

Пример 3. Исследования проводят по 30%-ную. вышеописанному методу, но фосфорную кислоту

Таблица 4

Физико-химические характеристики реагентов и результаты адсорбции и десорбции ионов некоторых металлов (0,001 моль/л) природным диатомитом и модифицированными образцами

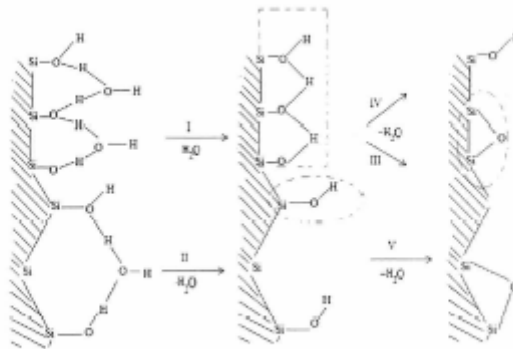
Реагент	Удельная поверхность, м ² /г	Удельный объем пор, см ³ /г	Извлечение ионов металлов							
			Cu ²⁺ , %		Cd ²⁺ , %		Zn ²⁺ , %		Pb ²⁺ , %	
			адсорбция	десорбция	адсорбция	десорбция	адсорбция	десорбция	адсорбция	десорбция
ПД	32,689	0,014	66,3	30-35	72,1	25-30	59,7	20-27	7L3	25-34
МД ₁	130,02	0,052	94,6	75	96,5	87	83,8	79	97,5	77
МД ₂	131,15	0,054	96,4	86	99,3	85	89,6	81	96,5	79
МД ₃	131,26	0,056	99,5	89	99,3	83	95,3	84	99,6	75

ПД - природный диатомит; МД₁ - диатомит + 10% Н₃Р₄; МД₂ - диатомит + 20% Н₃Р₄; МД₃ - диатомит + 30% Н₃Р₄.

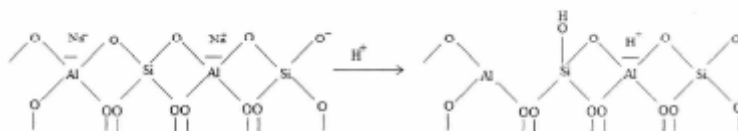
активацию структуры диатомита, *отличающейся* тем, что проводят одностадийную обработку диатомита при нагревании фосфорной кислотой, получение однородной массы, формование гранул, термоактивацию и сушку.

ФОРМУЛА ИЗОБРЕТЕНИЯ

Способ получения высокопористого носителя на основе диатомита, включающий кислотную



Фигура 1 – Схема активации поверхности диатомита фосфорной кислотой



Фигура 2 – Схема активации диатомита с раствором фосфорной кислоты