

Таблица 30.

№	Уравнения реакций	ΔH_{298}^0 , кДж	Изменение	
			температуры	давления
1	2	3	4	5
601	1) $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} = 2NH_{3(g)}$	-92.18	понижение	понижение
	2) $CO_{2(g)} + C_{(г)} = 2CO_{(г)}$	+160.5	понижение	повышение
	3) $CO_{(г)} + H_2O_{(г)} = CO_{2(g)} + H_{2(g)}$	-41.43	повышение	повышение
602	1) $N_2O_{4(g)} = 2NO_{2(g)}$	+56.98	повышение	повышение
	2) $2SO_{2(g)} + O_{2(g)} = 2SO_{3(g)}$	-176.8	повышение	понижение
	3) $CaCO_{3(г)} = CaO_{(г)} + CO_{2(г)}$	+177.65	понижение	понижение
603	1) $N_{2(g)} + O_{2(g)} = 2NO_{(г)}$	+181.0	понижение	повышение
	2) $2CO_{(г)} + O_{2(г)} = 2CO_{2(г)}$	-567.0	повышение	повышение
604	3) $CO_{2(г)} + C_{(г)} = 2CO_{(г)}$	+160.5	повышение	повышение
	1) $2H_2S_{(г)} = 2H_{2(г)} + S_{2(г)}$	+41.9	повышение	понижение
	2) $N_{2(г)} + 3H_{2(г)} = 2NH_{3(г)}$	-92.18	понижение	повышение
605	3) $CO_{2(г)} + H_{2(г)} = CO_{(г)} + H_2O_{(г)}$	+41.13	понижение	повышение
	1) $CO_{(г)} + 2H_{2(г)} = CH_3OH_{(г)}$	-113	понижение	повышение
	2) $CO_{2(г)} + C_{(г)} = 2CO_{(г)}$	+150.5	повышение	повышение
606	3) $2CO_{(г)} + 2H_{2(г)} = CH_4_{(г)} + CO_{2(г)}$	-247	повышение	понижение
	1) $SO_{2(г)} + 0.5O_{2(г)} = SO_{3(г)}$	-94.5	повышение	понижение
	2) $N_{2(г)} + O_{2(г)} = 2NO_{(г)}$	+181.0	понижение	повышение
607	3) $CaO_{(г)} + CO_{2(г)} = CaCO_{3(г)}$	-177.65	понижение	понижение
	1) $PCl_{5(г)} = PCl_{3(г)} + Cl_{2(г)}$	+130	повышение	повышение
	2) $2HBr_{(г)} = H_{2(г)} + Br_{2(г)}$	+70.18	понижение	понижение
608	3) $FeO_{(г)} + CO_{(г)} = Fe_{(г)} + CO_{2(г)}$	-13.96	повышение	повышение
	1) $2NO_{(г)} + O_{2(г)} = 2NO_{2(г)}$	-117	понижение	повышение
	2) $3Fe_2O_{3(г)} + CO_{(г)} = CO_{2(г)} + 2Fe_3O_{4(г)}$	-524	повышение	понижение
609	3) $CaCO_{3(г)} = CaO_{(г)} + CO_{2(г)}$	+177.65	повышение	повышение
	1) $2H_{2(г)} + O_{2(г)} = 2H_2O_{(г)}$	-57.2	понижение	повышение
	2) $Fe_{(г)} + H_2O_{(г)} = H_{2(г)} + FeO_{(г)}$	-21.2	повышение	повышение
610	3) $CO_{2(г)} + C_{(г)} = 2CO_{(г)}$	+160.5	повышение	понижение

Продолжение таблицы 30.

1	2	3	4	5
610	1) $CO_{2(г)} = O_{2(г)} + C_{(г)}$	+392	понижение	понижение
	2) $3Fe_2O_{3(г)} + CO_{(г)} = CO_{2(г)} + 3Fe_3O_{4(г)}$	-120	понижение	повышение
	3) $2CO_{(г)} + 2H_{2(г)} = CH_{4(г)} + CO_{2(г)}$	-247	повышение	понижение
611	1) $2CH_3OH_{(г)} + 3O_{2(г)} = 2CO_{2(г)} + 4H_2O_{(г)}$	-726	понижение	понижение
	2) $FeO_{(г)} + CO_{(г)} = CO_{2(г)} + Fe_{(г)}$	-158	понижение	понижение
	3) $CO_{2(г)} + H_{2(г)} = CO_{(г)} + H_2O_{(г)}$	+41.1	повышение	повышение
612	1) $O_{2(г)} + 2C_{(г)} = 2CO_{(г)}$	-221	повышение	повышение
	2) $2H_2O_{(г)} + C_{(г)} = CO_{2(г)} + 2H_{2(г)}$	+90.1	понижение	повышение
	3) $FeO_{(г)} + H_{2(г)} = H_2O_{(г)} + Fe_{(г)}$	+21.2	повышение	понижение
613	1) $3Fe_{(г)} + 4H_2O_{(г)} = 4H_{2(г)} + Fe_3O_{4(г)}$	-140	понижение	понижение
	2) $FeCO_{3(г)} = FeO_{(г)} + CO_{2(г)}$	+87.6	понижение	повышение
	3) $2NH_{3(г)} = N_{2(г)} + 3H_{2(г)}$	-92.18	повышение	понижение
614	1) $4NH_{3(г)} + 3O_{2(г)} = 2N_{2(г)} + 6H_2O_{(г)}$	-1267	повышение	повышение
	2) $3Fe_3O_{4(г)} + 4H_{2(г)} = 3Fe_{(г)} + 4H_2O_{(г)}$	+68.9	понижение	понижение
	3) $2CO_{(г)} + O_{2(г)} = 2CO_{2(г)}$	-567.0	понижение	понижение
615	1) $CH_{4(г)} + 2O_{2(г)} = 2H_2O_{(г)} + CO_{2(г)}$	-802	повышение	повышение
	2) $2H_2O_{(г)} + CO_{2(г)} = 2H_{2(г)} + O_{2(г)}$	+57.2	повышение	понижение
	3) $FeO_{(г)} + C_{(г)} = CO_{(г)} + Fe_{(г)}$	+158	понижение	повышение
616	1) $Ba_{(г)} + Cl_{2(г)} = BaCl_{2(г)}$	-860	понижение	понижение
	2) $CO_{2(г)} + 4H_{2(г)} = CH_{4(г)} + H_2O_{(г)}$	-77	повышение	повышение
	3) $2H_2S_{(г)} + CO_{2(г)} = 2H_2O_{(г)} + COS_{(г)}$	+35	понижение	понижение
617	1) $Ca(OH)_{2(г)} + CO_{2(г)} = CaCO_{3(г)} + H_2O_{(г)}$	-68	понижение	повышение
	2) $CH_{4(г)} + 2H_2S_{(г)} = CS_{2(г)} + H_{2(г)}$	+230	повышение	понижение
	3) $2CO_{(г)} + O_{2(г)} = 2CO_{2(г)}$	-567.0	повышение	понижение
618	1) $2Mg(NO_3)_{2(г)} = 2MgO_{(г)} + 4NO_{2(г)} + O_{2(г)}$	+512	повышение	понижение
	2) $2CO_{(г)} + 2H_{2(г)} = CH_{4(г)} + CO_{2(г)}$	-247	повышение	повышение
	3) $FeO_{(г)} + CO_{(г)} = CO_{2(г)} + Fe_{(г)}$	-158	понижение	повышение