

СПИСОК ПОСИЛАНЬ

1. Корнілович, Б. Ю. Фізична хімія кремнезему та нанодисперсних силікатів [Текст]: навч. посібник / Б. Ю. Корнілович, О. Р. Андрієвська, М. М. Племянніков, Л. М. Спасьонова. – К. : Освіта України, 2013. – 178 с.
2. Пилипенко І. В. Гранульований композит для видалення іонів кобальту та метиленового голубого //Восточно-Европейский журнал передовых технологий. – 2014. – Т. 2. – №. 11 (68).
3. Пилипенко І. В., Ковальчук І. А., Корнілович Б. Ю. Синтез і сорбційні властивості монтморилоніту, інтеркальованого полігідроксокомплексами алюмінію і титану //Хімія, фізика та технологія поверхні. – 2015. – №. 6, № 3. – С. 336-342.
4. Комаров, В. С. Научные основы синтеза адсорбентов / В. С. Комаров. – Минск : Беларус. навука, 2013. – 181 с.
5. Handbook of Clay Science Edited by F. Bergaya, B.K.G. Theng and G. Lagaly Developments in Clay Science, Vol. 1. 2006 Elsevier Ltd. Ch. 5. pp. - 150.
6. Тарасевич Ю.И., Овчаренко Ф. Д. Адсорбция на глинистых минералах. – Киев: Наук. Думка, 1975. – 352 с.
7. Brinker, C. J.; Scherer, G. W. Sol–Gel Science; Academic Press: New York, 1990.
8. Айлер Р. Химия кремнезёма: Пер. с англ.. – М.: Мир, 1982. Ч. 2. – 712 с.
9. Jesus C. Echeverria, J. Estella, V. Barberia. Synthesis and characterization of ultramicroporous silica xerogels // Journal of Non-Crystalline Solids. – 356. – 2010. – P. 378–382
10. Шрамм Г. Основы практической реологии и реометрии. — М.: Колос, 2003. — 312 с.
11. Hegyesi N., Vad R. T., Pukánszky B. Determination of the specific surface area of layered silicates by methylene blue adsorption: The role of

structure, pH and layer charge //Applied Clay Science. – 2017. – Т. 146. – С. 50-55

12. Кельцев Н. В. Основы адсорбционной техники. 2-е изд., перераб. и доп. — М., Химия, 1984. — 592 с.

13. Marco P., Labanda J., Llorens J. The effects of some polyelectrolyte chemical compositions on the rheological behaviour of kaolin suspensions //Powder Technology. – 2004. – Т. 148. – №. 1. – С. 43-47.

14. Penner D., Lagaly G. Influence of anions on the rheological properties of clay mineral dispersions //Applied Clay Science. – 2001. – Т. 19. – №. 1. – С. 131-142.

15. Abend S., Lagaly G. Sol–gel transitions of sodium montmorillonite dispersions //Applied Clay Science. – 2000. – Т. 16. – №. 3. – С. 201-227.

16. Tombácz E., Szekeres M. Colloidal behavior of aqueous montmorillonite suspensions: the specific role of pH in the presence of indifferent electrolytes //Applied Clay Science. – 2004. – Т. 27. – №. 1. – С. 75-94.

17. Bourlinos A. B., Jiang D. D., Giannelis E. P. Clay– organosiloxane hybrids: a route to cross-linked clay particles and clay monoliths //Chemistry of materials. – 2004. – Т. 16. – №. 12. – С. 2404-2410.

18. Qian Z. et al. Preparation and characterization of montmorillonite–silica nanocomposites: A sol–gel approach to modifying clay surfaces //Physica B: Condensed Matter. – 2008. – Т. 403. – №. 18. – С. 3231-3238.

19. Kushwaha A. K., Gupta N., Chattopadhyaya M. C. Enhanced adsorption of methylene blue on modified silica gel: equilibrium, kinetic, and thermodynamic studies //Desalination and Water Treatment. – 2014. – Т. 52. – №. 22-24. – С. 4527-4537.

