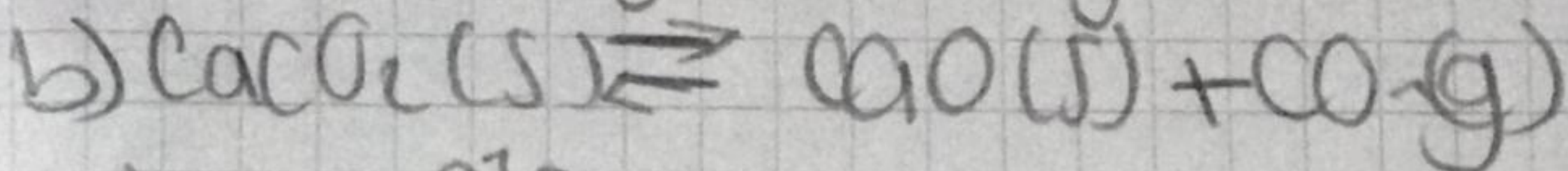
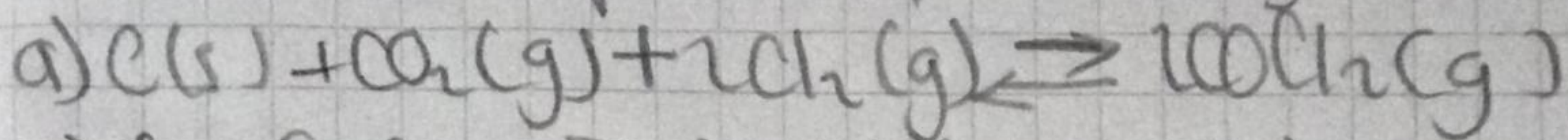


Ejercicio

Escribe la K para los equilibrios siguientes



$$a) K_c = \frac{P^{2CO} P^{2CH_2}}{P^{CO_2} P^{2CH_4}}$$

$$K_c = (CO_2)$$

Ejemplo intentamos encontrar el valor de K_p para la siguiente reacción en fase gas

$$P_{N_2O_3} = 2,00 \text{ atm}$$

$$P_{O_2} = 0,296 \text{ atm}$$

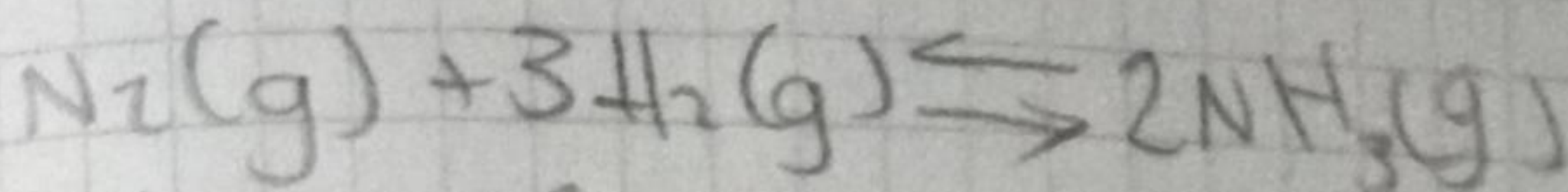
$$P_{NO_2} = 1,70 \text{ atm}$$

$$K_p = \frac{(P_{O_2}) (P_{NO_2})^4}{(P_{N_2O_5})^2}$$

$$K_p = \frac{(0,296) (1,70)^4}{(2,00)^2} = 0,618$$

Solución

Ejercicio Encontrar K_p a partir de presiones parciales



$$p_{\text{NH}_3} = 1,10 \text{ atm}$$

$$p_{\text{N}_2} = 0,37 \text{ atm}$$

$$p_{\text{H}_2} = 2,25 \text{ atm}$$

$$K_p = \frac{(p_{\text{O}_2})(p_{\text{N}_2\text{O}_2})^4}{(p_{\text{N}_2\text{O}_5})^2}$$

$$K_p = \frac{(0,37)(2,25)^4}{(1,10)^2} = 7,8369$$