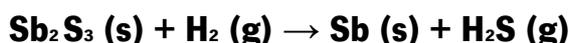


B. Sabiendo que 4 gramos de mismo, en estado de vapor, a 700mmHg de presión y a 400K de temperatura, ocupan un volumen de 2,46 litros, determina su fórmula molecular.

3. El sulfuro de antimonio, Sb_2S_3 , se utiliza actualmente en las pinturas de camuflaje, ya que refleja la radiación infrarroja igual que la vegetación. Reacciona con el hidrógeno según la ecuación (3 puntos, 1 punto cada apartado):



Datos: pesos atómicos Sb (121,7), S (32), H (1)
Si en la mezcla de reacción hay 20,0 g de Sb_2S_3 :

A. Ajusta la ecuación química de la reacción.

B. ¿Qué masa de antimonio elemental se forma?

C. ¿Qué volumen de H_2S , medidos en condiciones normales de presión y temperatura, se obtendrá?

4. Completa la tabla formulando o nombrando las siguientes especies químicas: (3 puntos)

Fórmula	Nombre
	Ion sulfuro
	Óxido de potasio
	Hidróxido de hierro (III)
	Ácido carbónico
	Ácido butanoico
	propan-1,2,3-triol
NaIO	
HCl	
KMnO ₄	
C ₆ H ₅ OH	
CH ₃ COCH ₃	
CH ₂ =CH-CH ₂ OH	