20. Hu Y. et al. Dye adsorption by resins: effect of ionic strength on hydrophobic and electrostatic interactions //Chemical Engineering Journal. – 2013. – Т. 228. – С. 392-397

21. Неймарк И.Е. Силикагель, его получение, свойства и применение/ И.Е.Неймарк, Р.Ю,Шейнфайн. – Киев: Наук.думка,1973.-200с.

22. Шабанова Н.А. Основы золь-гель технологии нанодисперсного кремнезема/ Н.А. Шабанова, П.Д. Саркисов.- М.:Академкнига,2004.-208с.
23. Deppase J., Wattilon A. The stability of amorphous colloidal silica// J.Colloid Sci.1970/V.33.P. 430-438
24. Шабанова Н.А., Тулаева Ю.В. закономерности изменения мутности при дестабилизации гидрозолей кремнезема// Периодич. сб.науч.тр. «Вибротехнология-98». Одесса, 1998. Вып.8.Ч.2.С.111-113
25. Allen L.H., Matijevic E. Stability of colloidal silica. II. Ion exchange // J.Colloid Sci.1970/V.33.P. 420-429
26. Allen L.H., Matijevic E. Stability of colloidal silica. III. Effect of hydrolyzed cations // J.Colloid Sci.1971/V.35, N 1. P. 66-76
27. Allen L.H., Matijevic Exchange of Na^+ for the silanolic protons of silica// J.Inorg. Nucl. Chem. 1971. V.33.P. 1293-1299.
28. Kimura Y., Haraguchi K. Clay–Alcohol–Water Dispersions: Anomalous Viscosity Changes Due to Network Formation of Clay Nanosheets Induced by Alcohol Clustering //Langmuir. – 2017. – Т. 33. – №. 19. – С. 4758-4768.
29. Chen T., Zhao Y., Song S. Comparison of colloidal stability of montmorillonite dispersion in aqueous NaCl solution with in alcohol-water mixture //Powder Technology. – 2017. – Т. 322. – С. 378-385.
30. Дорошенко, Наукові вісті КІП. – 2018, с.00-00.
31. Bi W. et al. In situ synthesis of silica gel nanowire/ Na^+ -montmorillonite nanocomposites by the sol–gel route //Nanotechnology. – 2007. – Т. 18. – №. 11. – С. 115620.
32. Rafatullah M. et al. Adsorption of methylene blue on low-cost adsorbents: a review //Journal of hazardous materials. – 2010. – Т. 177. – №. 1. – С. 70-80.
33. Florence N., Naorem H. Dimerization of methylene blue in aqueous and mixed aqueous organic solvent: A spectroscopic study //Journal of Molecular Liquids. – 2014. – Т. 198. – С. 255-258.

34. Mukherjee K. et al. Adsorption enhancement of methylene blue dye at kaolinite clay–water interface influenced by electrolyte solutions //RSC Advances. – 2015. – Т. 5. – №. 39. – С. 30654-30659.
35. Савочкина Т.В. Структурообразование в гидрозолях кремнезема : кан.хим.наук. М., 1981. 145с.
36. Hurd Ch.B., Miller P.S. Studies of silic acid gels. II. The time of set as a function of the temperature// J.Phys. Chem. 1932.V.36, P.2194-2204
37. Hurd Ch.B., Barclay R.W. Studies of silic acid gels. // J.Phys. Chem. 1940.V.44, P.847-851
38. Hurd Ch.B., Poton H.W. Studies of silic acid gels. IX. The effect of change of pH upon the time of set of some acid gels // J.Phys. Chem. 1940.V.44, P.57-61
39. Hurd Ch.B., Marotla A.J. Studies of silic acid gels. XI. The time of set of acidic and basic mixtures containing phosphoric acid// J.Phys. Chem. Soc. 1940.V.6, P.2767-2770
40. Hurd Ch.B., Lawrence C.R., Miller P.S. Studies of silic acid gels. III. The effect of the addition of some solutes on the time of set // J.Phys. Chem. 1936.V.38, P.663-667
41. Hurd Ch.B. Studies of silic acid gels. VI. Influence of temperature and acid upon the time of set / J.Phys. Chem. 1936.V.40, P.21-26