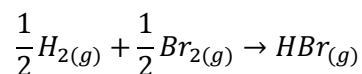


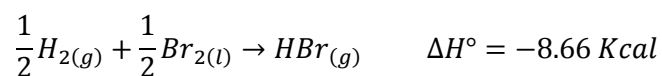
## Ejercicio nº2

### P1

Calcular  $\Delta H$  a 1000 K para la siguiente reacción:



Sabiendo que para las siguientes reacciones en condiciones estándar se tiene que:



Además, los valores de las capacidades caloríficas siguen la siguiente función de la temperatura.

$$C_p/R = a + bT + cT^2$$

	$a$	$b/10^{-3} \text{ K}^{-1}$	$c/10^{-7} \text{ K}^{-2}$
H <sub>2</sub>	3.4958	- 0.1006	2.419
O <sub>2</sub>	3.0673	+ 1.6371	- 5.118
Cl <sub>2</sub>	3.8122	1.2200	- 4.856
Br <sub>2</sub>	4.2385	0.4901	- 1.789
N <sub>2</sub>	3.2454	0.7108	- 0.406
CO	3.1916	0.9241	- 1.410
HCl	3.3876	0.2176	+ 1.860
HBr	3.3100	0.4805	0.796
NO	3.5326	- 0.186	12.81
CO <sub>2</sub>	3.205	+ 5.083	- 17.13