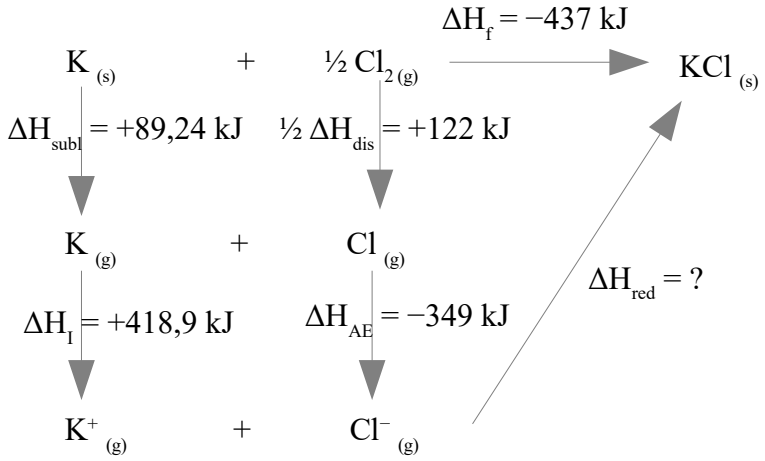
Problema0423: Representa el ciclo de Born-Haber y calcula la energía de red del $KCl_{(s)}$.
Datos: $\Delta H_{formación}[KCl_{(s)}] = -437 kJ \cdot mol^{-1}$
$\Delta H_{sublimación}[K_{(s)}] = 89{,}24 kJ \cdot mol^{-1}$
$\Delta H_{disociación}[Cl_{2(g)}] = 244 kJ \cdot mol^{-1}$
$\Delta H_{ionización}[K_{(g)}] = 418{,}9 kJ \cdot mol^{-1}$
$\Delta H_{afinidad\ electrónica}[Cl_{(g)}] = -349 kJ \cdot mol^{-1}$



$\Delta H_f = \Delta H_{subl} + \frac{1}{2}\Delta H_{dis} + \Delta H_I + \Delta H_{AE} + \Delta H_{red}$

$\Delta H_{red} = \Delta H_f - \Delta H_{subl} - \frac{1}{2}\Delta H_{dis} - \Delta H_I - \Delta H_{AE}$

$\Delta H_{red} = -437kJ - 89{,}24kJ - 122kJ - 418{,}9kJ - (-349kJ) = \underline{\mathbf{-718kJ}}$