

Problemas de estequiometría

1. Tenemos 10 kg de cinc que hacemos reaccionar con todo el ácido sulfúrico que se necesite. ¿Qué cantidad de hidrógeno se desprende?
Datos: $M_S = 32$ u., $M_O = 16$ u., $M_H = 1$ u., $M_{Zn} = 65,4$ u.
2. Queremos quemar 14 kg de butano. ¿Cuánto oxígeno necesita?
¿Cuánta agua se forma?
Datos: $M_C = 12$ u., $M_H = 1$ u., $M_O = 16$ u.
3. Ejercicio 24 de la página 198 del libro de texto
4. Si tenemos 1 kg de cinc, ¿qué masa de cloruro de cinc se forma?
5. Queremos fabricar 1 t de dióxido de azufre, ¿cuánto azufre necesitamos?
Datos: $M_S = 32$ u., $M_O = 16$ u.
6. ¿Cuánto dióxido de carbono produce la combustión completa de una tonelada de metano?
Datos: $M_C = 12$ u., $M_O = 16$ u., $M_H = 1$ u.