

составляет соответственно для радиационного способа 35 минут, для радиационного со спутником около 10 минут. При комбинированной сушке необходимое время теплового воздействия на высушиваемые изделия составляет 5-7 минут.

#### Выводы

1. Исследован метод сушки формованных капиллярно-пористых коллоидных тел с использованием в качестве спутника порошкообразного глинозема.

2. Предложена схема комбинированного способа сушки со спутником.

#### Литература

1. К.Ласлоне. Исследование тепло- и массообмена в процессах сушки со спутником. Автореферат диссертации, Минск, 1970.
2. А.М.Васильев. Основы современной методики и техники лабораторных определений физических свойств грунтов. М., 1953.

### ИЗУЧЕНИЕ ВОДНО-ФИЗИЧЕСКИХ СВОЙСТВ И КОМКУЕМОСТИ НЕКОТОРЫХ ПОРОШКООБРАЗНЫХ ОКИСЛОВ

И.Н.Ланцман, Г.В.Кочеровская, Н.Ф.Стась, Г.Г.Савельев,  
М.С.Ланцман, В.В.Нахалов, В.М.Витюгин

Практическое применение окисных адсорбентов углекислого газа / 1 / без предварительной агрегации будет, по-видимому, затруднено вследствие их высокой дисперсности и возможного уноса потоком очищенного газа. Наиболее целесообразным методом агрегации адсорбентов является грануляция, так как в процессе ее не происходит нарушения микроструктуры тонкодисперсного материала. В связи с этим параллельно с исследованиями адсорбционной емкости, кинетики и термодинамики адсорбции / 2,3 /, нами начаты исследования по грануляции, в первую очередь, по определению водно-физических свойств и комкуемости окислов.

Эффективность процесса грануляции тонкодисперсных материалов определяется природой материала и технологическим режимом процесса. Совокупность природных свойств материала можно разно оценивать по показателю комкуемости, который выражается соотношением / 4 /:

$$K_{\text{комк.}} = \frac{W_{\text{ММВ}}}{W_{\text{МКВ}} - W_{\text{МКВ}}} \quad (1)$$

где  $W_{\text{ММВ}}$  - максимальная молекулярная влагоемкость (%), характеризующая комплекс поверхностных свойств дисперсного материала и энергетическое состояние системы;  $W_{\text{МКВ}}$  - максимальная капиллярная влагоемкость (%), отражающая структурное состояние гранулируемого материала. Коэффициент комкуемости объединяет статические параметры и позволяет судить о возможности гранулирования исследуемого дисперсного материала и о необходимости введения тех или иных добавок для успешного проведения процесса грануляции.

Однако у материалов, обладающих внутренней пористостью, значительное количество воды иммобилизовано, в результате чего значения максимальной молекулярной влагоемкости бывают завышены. Поэтому для сорбентов необходимо оценивать комкуемость с поправкой на максимальную гигроскопичность ( $W'_{\text{МГ}}$ ):

$$K_{\text{комк.}} = \frac{W'_{\text{ММВ}} - W'_{\text{МГ}}}{W_{\text{МКВ}} - W_{\text{ММВ}}} \quad (2)$$

Анализ закономерностей мокрой грануляции различных дисперсных материалов показал, что основным условием успешного осуществления процесса является строгое определенное оптимальное значение рабочей влажности материала при гранулировании, которую можно рассчитать по формуле:

$$W'_{\text{опт.}} = W_{\text{МКВ}} - W_{\text{НКВ}} \quad (3)$$

Скорость роста гранул и изменение скорости распространения влаги в материале при его уплотнении определяются из данных по кинетике капиллярной пропитки, которая для дисперсных материалов удовлетворительно описывается уравнением Б.В.Дерягина (7):

$$V^2 = K_{\text{СКН}} \cdot T, \quad (4)$$

где  $V$  - объем впитанной воды ( $\text{см}^3$ ) за время  $T$  (сек);  
 $K_{\text{СКН}}$  - коэффициент скорости капиллярного насыщения.

В качестве объектов исследования были использованы окись алюминия марки "ч.", окись магния марки "ч.д.а." и окись цинка марки "х.ч."

Максимальная молекулярная влагоемкость определялась по методу влагоемких сред А.Ф.Лебедева / 6 /; влажность после насыщения - весовым способом; наименьшую капиллярную влагоемкость ( $W_{НКВ}$ ) определяли по данным кинетики капиллярного насыщения на диафрагмах исходных материалов при разных степенях уплотнения / 7 /.

