

2.0													4.0															
600	700	800	900	1000	1100	1200	1300	1400	1500	1600	1700	1800	1900	2000	600	700	800	900	1000	1100	1200	1300	1400	1500	Z1	Z2		
																									Z1	Z2	H2+O => OH+H	1
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	OH+H => H2+O	2
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2O+H => H2+OH	3
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2+OH => H2O+H	4
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	O2+H+M => HO2+M	5
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	HO2+M => O2+H+M	6
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	O2+H+H2O => HO2+H2O	7
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	HO2+H2O => O2+H+H2O	8
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	O2+H => OH+O	9
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	OH+O => O2+H	10
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2O2+H => HO2+H2	11
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	HO2+H2 => H2O2+H	12
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2O2+H => OH+H2O	13
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	OH+H2O => H2O2+H	14
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2O2+O => OH+HO2	15
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	OH+HO2 => H2O2+O	16
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2O2+OH => H2O+HO2	17
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2O+HO2 => H2O2+OH	18
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	2OH(+M) => H2O2(+M)	19
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2O2(+M) => 2OH(+M)	20
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	2H+M => H2+M	21
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	H2+M => 2H+M	22
																									Z3, Z5	Z4, Z6		
																									Z1	Z2	2H+H2 => 2H2	23
																									Z3, Z5	Z4, Z6		

																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$2H_2 \Rightarrow 2H+H_2$	24
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H+O+M \Rightarrow OH+M$	25
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$OH+M \Rightarrow H+O+M$	26
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H+OH+M \Rightarrow H_2O+M$	27
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H_2O+M \Rightarrow H+OH+M$	28
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H+H_2 \Rightarrow H_2+O_2$	29
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H_2+O_2 \Rightarrow H+H_2$	30
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H+H_2 \Rightarrow 2OH$	31
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$2OH \Rightarrow H+H_2$	32
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H+H_2 \Rightarrow H_2O+O$	33
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H_2O+O \Rightarrow H+H_2$	34
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$2O+M \Rightarrow O_2+M$	35
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$O_2+M \Rightarrow 2O+M$	36
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$O+H_2 \Rightarrow O_2+OH$	37
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$O_2+OH \Rightarrow O+H_2$	38
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$2OH \Rightarrow O+H_2$	39
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$O+H_2 \Rightarrow 2OH$	40
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$OH+H_2 \Rightarrow H_2O+O_2$	41
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H_2O+O_2 \Rightarrow OH+H_2$	42
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$2HO_2 \Rightarrow H_2O_2+O_2$	43
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H_2O_2+O_2 \Rightarrow 2HO_2$	44
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$2HO_2 \Rightarrow H_2O_2+O_2$	45
																				Z4, Z6		
																				Z1		
																				Z2		
																				Z3, Z5	$H_2O_2+O_2 \Rightarrow 2HO_2$	46
																				Z4, Z6		
600 : 700 : 800 : 900 : 1000 : 1100 : 1200 : 1300 : 1400 : 1500 : 1600 : 1700 : 1800 : 1900 : 2000	600 : 700 : 800 : 900 : 1000 : 1100 : 1200 : 1300 : 1400 : 1500																					
2.0										4.0												

Electronic Supplement to article:

The influence of thermal coupling and diffusion on the importance of reactions:
The case study of hydrogen–air combustion
(authors István Gy. Zsély and Tamás Turányi)

The rows of the table belong to the reactions of the hydrogen combustion mechanism. The four lines in each row belong to combustion models Z1, Z2, Z3/Z5, and Z4/Z6. Definition of the models is given in the text. The columns belong to model temperatures in 100 K steps and are grouped according to fuel-to-air ratios $\varphi=0.5, 1.0, 2.0,$ and 4.0 . Yellow shading means that this temperature is not attainable by the corresponding model. Grey shading means that the corresponding reaction was found important by the PCAF method at the corresponding temperature, fuel-to-air ratio, and combustion model.