

WARTOŚCI STANDARDOWYCH ENTROPII I ENTALPII TWORZENIA

Nazwa substancji	Wzór substancji – stan fizyczny	Standardowa entalpia tworzenia ΔH_{298}° , kJ·mol ⁻¹	Entropia standardowa S_{298}° , J·mol ⁻¹ ·K ⁻¹
PIERWIASTKI			
azot	N _{2(g)}	0,00	191,32
chlor	Cl _{2(g)}	0,00	222,75
fluor	F _{2(g)}	0,00	202,52
tlen	O _{2(g)}	0,00	204,82
siarka	S _(romb)	0,00	32,05
węgiel/grafit	C _{gr}	0,00	5,68
wodór	H _{2(g)}	0,00	130,46
NIEORGANICZNE ZWIĄZKI CHEMICZNE			
amoniak	NH _{3(g)}	-45,65	192,41
azotu tlenek	NO _(g)	90,29	210,46
azotu dwutlenek	NO _{2(g)}	33,82	239,72
chlorowodór	HCl _(g)	-92,21	186,60
cyjanowodór	HCN _(g)	130,42	201,52
fluorowodór	HF _(g)	-270,86	173,51
glinu tlenek	Al ₂ O _{3(s)}	-1669,8	51,0
nadtlenek wodoru	H ₂ O _{2(c)}	-187,61	
siarki dwutlenek	SO _{2(g)}	-296,57	247,87
siarki trójtlenek	SO _{3(g)}	-394,88	255,77
siarkowy(VI) kwas	H ₂ SO _{4(g)}	-812,80	156,71
siarkowodór	H ₂ S _(g)	-20,15	205,57
wapnia tlenek	CaO	-635,5	39,7
węgla tlenek	CO _(g)	-137,15	197,71
węgla dwutlenek	CO _{2(g)}	-393,13	213,47
woda	H ₂ O _(g)	-241,60	188,56
woda	H ₂ O _(c)	-285,84	69,96
żelaza(II) tlenek	FeO(st)	-270,37	56,1
żelaza(II) i żelaza(III) tlenek	Fe ₃ O _{4(st)}	-1117,1	146,4
żelaza(III) tlenek	Fe ₂ O _{3(st)}	-822,2	90,0
ORGANICZNE ZWIĄZKI CHEMICZNE			
aceton	CH ₃ COCH _{3(g)}	-217,36	294,65
benzen	C ₆ H _{6(g)}	82,85	268,94
butan	C ₄ H _{10(g)}	-126,03	309,82
chlorometan	CH ₃ Cl _(g)	-86,23	234,25
cykloheksan	C ₆ H _{12(g)}	-123,02	297,95
etan	C ₂ H _{6(g)}	-84,60	229,27
etanal (ald. octowy)	CH ₃ CHO _(g)	-166,20	263,97
etanol	C ₂ H ₅ OH _(g)	-234,58	282,32
eten	C ₂ H _{4(g)}	-52,25	219,24
etyloamina	C ₂ H ₅ NH _{2(g)}	-45,98	284,57
etyln	C ₂ H _{2(g)}	226,51	200,64



fenol	$C_6H_5OH_{(g)}$	-96,27	315,30
metan	$CH_{4(g)}$	-74,78	186,09
metanal (formaldehyd)	$CH_2O_{(g)}$	-115,79	218,57
metanol	$CH_3OH_{(g)}$	-200,97	218,57
metyloamina	$CH_3NH_{2(g)}$	-22,99	242,36
mrówkowy kwas	$HCOOH_{(g)}$	-378,25	248,50
octan etylu	$CH_3COOC_2H_{5(g)}$	-442,49	362,41
octowy kwas	$CH_3COOH_{(g)}$	-434,43	282,23
pentan	$C_5H_{12(g)}$	-146,30	348,61
propan	$C_3H_{8(g)}$	-103,75	269,65
propen	$C_3H_{6(g)}$	20,40	266,68
styren	$C_8H_{8(g)}$	147,22	344,77
toluen	$C_7H_{8(g)}$	49,95	320,36