

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.

TABLA DE PUNTUACIONES

Pregunta	1	Total
Puntuación	0.5	0.5
Obtenido		