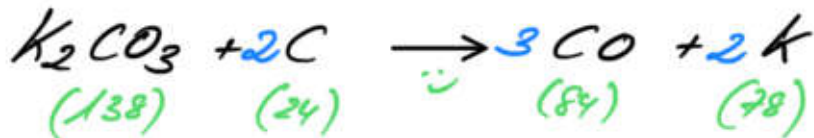


EXERCÍCIO FQ1BE2782:



$M_a(\text{K}) = 39 \text{ u}$
 $M_a(\text{C}) = 12 \text{ u}$
 $M_a(\text{O}) = 16 \text{ u}$

a) ¿g K? con 1kg de K_2CO_3

$$1000 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3 \frac{78 \text{ g K}}{138 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3} = 565,22 \text{ g K}$$

b) V_{CO} en C.N. con } 150 ml K_2CO_3 1,12 kg/L; 45%
23 g de C

$$1,12 \frac{\text{kg}}{\text{L}} = 1,12 \frac{\text{g}}{\text{ml}}$$

$$150 \text{ ml de } \text{K}_2\text{CO}_3 \frac{1,12 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3}{1 \text{ ml de } \text{K}_2\text{CO}_3} \frac{45 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3}{100 \text{ g de } \text{K}_2\text{CO}_3} = 75,6 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3$$

¿Limitante/exceso? 75,6 g K_2CO_3 "cobran C"
LIMITANTE 23 g de C "¡EXCESO!"

$$75,6 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3 \frac{24 \text{ g C}}{138 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3} = 13,15 \text{ g C}$$

¿masa de CO?

$$75,6 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3 \frac{84 \text{ g CO}}{138 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3} = 46,02 \text{ g CO}$$

¿Volumen de CO en C.N.?

$$P \cdot V = n R T \Rightarrow 1 \cdot V = \frac{46,02}{28} \cdot 0,082 \cdot 273 = \underline{36,8 \text{ litros}}$$

c) ¿g K? con 200 cm³ de K_2CO_3 1,54 RTD 75%:

$$M = \frac{\text{g/mm}}{\text{L de } \text{K}_2\text{CO}_3} \Rightarrow 1,5 = \frac{\text{g}/138}{0,2} \Rightarrow \text{g } \text{K}_2\text{CO}_3 = \underline{41,4 \text{ g}}$$

$$41,4 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3 \frac{78 \text{ g K}}{138 \text{ g } \text{K}_2\text{CO}_3} = 23,4 \text{ g K}$$

(RTD)
 $23,4 \cdot 0,75 = 17,55 \text{ g K}$