

производных бензойной кислоты увеличивается. Установлено, что имеет место хорошая корреляция между пенообразующей способностью и поверхностной активностью изученных ПАВ. Показано, что устойчивость пен существенно определяется взаимодействием молекул ПАВ и добавок в монослое. Установлено, что пенообразующая способность увеличивается с ростом длины гидрофобной части молекул ПАВ. При этом объем пены увеличивается приблизительно на 8–10% при увеличении углеводородной цепи на одну метиленовую группу.

КОНФЛИКТ ИНТЕРЕСОВ:

Авторы заявляют об отсутствии конфликта интересов.

CONFLICT OF INTERESTS:

The authors declare no conflict of interests.

Список литературы / References:

1. New Products and Applications in Surfactant Technology (1998), edited by David R. Karsa, 245 p.
2. Surfactants in Solution, (1996). Editors A. Chattopadhyay and K.L. Mittal, CRC Press, 440 p.
3. Holmberg, K., Jansson, B., Kronberg, B., & Lindman, B. (2002). *Surfactants and Polymers in Aqueous Solution*, 2nd edition., 562 p.
4. Mixed surfactant systems. Surfactant Science series (2004) (Rev. and expanded 2nd ed.), edited by Masahiko Abe, 450 p.
5. Bhadani, J., Hokyun, A., Kafle, T., Ogura, Y., Yoneyama, S., Hashimoto, K., Sakai, H., & Sakai M. Abe. (2020). Synthesis and properties of renewable citronellol based biodegradable anionic surfactant. *Colloid and Polymer Science*, 298(11):1–8. <https://doi.org/10.1007/s00396-020-04735-z>
6. Akamatsu, K., Ogura, K., Tsuchiya, K., Sakai, M. Abe, & Sakai, H. (2020). Phase Behavior and Polymerization of the Ternary Polymerizable Cationic Gemini Surfactant/Fatty Alcohol/Water System. *Langmuir*, 36, 4, 986–990. <https://doi.org/10.1021/acs.langmuir.9b03829>