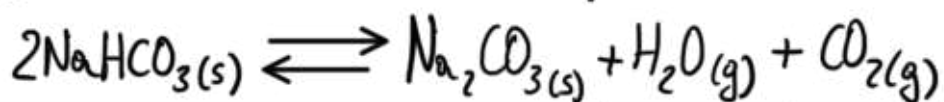


NaHCO_3 a $100^\circ\text{C} \rightarrow P_{\text{equilibrio}} = 0,962 \text{ atm.}$



INICIALES	n_0	0	0	0
EQUILIBRIO	$n_0 - 2x$	x	x	x
PRESIÓN EQUILIBRIO	—	—	P	P

PUESTO QUE SE FORMA LA MISMA CANTIDAD DE MOLES EN EL EQUILIBRIO DE H_2O Y CO_2 (x), PODEMOS AFIRMAR QUE AMBOS GASES EJERCERÁN LA MISMA PRESIÓN EN EL EQUILIBRIO (P).

COMO EL RESTO DE LOS COMPUESTOS SON SÓLIDOS (NO EJERCEN PRESIÓN, PODEMOS CONCLUIR QUE:

$$P_{\text{TOTAL}} = \sum P_{\text{PARCIALES}} = P_{\text{H}_2\text{O}} + P_{\text{CO}_2} = 2P = 0,962 \rightarrow$$

$$P = \frac{0,962}{2} = 0,481 \text{ atm (PRESIÓN PARCIAL DE CADA UNO DE ELLOS)}$$

$$K_p = P_{\text{H}_2\text{O}} \cdot P_{\text{CO}_2} = 0,481 \cdot 0,481 = \boxed{0,231}$$