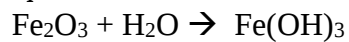


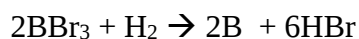
Resolución de ejercicios:

- 1) Se tiene la siguiente reacción química:



- a) Balancear la ecuación química.
- b) Si se combinan 60 g de Fe_2O_3 con 58g de H_2O , entonces, ¿Cuántos gramos del producto se obtiene si el rendimiento de la reacción es de 75%?

- 2) Se tiene la siguiente reacción:



Si se combina 80 g de BBr_3 al 80% de pureza con 12 g de H_2 al 75% de pureza. Por lo tanto:

- a) ¿Cuál es el reactivo limitante y el reactivo en exceso?
- b) ¿Cuántos gramos se forman de los productos?
- c) Determinar e interpretar el %R si se sabe que se formó de HBr: 35g.