

1.- Habrá que añadir: 278'75 g de O<sub>2</sub> (8'71 mol)

2.-  $M = 0'16 / 0'5 = 0'322 \text{ mol/L}$   
 $V = n(s) / M = 0'00134 / 0'322 = 4'17 \text{ mL}$

3.-  $M_r = 27'99 \text{ g/mol}$

4.-  
 a)  $x = 472'97 \text{ g/L}$   
 b)  $M = 3'47 \text{ mol/L}$   
 c)  $m = 3'948 \text{ mol/kg}$   
 d)  $X_s = 0'0664$        $X_d = 0'9336$   
 e)  $x = 35 \%$

5.-  $P = 1'23 \text{ atm}$   
 $n(\text{O}_2) = 0'5 \text{ mol}$   
 $T_1 = 150 \text{ K}$

6.-  $M_r = 32 \text{ g/mol}$

7.-  
 a)  $x = 1'505 \cdot 10^{23} \text{ moléculas}$   
 b)  $x = 78'07 \text{ g}$   
 c) 0'1875 mol de CH<sub>4</sub>  
     0'75 mol de átomos de H  
      $x = 1'13 \cdot 10^{23} \text{ átomos C}$

8.-  $x = 30'77 \%$   
 $X(s) = 0'2$  ;  $X(d) = 0'8$   
 $m = 13'89 \text{ mol/kg}$

9.-  $V_1 = 0'838 \text{ L}$

10.- 20'56 g

11.-  $C > A > B > D$

12.-  $V = 5 \text{ L}$