

8.- $V_{\text{aire}} = 0'04 \text{ L}$ (debido a la reacción con el N_2)
 $V_{\text{aire}} = 0'242 \text{ L}$ (reacción con O_2). Este asegura que el Mg se quemara completamente, ya que es mayor que el anterior.

9.- a) H_2O_2 reactivo limitante. Sobran $0'53 \text{ g}$ de N_2H_4
b) $1'65 \text{ L}$ de ambos gases.

11.- a) 283 mL
b) $3'2 \text{ L}$

12.- a) Sobran $4'28 \text{ g}$ de Cu
b) $14'37 \text{ g}$ CuSO_4
c) 824 mL de SO_2

13.- a) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2 \rightarrow 6 \text{ CO}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O}$
b) $7'2 \text{ g}$ H_2O
c) $V = 10'04 \text{ L}$ CO_2
d) $V = 8'96 \text{ L}$ O_2 ($42'67 \text{ L}$ aire)

14.- a) $22'5 \text{ g}$ de agua
b) $V = 15'95 \text{ L}$ de C_2H_2
c) $[\text{Ca}(\text{OH})_2] = 46'25 \text{ g}$