

Продолжение таблицы 30.

1	2	3	4	5
619	1) $\text{CH}_{4(g)} + 2\text{O}_{2(g)} = 2\text{H}_2\text{O}_{(g)} + \text{CO}_{2(g)}$ 2) $2\text{NO}_{2(g)} + \text{O}_{3(g)} = \text{O}_{2(g)} + \text{N}_2\text{O}_{5(g)}$ 3) $\text{NaHCO}_{3(s)} = \text{Na}_2\text{CO}_{3(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} + \text{CO}_{2(g)}$	-802 -197 -130	повышение повышение понижение	понижение понижение повышение
620	1) $\text{Ca}(\text{OH})_{2(s)} + \text{CO}_{2(g)} = \text{CaCO}_{3(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$ 2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}_{(g)} = \text{C}_2\text{H}_{4(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$ 3) $4\text{CO}_{(g)} + 2\text{SO}_{2(g)} = \text{S}_{2(g)} + 4\text{CO}_{3(s)}$	-68 +44 -409	повышение повышение понижение	понижение повышение понижение
621	1) $\text{O}_{2(g)} + \text{C}_{(г)} = \text{CO}_{2(g)}$ 2) $4\text{NH}_{3(g)} + 3\text{O}_{2(g)} = 2\text{N}_{2(g)} + 6\text{H}_2\text{O}_{(г)}$ 3) $\text{CO}_{(г)} + 2\text{H}_{2(г)} = \text{CH}_3\text{OH}_{(ж)}$	-394 -1267 +90,7	повышение понижение понижение	понижение понижение повышение
622	1) $2\text{H}_{2(г)} + \text{O}_{2(г)} = 2\text{H}_2\text{O}_{(г)}$ 2) $\text{CH}_{4(г)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(г)} = \text{CO}_{2(г)} + 4\text{H}_{2(г)}$ 3) $\text{Fe}_3\text{O}_{4(г)} + \text{CO}_{(г)} = \text{CO}_{2(г)} + 3\text{FeO}_{(г)}$	-57,2 +165 -15,5	повышение повышение понижение	понижение повышение понижение
623	1) $\text{C}_2\text{H}_{4(г)} + \text{H}_{2(г)} = \text{C}_2\text{H}_{6(г)}$ 2) $\text{C}_{(г)} + \text{H}_2\text{O}_{(г)} = \text{CO}_{(г)} + \text{H}_{2(г)}$ 3) $3\text{Fe}_2\text{O}_{3(г)} + \text{CO}_{(г)} = \text{CO}_{2(г)} + 2\text{Fe}_3\text{O}_{4(г)}$	+128 +131 -52,5	повышение понижение понижение	повышение понижение повышение
624	1) $\text{CH}_{4(г)} + 2\text{H}_2\text{S}_{(г)} = \text{CS}_{2(г)} + 4\text{H}_{2(г)}$ 2) $\text{Ca}_{(г)} + \text{Cl}_{2(г)} = \text{CaCl}_{2(г)}$ 3) $\text{N}_{2(г)} + \text{O}_{2(г)} = 2\text{NO}_{(г)}$	+230 -325 +181,0	понижение повышение повышение	повышение понижение понижение
625	1) $\text{Al}_{(г)} + 3/2 \text{Cl}_{2(г)} = \text{AlCl}_{3(г)}$ 2) $\text{CH}_{4(г)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(г)} = \text{CO}_{2(г)} + 4\text{H}_{2(г)}$ 3) $3\text{Fe}_3\text{O}_{4(г)} + 4\text{H}_{2(г)} = 3\text{Fe}_{(г)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(г)}$	-697 +165 +150	повышение понижение повышение	повышение повышение понижение

№ 626-656. Какую массу вещества А (см. табл. 31) необходимо взять для приготовления ... мл. раствора с концентрацией ..., если плотность раствора ... г/мл.

Таблица 31.

№	А	V, мл.	ρ, г/мл	Концентрация
1	2	3	4	5
626	K_2CO_3	100	1,012	1 н.
627	NaJ	200	1,015	0,25 М
628	MnBr_2	400	1,012	0,008 моль/кг
629	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$	25	1,005	0,04 %
630	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	12	1,031	12,5 %
631	H_2SO_4	40	1,142	8,5 моль/кг
632	NaOH	18	1,014	0,23 М
633	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	1000	1,008	0,005 М
634	H_2S	5000	1,006	0,002 %
635	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	80	1,016	0,18 М
636	NiJ_2	15	1,021	13,13 %
637	HCl	100	1,021	1 М
638	CoCl_2	20	1,022	12 %
639	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	50	1,021	0,03 М
640	NaOH	1500	1,092	1,2 %
641	MgCl_2	10	1,173	14 %
642	K_2SO_4	1	1,055	10 %
643	Cu SO_4	20	1,024	0,02 М
644	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	30	1,006	0,01 моль/кг
645	NaCl	1000	1,042	1,2 М
646	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	150	1,122	10 %
647	AlCl_3	100	1,081	15 %
648	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	20000	1,036	0,02 М
649	MnSO_4	550	1,081	0,25 М
650	K_2SiO_3	10	1,157	20 %
651	Na_3PO_4	20	1,036	0,1 моль/кг
652	Na_2SiO_3	6000	1,024	0,003 М
653	CH_3COOH	300	1,042	0,7 моль/кг
654	K_2CO_3	15	1,023	0,15 моль/кг
655	BaCl_2	130	1,034	0,8 %
656	ZnSO_4	90000	1,083	2 М

№ 657-666. Рассчитайте нормальную концентрацию вещества А в растворе, если для приготовления раствора взяли ... г. вещества А и ... мл. воды, плотность раствора ... г/мл (см. табл. 32).