## МАТЕМАТИЧЕСКАЯ МОДЕЛЬ ПРОЦЕССА ОБОГАЩЕНИЯ КАЛИЙНОЙ РУДЫ

Батюков С.В.

Кафедра теоретических основ электротехники Научный руководитель: Шилин Л.Ю., декан ФИТУ, д.т.н., профессор

e-mail: batiukov@bsuir.by

Аннотация — проанализированамодель процесса обогащения калийной рудыустанавливающая зависимости между входными и выходными параметрами процесса

Ключевые слова: математическая модель, флотация, технологический процесс.

Введение

Этап основной флотации является определяющим в процессе обогащения калийной руды. Поэтому модель технологического процесса в целом во многом зависит от выбранной модели процесса флотации.

## А. Модель процесса флотации

Рассмотрим модель на основе физического подхода.Положим, что частицы руды имеют одинаковый размер, а концентрация полезного минерала не превышает 20%. При этом скорость выноса частиц в пену пропорциональна концентрации воздушных потоков и минеральных частиц [2]:

$$\frac{dC}{dt} = KN^m C^n, \qquad (1.1)$$

где C – концентрация частиц,

K – константа кинетики,

N – концентрация воздушных пузырьков,

m, n — порядок флотации по твердому веществу и воздуху. Так как в флотационных аппаратах недостатка свободной поверхности жидкость-газ не ощущается, то изменением концентрации пузырьков можно пренебречь. Наиболее вероятно столкновение одного пузырька с одной частицей, поэтому можно положить n=1. Приэтомвыражение (1.1) приметвид:

$$\frac{dC}{dt} = -KC {.} {(1.2.)}$$

Из уравнения (1.2) можно получить выражение для степени извлечения  $\varepsilon$  в конечный концентрат:

$$\frac{d\varepsilon}{dt} = K[1 - \varepsilon(t)]. \tag{1.3}$$

Проинтегрировав (1.3) это уравнение при граничном условии  $\varepsilon(\theta)=0$ , получим известное уравнение Белоглазова [1]:

$$\varepsilon(t) = 1 - e^{-kt}. \tag{1.4}$$

Однако на практике никогда не выполняется допущение об идентичности свойств флотируемых зерен, которые отличаются по содержанию полезного компонента, крупности, форме и т.д. [3]. Если руду можно представить как совокупность зерен различной

крупности, не влияющих на процессы парциальной флотации, то уравнение (1.4) можно обобщить как

$$\varepsilon(t) = \sum_{i=1}^{N} a_i (1 - e^{-K_i t}), \tag{1.5}$$

где  $a_i$  — константа, характеризующая удельный вес i-й фракции,N — число различных классов крупности.

На практике распределение зерен по крупности имеет не дискретный характер, как принято в формуле (1.5), а непрерывный; при этом частицы могут находиться как в свободном состоянии, так и образовывать сгустки. Поэтому знак суммы в (1.5) следует заменить интегралом:

$$\varepsilon(t) = \int_{0}^{\infty} \varphi(K)(1 - e^{-Kt})dK$$
 (1.6)

где  $\varphi(K)$  — функцияраспределения зависимости константы кинетики. Совершенствование модели (1.6) связано с использованием вероятностной функции распределения частиц вещества по флотиру mости $\gamma(k)$ , введением функции также характеризующейзависимость содержания ценного компонента в частицах от их флотируемости. Степени извлечения всего твердого ценного компонентаопределяется следующими по соотношениями:

$$\varepsilon^*(t) = 1 - \int_0^\infty \gamma(k) e^{-kSt} dk, \qquad (1.7)$$

$$\varepsilon_{\beta}(t) = 1 - \frac{1}{\beta} \int_{0}^{\infty} \gamma(k) \cdot \beta(k) \cdot e^{-kSt} dk$$
 (1.8)

Заключение

Основной проблемой (пражтического использования модели (1.7)–(1.8)является определение функций  $\gamma(k)$  и  $\beta(k)$ , а также значений констант. Поэтому для автоматизации технологических процессов чаще применяют модели, не подробно описывающие происходящие при флотации процессы физическом уровне, устанавливающие зависимости между входными выходными величинами [4, 5].

- [1] Глембоцкая, Т.В. Возникновение и развитие флотации / Т.В. Глембоцкая. М.: Наука, 1984. 112 с.
- [2] Глембоцкий, В.А. Флотационные методы обогащения: Учебник для вузов по спец. «Обогащение полезных исиспрамых». М.: Недра, 1981. 304 с.
- [3] Минерализация пузырьков во флотационном процессе / Кондратьев С. А. // Физ.-техн. пробл. разраб. полез. ископаемых. 2004. № 1. С. 99-107.
- [4] Исследование процесса флотации с использованием компьютерных методов анализа / GongWei-jin, CaiJian-an, LiLing//Gongyeyongshuiyufeishui // Ind. WaterandWastewater. 2004.  $N_2$  6. C. 60-62. Кит.; рез. англ