

### Chaleurs molières de réaction

	Réactifs		Produits	$\Delta H$ (kJ)
1	$H_2(g)$	+ $\frac{1}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$H_2O(g)$ - 242,2
2	$H_2(g)$	+ $\frac{1}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$H_2O(l)$ - 286,2
3	$H_2(g)$	+ $\frac{1}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$H_2O(s)$ - 292,2
4	$C(s)$	+ $\frac{1}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$CO(g)$ - 110,7
5	$C(s)$	+ $O_2(g)$	$\rightarrow$	$CO_2(g)$ - 394,1
6	$C(s)$	+ $2H_2(g)$	$\rightarrow$	$CH_4(g)$ - 74,9
7	$2C(s)$	+ $2H_2(g)$	$\rightarrow$	$C_2H_4(g)$ + 52,3
8	$2C(s)$	+ $3H_2(g)$	$\rightarrow$	$C_2H_6(g)$ - 84,8
9	$3C(s)$	+ $4H_2(g)$	$\rightarrow$	$C_3H_8(g)$ - 103,8
10	$C(s)$	+ $2H_2(g)$ + $\frac{1}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$CH_3OH(l)$ - 238,8
11	$C(s)$	+ $2S(s)$	$\rightarrow$	$CS_2(l)$ + 89,8
12	$2Fe(s)$	+ $\frac{3}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$Fe_2O_3(s)$ - 825,4
13	$3Fe(s)$	+ $2O_2(g)$	$\rightarrow$	$Fe_3O_4(s)$ - 1 120,0
14	$N_2(g)$	+ $\frac{3}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$N_2O_3(g)$ + 83,8
15	$N_2(g)$	+ $2O_2(g)$	$\rightarrow$	$N_2O_4(g)$ + 9,2
16	$S(s)$	+ $O_2(g)$	$\rightarrow$	$SO_2(g)$ - 297,3
17	$S(s)$	+ $\frac{3}{2}O_2(g)$	$\rightarrow$	$SO_3(g)$ - 396,3