



CONTROL DE SEGUIMIENTO IV • TERCERA EVALUACIÓN

Alumno:

1. Cierta masa de gas de fórmula C_3H_8 está encerrada en una bombona de 170 L bajo una presión de 2,76 atm y una temperatura de 20 °C. Determinar cuántos gramos de ese gas hay encerrados en la bombona. (2,5 puntos)

2. Deducir dónde hay más moles: en 200 gramos de O_2 , o en 24 L de ese mismo gas O_2 medidos a 760 mmHg de presión y 273 K de temperatura. (2,5 puntos)

3. Completa justificadamente la siguiente tabla, correspondiente a la reacción de sustancias gaseosas (a P = 1atm, T = 273K)



C_2H_6	O_2	CO_2	H_2O
4 moles			
	112 gramos		
		4 Litros	
			108 gramos

(8 puntos)

DATOS de masas atómicas (u):

C(12)
 O(12)
 H(1)