1. La combustión de la glucosa tiene lugar de acuerdo con la siguiente reacción:

C6H12O6(s) + 6O2(g)  6CO2(g) + 6H2O(l)

¿Cuántos gramos de glucosa se deben quemar para proporcionar 1 Kg de agua?

Datos: C = 12; O = 16; H = 1

1. