

Задание 3

Рассчитать, какой объём исходного раствора, заданного в (табл. 3), необходимо взять для приготовления требуемого раствора.

Таблица 3

Исходные данные для выполнения задания 3

№	Вещество	Исходный раствор		Требуемый раствор	
		Конц.	d, г/мл	Конц.	Объём, л
1	H ₃ PO ₄	15%	1,25	0,04 М	25
2	BaCl ₂	1,69 М	1,28	0,5 М	7
3	H ₂ SO ₄	2 н	1,15	0,01 М	10
4	AlCl ₃	0,6%	1,008	0,005 г/мл	15
5	Fe ₂ (SO ₄) ₃	0,4 М	1,22	0,2 н	4
6	Na ₂ CO ₃	5%	1,02	0,03 н	9
7	NaOH	13%	1,42	3 М	5
8	K ₂ B ₄ O ₇	0,18 моль/кг(H ₂ O)	1,033	0,02 М	11
9	Cr ₂ (SO ₄) ₃	0,25 н	1,04	0,0093 г/мл	10
10	H ₃ BO ₃	2 М	1,10	0,005 г/мл	14
11	Ba(OH) ₂	1 М	1,12	0,5 н	6
12	KOH	2 н	1,16	0,06 М	18
13	Na ₄ P ₂ O ₇	0,5 М	1,08	0,0025 г/мл	3
14	HNO ₃	2 М	1,13	0,01 М	5
15	KMnO ₄	1М	1,10	0,03 М	17
16	ZnCl ₂	0,4 н	1,09	0,08 н	20
17	CuSO ₄	1н	1,21	0,05 н	10
18	Ca(H ₂ PO ₄) ₂	1 М	1,16	0,01 н	2
19	(CaOH) ₂ CO ₃	0,5 М	1,07	0,003 г/мл	19
20	Mg(HCO ₃) ₂	6%	1,15	0,05 н	12
21	Na ₂ HAsO ₄	10%	1,06	0,02 М	3
22	(NH ₄) ₂ HPO ₄	2 н	1,14	0,3 н	8
23	NaHCO ₃	3 М	1,24	2 н	5
24	AlOHCl ₂	7%	1,06	0,03 М	6
25	(CoOH) ₂ SO ₄	2%	1,03	0,01 н	4