Смесь трех газов находится при нормальных физических условиях. Исходные данные для расчета приведены в табл. 1 по вариантам. Размерность величии, приведенных в табл.1: M [1кг], n [кмоль], V [$м^3$], μ [кг/кмоль].

Рассчитать мольный (n_1, n_2, n_3), объемный (r_1, r_2, r_3) и массовый (g_1, g_2, g_3) составы, массу (M) и объем (V) газовой смеси, а также массы (M_1, M_2, M_3) и парциальные объемы (V_1, V_2, V_3)) компонентов смеси. Результаты представить в виде таблицы 2

Таблица 1

N вар.	Смесь газов	Исходные данные		
1	H_2 (μ_1 = 2)	n_1 = 1,0	n_2 = 1,5	n_3 = 2,0
2	N_2 (μ_2 = 28)	r_1 = 0,231	r_2 = 0,461	M = 70
3	CO_2 (μ_3 = 44)	M_1 = 4,03	M_2 = 84	M_3 = 57,2
4		V_1 = 2,24	V_2 = 4,48	V_3 = 8,97
5		g_1 = 0.0851	g_2 = 0.296	V =426
6	H_2 (μ_1=2)	n_1 = 0.7	M_2 = 11,2	V_3 = 4,48
7	CO (μ_2 = 28)	V_1 = 314	M_2=644	n_3 = 1,6
8	H_2O (μ_3=18)	g_1 = 0,036	g_2 = 0.911	n_3 = 0.5
9		r_1 = 0.2	n_2 = 0.2	r_3 = 0.6
10		g_1 = 0,136	n_2 = 1,0	g_3 = 0,486
11	He (μ_1-= 4)	V_1 = 2,24	M_2= 25,6	n_3 = 3,5
12	O_2 (μ_2 = 32)	g_1 = 0,0175	g_2 = 0,559	n_3 = 1,1
13	CO_2 (μ_3 = 44)	r_1 = 0,2	n_2 = 0,7	r_3 = 0,334
14		g_1 = 0,091	n_2 = 1,0	g_3 = 0,666
15		n_1 = 1,5	n_2 = 4,0	n_3 = 9,0
16	O_2 (μ_1 = 32)	r_1 = 0,118	r_2 = 0,294	M = 3,64
17	N_2 (μ_2 = 28)	M_1 = 44,8	M_2 = 50,4	M_3 = 54,1
18	CH_4 (μ_3=16)	V_1 = 35,6	V_2 = 17,9	V_3 = 49,2
19		g_1 = 0,635	g_2 = 0,111	V = 22,4
20		n_1 = 3,4	M_2 = 336	V_3 = 17,9
21	H_2 (μ_1 = 2)	M_1 = 30,3	M_2 = 280	M_3 = 352
22	N_2 (μ_2 = 28)	V_1 = 6,72	V_2 = 6,72	V_3 = 11,2
23	O_2 (μ_3 = 32)	g_1 = 0,0306	g_2 = 0,848	V =291
24		n_1 = 0,1	M_2 = 5,6	V_3 = 15,7
25		V_1 = 0,672	M_2 = 5,6	n_3 = 0,07
26	N_2 (μ_1=28)	g_1 = 0,424	g_2 = 0,333	n_3 = 1,0
27	CO_2 (μ_2 = 44)	r_1 = 0,492	n_2 = 2,25	r_3 = 0,172
28	SO_2 (μ_3 = 64)	g_1 =0,207	n_2 = 0,3	g_3 = 0.63
29		n_1 = 9,0	n_2 = 2,0	n_3 =11
30		r_1 = 0,641	r_2 = 0,103	M = 303

Таблица 2

n_1	n_2	n_3	r_1	r_2	r_3	g_1	g_2	g_3
кмоль			-			-		

Продолжение таблицы 2

M_1	M_2	M_3	M	V_1	V_2	V_3	V
кг				$м^3$			