

Nombre

1. Se hacen reaccionar 20.0 g de propano (C_3H_8) con 50.0 g de O_2 . Determina el volumen de oxígeno, medido en condiciones normales, que se necesitará para obtener 28.8 g de agua sabiendo que el rendimiento de la reacción es del 80 %. 0.5 Pts.
2. Se disuelven 50 g de ácido sulfúrico (H_2SO_4) en 200 g de agua resultando una disolución de densidad $1.12 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$. Calcula la molaridad de la disolución que resulta al mezclar 50 ml de la disolución anterior con 120 cm^3 de una disolución 0.5 M de H_2SO_4 . Considera los volúmenes aditivos. 0.5 Pts.

TABLA DE PUNTUACIONES

Pregunta	1	2	Total
Puntuación	0.5	0.5	1
Obtenido			