

Таблица 32.

№	A	m (A), г	V, мл.	ρ, г/мл
657	H ₂ SO ₄	49	200	1,100
658	BaCl ₂	30	800	1,036
659	Na ₂ SO ₄	15	300	1,028
660	FeCl ₃	20	250	1,032
661	Sr(OH) ₂	10	150	1,025
662	NiCl ₂	17	240	1,013
663	K ₂ SiO ₃	30	700	1,024
664	Li ₃ PO ₄	25	450	1,031
665	Fe(NO ₃) ₂	41	1200	1,011
666	CoSO ₄	60	300	1,042

№ 667-676. Сколько мл воды требуется для приготовления ... г. раствора вещества X с молярной концентрацией C_м (моль/л), плотность раствора ... г/мл (см. табл. 33).

Таблица 33.

№	X	m (p-pa), г	C _м , моль/л	ρ, г/мл
1	2	3	4	5
667	CaCl ₂	200	0,3	1,02
668	HNO ₃	300	0,8	1,01
669	Ba(NO ₃) ₂	150	0,02	1,03
670	H ₃ PO ₄	400	3	1,17
671	FeCl ₂	50	0,03	1,01
672	Ca(NO ₃) ₂	30	0,06	1,015
673	Hg(NO ₃) ₂	500	0,1	1,03
674	NiSO ₄	60	0,5	1,04
675	Ba(OH) ₂	100	0,001	1,012
676	NaCl	150	0,4	1,03

№ 677-696. Определите молярную массу вещества, если раствор этого вещества в воде, имеющий концентрацию ... % замерзает при температуре ... °C (см. табл. 34). (Криоскопическая константа воды 1,86).

Таблица 34.

№	ω, %	Температура замерзания, °C	№	ω, %	Температура замерзания, °C
677	0,357	-0,036	687	3,596	-0,196
678	2,388	-0,247	688	57,53	-3,702
679	7,342	-0,772	689	0,684	-0,0374
680	19,85	-2,117	690	1,234	-0,071
681	0,184	-0,034	691	1,521	-0,829
682	0,928	-0,187	692	0,100	-0,062
683	9,054	-1,888	693	0,100	-0,031
684	48,29	-11,15	694	0,100	-0,021
685	0,048	-0,003	695	0,100	-0,0103
686	0,341	-0,019	696	8,55	-0,465

№ 697-712. Определите температуры кипения и кристаллизации раствора неэлектролита, содержащего m г вещества X в V л воды (см. табл. 35). Плотность воды 1 г/мл. (Криоскопическая константа воды равна 1,86, эбулиоскопическая - 0,52).

Таблица 35.

№	X	m	V	№	X	m	V
697	C ₂ H ₅ OH	1,5	0,2	705	C ₃ H ₇ OH	100	1
698	C ₆ H ₁₂ O ₆	58,6	1,5	706	CH ₃ C(O)H	20	0,25
699	CH ₃ OH	115	5	707	C ₆ H ₅ OH	14	0,56
700	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	239	10,6	708	CH ₃ OH	80	0,15
701	C ₂ H ₄ (OH) ₂	1555	1020	709	C ₄ H ₉ OH	205	3,5
702	(CH ₃) ₂ CO	1	0,02	710	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	13	2
703	HC(O)H	0,02	0,07	711	C ₂ H ₄ (OH) ₂	8	0,21
704	C ₃ H ₅ (OH) ₃	0,45	0,15	712	C ₃ H ₅ OH	12	0,12

№ 713-726. Определите температуру кристаллизации водного раствора вещества A, если известно, что данный раствор кипит при ... °C (см. табл. 36). (Криоскопическая константа воды 1,86, эбулиоскопическая - 0,52).