

Ejercicios Propuestos: Reactivo limitante y exceso

Se hacen reaccionar 37 g de Fe_3O_4 con 18 g de NaH , para obtener hierro metálico según la reacción: $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{NaH} \rightarrow \text{Fe} + \text{NaOH}$:

➤ Ejercicio 1

Ajuste la ecuación.

➤ Ejercicio 2

Determine el reactivo limitante y el reactivo en exceso de la reacción.

➤ Ejercicio 3

Si el rendimiento experimental de la reacción es 22.8 g de hierro, calcule el rendimiento porcentual de la reacción.