Reaktion					A[cm,mol,s]	b	E/kJ·mol^{-1}
----	01. - 04. H_2-CO Oxidation						
----	01. H_2-O_2-Reaktionen (HO_2, H_2O_2 ausgeschlossen)						
O_2	+H		=OH	+O	$2.00\cdot10^{14}$	0.0	70.3
H_2	+O		=OH	+H	$5.06\cdot10^{04}$	2.67	26.3
H_2	+OH		$=H_2O$	+H	$1.00\cdot10^{08}$	1.6	13.8
OH	+OH		$=H_2O$	+O	$1.50\cdot10^{09}$	1.14	0.42
H	+H	+M*	$=H_2$	+M*	$1.80\cdot10^{18}$	-1.0	0.00
O	+O	+M*	$=O_2$	+M*	$2.90\cdot10^{17}$	-1.0	0.00
H	+OH	+M*	$=H_2O$	+M*	$2.20\cdot10^{22}$	-2.0	0.00
----	02. HO_2-Bildung/Verbrauch						
H	$+O_2$	+M*	$=HO_2$	+M*	$2.30\cdot10^{18}$	-0.8	0.00
HO_2	+H		=OH	+OH	$1.50\cdot10^{14}$	0.0	4.20
HO_2	+H		$=H_2$	$+O_2$	$2.50\cdot10^{13}$	0.0	2.90
HO_2	+H		$=H_2O$	+O	$3.00\cdot10^{13}$	0.0	7.20
HO_2	+O		=OH	$+O_2$	$1.80\cdot10^{13}$	0.0	-1.70
HO_2	+OH		$=H_2O$	$+O_2$	$6.00\cdot10^{13}$	0.0	0.00
----	03. H_2O_2-Bildung/Verbrauch						
HO_2	$+HO_2$		$=H_2O_2$	$+O_2$	$2.50\cdot10^{11}$	0.0	-5.20
OH	+OH	+M*	$=H_2O_2$	+M*	$3.25\cdot10^{22}$	-2.0	0.00
H_2O_2	+H		$=H_2$	$+HO_2$	$1.70\cdot10^{12}$	0.0	15.7
H_2O_2	+H		$=H_2O$	+OH	$1.00\cdot10^{13}$	0.0	15.0
H_2O_2	+O		=OH	$+HO_2$	$2.80\cdot10^{13}$	0.0	26.8
H_2O_2	+OH		$=H_2O$	$+HO_2$	$5.40\cdot10^{12}$	0.0	4.20
----	04. CO-Reaktionen						
CO	+OH		$=CO_2$	+H	$6.00\cdot10^{06}$	1.5	-3.10
CO	$+HO_2$		$=CO_2$	+OH	$1.50\cdot10^{14}$	0.0	98.7
CO	+O	+M*	$=CO_2$	+M*	$7.10\cdot10^{13}$	0.0	-19.0
CO	$+O_2$		$=CO_2$	+O	$2.50\cdot10^{12}$	0.0	200.