

- 7.- a) 9'9 mol/L  
b)  $X_s = 0'2$ ;  $X_d = 0'8$   
c)  $V = 2'03$  mL

- 8.-  $V_{\text{aire}} = 0'04$  L (debido a la reacción con el  $N_2$ )  
 $V_{\text{aire}} = 0'242$  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 g de  $N_2H_4$   
b) 1'65 L de ambos gases.

- 10.- 34'6 %  $KClO_3$       65'4 %  $KClO_4$

- 11.- a) 283 mL  
b) 3'2 L

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

- 13.- a)  $C_6H_{12}O_6 + 6 O_2 \rightarrow 6 CO_2 + 6 H_2O$   
b) 7'2 g  $H_2O$   
c)  $V = 10'04$  L  $CO_2$   
d)  $V = 8'96$  L  $O_2$     (42'67 L aire)