Экспериментальные данные и рассчитанные по ним значения коэффициента комкуемости и оптимальной рабочей влажности гранулирования приведены в табл. I.

Таблица I  
Водно-физические свойства и комкуемость  
исследованных материалов

Материал	$W_{MMB}$ , %	$W_{НКВ}$ , %	$W_{МГ}$ , %	$W_{МКВ}$ , %	$K$	$W_{раб.}$
$ZnO$	26,5	23,0	12,0	61,7	0,40	35,2
$Al_2O_3$	29,5	35,0	13,3	64,0	0,44	34,2
$MgO$	34,0	34,0	29,1	139,0	0,05	105,0
$BeO$	98,5	100,0	53,0	371,0	0,17	282,5
$CuO$	3,0	10,0	0,1	27,0	0,02	24,0
$ZnCO_3$	65,0	62,0	33,5	102,0	0,83	37,0
$MgCO_3$	80,0	142,0	65,1	232,0	0,10	152,0
$BeCO_3$	62,0	59,0	12,6	188,0	0,39	124,0
$CuCO_3$	24,0	29,0	1,3	86,0	0,37	62,0
$Al(OH)_3$	49,5	50,0	5,5	101,0	0,73	51,5
$Be(OH)_2$	88,8	76,0	38,0	266,0	0,30	177,2
$Cu(OH)_2$	32,0	29,0	2,2	132,0	0,30	100,0
$Mg(OH)_2$	79,0	92,0	52,6	168,0	0,26	89,0

Анализ полученных данных показал, что исследованные материалы обладают различной комкуемостью, коэффициент комкуемости для них находится в широком интервале концентраций от 0,02 до 0,83. Все окислы следует отнести к слабокомкующимся материалам, без введения добавок они не гранулируются. Из исследованных карбонатов хорошей комкуемостью обладает  $ZnCO_3$ , а карбонаты магния, бериллия и меди относятся к слабокомкующимся. Из гидроокисей хорошо комкующейся является гидроокись алюминия, ос-

тальные - слабокомкующиеся. Исследование кинетики капиллярного насыщения показало, что у исследованных порошкообразных окислов, гидроокислов и карбонатов высокая скорость распространения влаги в материале, высокие значения рабочей влажности гранулирования. Вероятно, простая механическая грануляция этих материалов будет затруднительна. Необходимо либо добавлять пластифицирующие и уплотняющие добавки, либо применять другие методы грануляции, например, формование шариков в индифферентной жидкости или в кипящем слое.

#### Литература

1. В.В.Нахалов, Н.Ф.Стась, Г.Г.Савельев, А.С.Гузенберг, А.М.Рябин, Т.С.Горина. К вопросу об адсорбции углекислого газа окислами металлов. Настоящий сборник.
2. Н.Ф.Стась, Г.Г.Савельев, В.В.Нахалов, А.С.Гузенберг, А.М.Рябин. Термодинамика хемосорбции углекислого газа и паров воды окислами металлов. Настоящий сборник.
3. В.В.Нахалов, Н.Ф.Стась, Г.Г.Савельев. Исследование адсорбции углекислого газа окисью алюминия. Настоящий сборник.
4. В.М.Витюгин, А.С.Богма. Известия вузов, "Черная металлургия", № 4, 18, 1969.
5. В.М.Витюгин, А.С.Богма, П.Н.Докучаев. Известия вузов, "Черная металлургия", № 8, 42, 1969.
6. А.М.Васильев. Основы современной методики и техники лабораторных определений физических свойств грунтов. М., Стройиздат, 1953.
7. Б.В.Дерягин, Н.Н.Захаваева, М.В.Талаев. Прибор для определения коэффициента фильтрации и капиллярной пропитки. М., изд-во "Наука", 1953.

#### АДГЕЗИОННОЕ ВЗАЙМОДЕЙСТВИЕ ЧАСТИЦ ПОЛИДИСПЕРСНОГО МАТЕРИАЛА В ПРОЦЕССАХ МОКРОЙ АГРЕГАЦИИ

В.М.Витюгин, Э.Н.Чулкова, И.Н.Ланцман

В практике мокрого гранулирования, как правило, используются полидисперсные материалы. При этом активную роль в процессе формирования гранулята играет сравнительно небольшая по весу наиболее тонкодисперсная фракция, концентрирующаяся в поровой жидкости. Более грубодисперсные частицы, образующие каркас гранулы, определяют в основном плотность