		Table 1:			
	Reaction	Quiet Sun		Active Sun	
		Ionization Rate	Excess Energy	Ionization Rate	Excess Energy
		$[10^{-7} \mathrm{s}^{-1}]$	[eV]	$[10^{-7} \mathrm{s}^{-1}]$	[eV]
1	$\mathrm{H}^+\nu \longrightarrow \mathrm{H}^+ + \mathrm{e}^-$	0.726	3.54	1.720	3.97
2	$H_2^+ \nu \longrightarrow H(1s) + H(1s)$	0.480	8.23	1.090	8.22
	$\mathrm{H_2}^+\nu \longrightarrow \mathrm{H}(1\mathrm{s}) + \mathrm{H}(2\mathrm{s}, {}_2\mathrm{p})$	0.344	0.44	1.911	0.42
	$\mathrm{H_2}^+\nu\longrightarrow\mathrm{H_2}^++\mathrm{e}^-$	0.541	6.56	1.150	7.17
	$\mathrm{H_2}^+\nu\longrightarrow\mathrm{H}+\mathrm{H}^++\mathrm{e}^-$	0.095	24.80	0.279	27.00
4	$\mathrm{He}^+\nu \longrightarrow \mathrm{He}^+ + \mathrm{e}^-$	0.525	15.5	1.510	17.8
17	$OH^+\nu \longrightarrow O(3 p) + H$	(120.00) 65.400	$(2.00)\ 1.27$	(138.00) 71.700	$(2.14)\ 1.43$
	$OH^+\nu \longrightarrow O(1 d) + H$	$(70.10) \ 6.350$	(7.73) 7.90	$(176.00)\ 15.100$	$(7.74)\ 7.88$
	$OH^+\nu \longrightarrow O(1 s) + H$	$(8.33) \ 0.671$	(10.00) 9.80	$(21.10)\ 1.640$	(10.00) 9.94
	$OH^+\nu \longrightarrow OH^+ + e^-$	$(2.43)\ 2.470$	$(19.40)\ 19.10$	$(6.43) \ 6.52$	$(23.60)\ 23.50$
18	$H_2O^+\nu \longrightarrow OH + H$	103.000	3.42	176.000	4.04
	$H_2O^+\nu \longrightarrow H_2 + O(1 d)$	5.970	3.84	14.800	3.94
	$H_2O^+\nu \longrightarrow H + H + O$	7.550	0.70	19.100	0.70
	$H_2O^+\nu \longrightarrow H_2O^+ + e^-$	3.310	12.40	8.280	15.20
	$H_2O^+\nu \longrightarrow H + OH^+ + e^-$	0.554	18.60	1.510	23.20
	$\mathrm{H_2O}^+\nu\longrightarrow\mathrm{H_2+O}^++\mathrm{e}^-$	0.059	36.50	0.221	39.80
	$H_2O^+\nu \longrightarrow OH + H^+ + e^-$	0.131	25.00	0.407	30.50
39	$Ar^+\nu \longrightarrow Ar^+ + e^-$	3.050	10.10	6.900	12.80