2 Гричик, В. В. Животный мир Беларуси. Позвоночные : учеб. пособие / В. В. Гричик, Л. Д. Бурко. — Минск : Изд. Центр БГУ, 2013. — 399 с.

3 Оммани, Ф. Рыбы / Ф. Оммани. – М.: Мир, 1975. – 192 с.

### В. В. Лежайко

Науч. рук. **А. В. Хаданович**, канд. хим. наук, доцент

## ПАРАМЕТРЫ СОРБЦИИ ИОНОВ ЦИНКА ДЕРНОВО-ПОДЗОЛИСТОЙ ПЕСЧАНОЙ ПОЧВОЙ

Применение pK-спектроскопии как аналитического метода позволяет количественно и качественно оценить взаимодействия ионов металлов с почвой и состояние почв под действием загрязняющих элементов.

Цель работы — изучение протолитических свойств дерново-подзолистой песчаной почвы с использованием метода pK-спектроскопии в ходе сорбции ионов цинка.

Объектом исследования являются образцы дерново-подзолистой песчаной почвы, отобранные на глубине 0–20 см.

Методика исследования. К 2 г почвы добавляли 20 мл 0,1 н раствора NaNO<sub>3</sub> — индифферентного электролита, вносили растворимую соль цинка в дозах 1 и 3 ПДК. Время взаимодействия — 24 часа, по истечении которого проводили серию потенциометрических титрований с использованием 0,01 н раствора NaOH. Строили кривые титрования и графически определяли значения рК функциональных групп почвенного поглощающего комплекса исследуемой почвы в интервалах 3—4; 4—5; 5—6; 6—7; 7—8; 8—9. Применяя уравнение Гендерсона-Хассельбаха, рассчитали значения протолитической емкости сорбента (q мг-экв/г) [1].

Анализ показал (рисунок 1), что почва поглотила  $3,2\cdot10^{-5}$  мг-экв/г цинка, что соответствовало 9,14 % от внесенного количества металла (доза 1 ПДК).

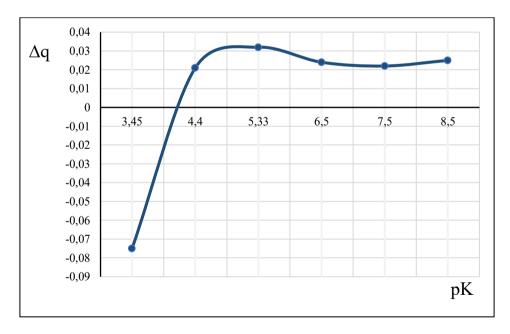


Рисунок 1 – Зависимость приращения протолитической емкости почвы от рК функциональных групп ППК сорбента в ходе сорбции ионов цинка (доза 1 ПДК)

При увеличении дозы вносимого компонента в 3 раза процент сорбированных катионов составил 2,57 ( $q=2,7\cdot10^{-5}$  мг-экв/г) (рисунок 2).

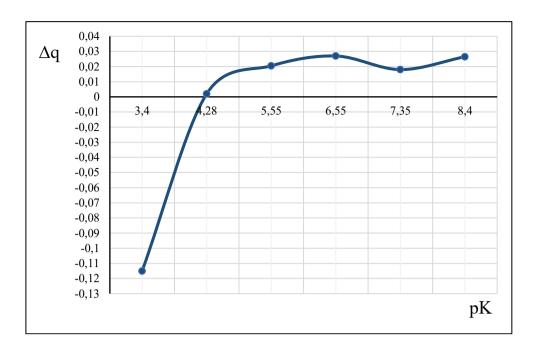


Рисунок 2 — Зависимость приращения протолитической емкости почвы от pK функциональных групп ППК сорбента в ходе сорбции в ионов цинка (доза 3 ПДК)

Максимумы значений приращения протолитической емкости почвы отражали степень сорбции ионов цинка на активных центрах, связанных с функциональными группами –СООН, –R-PO(OH)<sub>2</sub>, –СОН, –NH<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O, которые проявляли активность при определенных значениях рК. Полученные данные согласуются с данными, приведенными в литературных источниках [2].

### Литература

1 Шумилова, М. А. Особенности цинк почвами Удмуртии / М. А. Шумилова, В. Г. Петров, Н. В. Новиков // Вестник Удмуртского университета. – 2023. – Т. 33. – № 1. – С. 45–53.

2 Пинский, Д. Л. К вопросу о механизмах ионнообменной адсорбции тяжелых металлов почвами / Д. Л. Пинский // Почвоведение. -1998. -№ 11. -С. 1348–1355.

#### И. В. Мартинкевич

*Науч. рук.* **Н. И. Дроздова**, канд. хим. наук, доцент

# АНАЛИЗ СЕЗОННОЙ ДИНАМИКИ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА ПРИРОДНЫХ ВОД В ЗОНЕ ВЛИЯНИЯ ПОЛИГОНОВ ТВЕРДЫХ КОММУНАЛЬНЫХ ОТХОДОВ

В настоящее время в связи с ростом населения Земли накапливается большое количество твёрдых бытовых отходов, приводящее к загрязнению атмосферы, гидросферы и литосферы вредными веществами. В свою очередь, это приводит к нарушению функционирования различных экосистем, деградации почвенного покрова, сокращению биоразнообразия растительного и животного мира и многим другим отрицательным последствиям [1].

Цель работы – провести анализ сезонной динамики химического состава вод из шахтных колодцев в населенных пунктах с нецентрализованной системой водоснабжения, установить приоритетные загрязнители.

Объект исследования — воды из шахтных колодцев в н. п. Уза и н. п. Сосновка, расположенных в зоне предположительного влияния полигона твердых коммунальных отходов (ТКО).