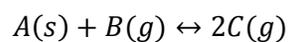


### Ejercicio nº4

#### P1

En un recipiente consistente en un émbolo con pistón, en el cual se puede mantener la presión constante en 1 atm, se introduce 1 mol de A(s) y 2 moles de B(g), los que reaccionan de acuerdo a:



Si inicialmente hay 0 moles de C, calcular la temperatura a la cual el número de moles de B y de C en la fase gas es el mismo.

Datos:

Sustancia	$\Delta G_f^\circ$ [Kcal/mol]	$\Delta H_f^\circ$ [Kcal/mol]
A(s)	12,81	-14,38
B(g)	94,72	34,67
C(g)	56,4	0