

13.- 2'44 %       $X_s = 0'0076$      $X_d = 0'9924$

14.-  $m = 0'37$  g

15.-  $V = 14'27$  L

16.- Sí se cumple; 0'33 g de Cl se combinan con 1 g de Ag

17.- La relación entre las masas de Pb es 3/2

18.-  $P(H_2) = 12'013$  atm     $P(O_2) = 1'502$  atm     $P(T) = 13'515$  atm

19.- a)  $d_{CN} = 0'759$  g/L      b)  $d = 2'05$  g/L

20.-  $P = 4'90$  atm       $d = 6'37$  g/L

21.-

Reactivos		Productos	Reactivos en exceso	
-----------	--	-----------	---------------------	--

Cl <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	HCl	Cl <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
20 cc	40 cc	40	0	20
15 cc	15	30 cc	0	0

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
10 cc	40 cc	20	0	20
200 cc	200	200 cc	100	0

N <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	NH <sub>3</sub>	N <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
40 cc	60 cc	40	20	0
30 cc	90	60 cc	0	0

(todas las cantidades en cc)