

## РП-15

## ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЕ И ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ УГЛЕГРАФИТОВЫХ МАТЕРИАЛОВ И АЛМАЗА СО ЩЕЛОЧНЫМИ РАСПЛАВАМИ

**Годун К.В.<sup>а</sup>, Зайцев А.К.<sup>б</sup>, Makeев С.А.<sup>б</sup>, Русинов В.А.<sup>б</sup>, Феофилов С.Ю.<sup>а</sup>**

<sup>а</sup>ООО "Алмазинтех – консультации и инжиниринг"

<sup>б</sup>Подколокольный переулок д.4-6-8, стр.6, 109028, Москва, Россия

<sup>б</sup>Московский государственный институт стали и сплавов, МИСиС

Ленинский проспект д.4, 119049, Москва, Россия

E-mail: [almazintech@mail.ru](mailto:almazintech@mail.ru)

В практике обогащения алмазных концентратов обработка в расплавах щелочей обычно проводится при температурах до 500 °С. Увеличение температуры для интенсификации разрушения и растворения наиболее стойких сопутствующих пород и минералов кимберлита (гранаты, цирконы, кванит и др.) требует защитной атмосферы. Однако и в этом случае необходима гарантия устойчивости алмазов, как к расплавам щелочей, так и к возможным продуктам обработки концентратов. Целью работы было теоретическое и экспериментальное изучение взаимодействия углеграфитовых материалов (УГМ) и алмаза со щелочными расплавами в инертной атмосфере при температурах от 500 °С до 900 °С.

Термодинамическое моделирование взаимодействия щелочных расплавов с графитом и алмазом проведено на программном комплексе ИВТАНТЕРМО. Рассмотрены варианты использования как чистых NaOH и KOH, так и их растворов. Результаты показывают, что взаимодействие углерода со щелочами возможно при нагреве выше 700 °С. Реакционная способность NaOH заметно больше, чем KOH, особенно при учете возможности перехода оксида Na<sub>2</sub>O в щелочной раствор. Помимо оксидов продуктами взаимодействия являются CO, H<sub>2</sub>, а также пары восстановленных металлов. По сути дела при высоких температурах щелочной расплав является окислителем углерода, который восстанавливает его компоненты.

Для экспериментальной проверки выводов термодинамического моделирования был выбран эвтектический расплав NaOH и KOH эквимольного состава, который имеет ряд технологических преимуществ, прежде всего, низкую температуру кристаллизации. В качестве УГМ использованы спектральный графит (СГ) и стеклоуглерод (СУ), которые практически не содержат примесей. Одновременно с образцами СГ и СУ в каждом эксперименте участвовали два природных алмаза.

Опыты проводили в кварцевом реакторе при непрерывной продувке аргоном. Образцы и навеска щелочей находились в алундовом тигле. Реактор медленно нагревали до 500 °С и выдерживали при этой температуре для полного удаления следов воды. Проявления взаимодействия (появление дыма в реакторе) начинались при 700-750 °С. После охлаждения обнаружено разрушение образцов СГ и СУ, но алмазы не подверглись каким либо изменениям. Более длительная выдержка при 750 °С привела к аналогичным результатам, а в конденсате продуктов, выносимых потоком аргона, был обнаружен металлический натрий. Кинетическая устойчивость алмаза в щелочном расплаве была подтверждена при их нагреве (без УГМ) до 900 °С с выдержкой 1,5 часа, включая опыты по растворению гранатов и цирконов.

В результате исследований сделан вывод о возможности высокотемпературной щелочной обработки при окончательной доводке алмазных концентратов. Она обеспечивает разрушение и/или растворение не только сопутствующих пород и минералов кимберлита, но также возможных включений графита и битумных примазок на поверхности самих алмазов.