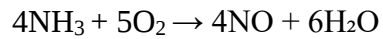


Ejercicios de Estequiometría

1) Se tiene:



Se combina 95 g de NH_3 con 35 g de O_2 para formar los respectivos productos.

Entonces:

- a) ¿Cuál es el reactivo limitante y el reactivo en exceso?
- b) Determinar el %R si se obtuvo 18 g de NO e interpretar.

2) Se combina 40 g de C con 50 g de O_2 para formar CS_2 y CO. Por lo tanto:

- a) Escribir y balancear la ecuación química.
- b) ¿Cuál es el reactivo limitante y el reactivo en exceso?
- c) ¿Cuántos moles se forman de los productos?
- d) Determinar el %R de CS_2 e interpretar. Se obtuvo 10 g.