированию поверхности SiO<sub>2</sub>, разрыву связей Si-O-Si и образованию нестабильной монокремниевой кислоты. В результате нуклеации и полимеризации в растворе формируются частицы гидратированного кремнезема mSiO<sub>2</sub> · nH2O коллоидных размеров. В диапазоне pH от 0 до 2 дефицит ионов OH- приводит к образованию катионных частиц Si-O-H+. Заряженные частицы отталкиваются, что осложняет полимеризацию и осаждение частиц. Таким образом, в кислых фильтратах выщелачивания ЗШО наблюдается высокое содержание кремния, который находится в нестабильной форме и образует плохо фильтруемый гель кремниевых кислот, который также сорбирует ценные элементы. Образование кремнегеля оказывает негативное влияние на последующее селективное извлечение ценных элементов.

Введение в систему высокомолекулярных органических соединений, в частности, на основе акриламида, способствует флокуляции кремнезема за счет избирательной адсорбции на поверхности его частиц. Это улучшает агрегацию

мелкодисперсных частиц кремнезема, облегчает их осаждение и последующее выделение из раствора.

Основной целью работы является исследование влияния анионных полиакриламидных флокулянтов на процесс выщелачивания ценных элементов из золошлаковых отходов сжигания углей.

Кислотное выщелачивание ЗШО проводили растворами  $H_2SO_4$  и HCl при температуре 70 °C в течение 5 ч. После завершения процесса проводилось разделение фильтрата и кека выщелачивания методом вакуумной фильтрации. Фильтраты выщелачивания направлялись на обескремнивание растворами флокулянтов с низкой (LMW) и высокой (HMW) молекулярной массой. Результаты представлены в табл. 1.

Табл. 1. Содержание ценных элементов в фильтрах выщелачивания

В миллиграммах на литр

Флокулянт	Элемент									
	Al	Fe	Co	Mn	Sc	Sr	Ti	V	Zn	Zr
LMW	121,2	59,6	0,16	1,2	0,03	1,1	4,5	0,14	1,1	0,13
HMW	101,7	52,5	0,12	0,96	0,03	1,2	4,0	0,12	0,9	0,17

Анализ результатов, представленных в табл. 1, указывает на большее содержание металлов в фильтрате, полученном после обработки флокулянтом с низкой молекулярной массой. В ходе работы также проведено измерение концентраций ценных элементов в фильтрате до этапа обекремнивания, при этом установлено снижение их количества (в 1,2–1,5 раза) после введения флокулянтов. Данное явление может указывать на адсорбцию примесных элементов на поверхности кремнезема, что приводит к их взаимному соосаждению.

## СПИСОК ИСПОЛЬЗОВАННОЙ ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. **Кузин, Е. Н.** Получение комплексных коагулянтов на основе крупнотоннажных отходов и продуктов промышленных производств / Е. Н. Кузин, Н. Е. Кручинина // Цветные металлы. -2021. -№ 1. -C. 13-18.
- 2. **Сафронов, О. А.** Исследование ультразвуковой интенсификации выщелачивания ценных компонентов из летучей золы сжигания углей / О. А. Сафронов, И. В. Кунилова, А. А. Лавриненко // Успехи в химии и химической технологии. 2023. Т. 37, № 12 (274). С. 146–148.
- 3. **Кунилова, И. В.** К вопросу комплексной переработки золы сжигания каменных углей предприятий теплоэлектроэнергетики / И. В. Кунилова, И. О. Крылов // Технологии переработки отходов с получением новой продукции: материалы V Всерос. науч.-практ. конф., Киров, 14–15 нояб. 2023 г. Киров : Вятский гос. ун-т, 2023. С. 11–15.
- 4. **Лавриненко, А. А.** Влияние низкотемпературного обжига золы сжигания углей со щелочными реагентами на эффективность извлечения ценных компонентов / А. А. Лавриненко, И. В. Кунилова, Г. Ю. Гольберг // ГИАБ. 2023. № 10. С. 104–121.