

1.- a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CH}_3 - \text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$
 b) Se producen 2'17 moles de ácido acético (130'2 g de ác. acético).

2.- a) $2 \text{HgO} \rightarrow 2 \text{Hg} + \text{O}_2$
 b) Se obtienen 92'46 g de Hg.

3.- a) $4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$
 b) Se obtienen 288 g de Fe_2O_3

4.- a) $2 \text{KClO}_3 \rightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$
 b) Se obtienen 5'09 g de O_2 (3'92 L de O_2)

5.- Se obtienen 0'02 moles de H_2 (0'448 L de H_2)

6.- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
 Se forman 5 moles de CO_2 (112 L de CO_2)

7.- $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$
 Reaccionaron 0'25 moles (25 g) de CaCO_3
 Se obtienen 0'25 moles (27'5 g) de CaCl_2

8.- a) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
 b) $2'4 \cdot 10^{24}$ moléculas de O_2 ; $4'8 \cdot 10^{24}$ átomos de O_2
 c) 89'6 L de O_2
 d) 44'8 L de CO_2 (88 g de CO_2)