ИССЛЕДОВАНИЕ СВОЙСТВ КАПИЛЛЯРНО-ПОРИСТОГО МАТЕРИАЛА КАК ОБЪЕКТА СУШКИ Новикова Т.А.

Научный руководитель канд.техн.наук Кошелева М.К. Московский государственный университет дизайна и технологии

Проведено исследование свойств типичного капиллярно-пористого материала (промежуточного продукта получения катализатора ГИАП, в исходную смесь для получения которого входят такие вещества как каолин, окись магния, нитрат и карбонат никеля) как объекта сушки, включающее исследование сорбционно-структурных характеристик.

В качестве объекта исследования выбран материал, имеющий практическое значение, являющийся типичным капиллярно-пористым материал (в дальнейшем ПППК ГИАП). Сушка ПППК ГИАП имеет важное значение для обеспечения качественных показателей целевого продукта.

В процессе сушки выбранного объекта для достижения требуемой по технологии остаточной влажности должна удаляться свободная влага, влага макро- и микрокапилляров из переходных пор. Этот материал позволяет, благодаря лёгкости и удобству формования модельных образцов, проводить опытные исследования локальных влагосодержаний.

Экспериментально получены изотермы сорбции паров воды образцами выбранного объекта на вакуумной сорбционной установке с весами Мак-Бена-Бакра при температуре $20\,^{0}\mathrm{C}$.

Изотерма сорбции водяного пара ПППК ГИАП имеет вид типичный для капиллярно-пористых материалов с петлей гистерезиса в области относительных давлений от 0,45 до 1,10. По десорбционной ветви изотермы по уравнению Томсона- Кельвина рассчитано распределение объемов пор по радиусам. Установлено, что максимум кривой распределения приходится на поры с радиусом $R=50\div60\mbox{Å}$.

При расчете радиусы пор исправляли на приблизительную толщину пленки влаги tnn.=5,4Å, образованной к началу капиллярной конденсации: tnn.=V ад / Snn., где Vад – объем адсорбированной фазы к началу капиллярной конденсации, $Snn.=60 \text{ m}^2/\text{г}$ - поверхность пленки, определенная по уравнению A.B.Киселева:

$$S = \frac{1}{\sigma} \int_{a_0}^{a_{\infty}} A da , \qquad (1)$$

где о - поверхностное натяжение сорбата в жидком состоянии;

 a_0 и a_∞ - величины сорбции к началу капиллярной конденсации и при $P/P_s=1$; $A=R\cdot T\cdot \ln P/P_s$ - дифференциальная работа сорбции.

Анализ сорбционно-структурных характеристик и экспериментальных данных, полученных ртутной порометрией показал, что основная часть объёма пор катализатора приходится на поры с радиусом менее 100 Å.

Критический диаметр пор, удаление влаги из которых обусловливает достижение требуемой по технологии остаточной влажности, равен 40 Å.

Предельная величина сорбции водяного пара катализатором достаточно высокая и составляет 30%.

При высушивании катализатора в последнюю очередь будет удаляться влага монослоя. Примерная величина теплоты его десорбции может быть определена из константы " \mathcal{C} " известного уравнения БЭТ:

$$\frac{P/P_s}{a \cdot (1 - P/P_s)} = \frac{1}{a_m \cdot c} - \frac{c - 1}{a_m \cdot c} \cdot P/P_s, \qquad (2)$$

где P - давление пара адсорбата, P_{S^-} - давление насыщенного пара адсорбата, \mathcal{A} - количество адсорбированного пара, \mathcal{A}_m — емкость мономолекулярного слоя, \mathcal{C} - константа:

$$c = e^{\frac{E-L}{RT}} \tag{3}$$

E-L - чистая теплота адсорбции, R - газовая постоянная, T - температура адсорбции.

Показано, что чистая теплота десорбции монослоя для катализатора равна 8,55 кдж/моль, что характеризует сравнительно слабую связь влаги с его поверхностью.

Удельная поверхность по БЭТ равна 52 м 2 /г при площади молекулы воды 12,5 Å 2 . Это значение удовлетворительно совпадает с вычисленным по уравнению (1).

На рис.1 представлена изотерма сорбции водяного пара ПППК ГИАП в координатах уравнения БЭТ.

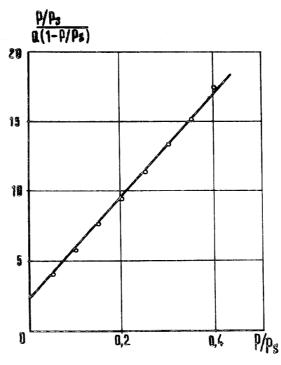


Рис.1. Изотерма сорбции водяного пара ПППК ГИАП в координатах БЭТ.

На основании проведенных в работе структурных и сорбционных исследований установлено, что перенос влаги в исследуемом материале осуществляется за счет совокупности механизмов массопереноса, характерных для капиллярно-пористых материалов (капиллярный перенос, пленочное течение, стесненная диффузия пара и др.).