

## Ejercicios Propuestos: Reactivo limitante y exceso

Se hacen reaccionar 37 g de  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  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.