

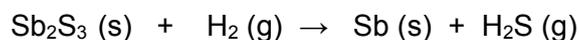
JUNTA DE EXTREMADURA

Consejería de Educación y Empleo

Dirección General de Formación Profesional y Universidad

Grado Superior: *QUÍMICA*

4º.- El sulfuro de antimonio (Sb_2S_3) es un producto muy utilizado en las pinturas de camuflaje ya que refleja la radiación infrarroja igual que la vegetación. Reacciona con el hidrógeno según la ecuación



Si en la mezcla de reacción hay 20 gramos de Sb_2S_3 ,

- Ajuste la ecuación química de la reacción
- Calcule la masa de antimonio que se forma
- ¿Qué volumen de H_2S se obtendrá medido a 2 atm de presión y 15 °C de temperatura?

Datos: Masas atómicas (u): Sb=121,8; S=32; H=1; R=0,082 atmL/Kmol

5º.- Para los elementos químicos Na (Z=11) y Cl (Z=17):

- Escriba su configuración electrónica.
- Indique la situación de cada uno en la tabla periódica (grupo y periodo)
- Razone tipo de enlace que se establecerá entre ellos
- Indique y justifique el enlace que se formará entre dos átomos de cloro.

Criterios de calificación:

- La puntuación total de los cinco ejercicios será de 10 puntos. Cada uno se valorará con un máximo de 2 puntos teniendo en cuenta que todos los apartados tienen el mismo valor.
- La penalización por la ausencia de unidades en la solución final será de un 25% de la puntuación correspondiente a ese apartado.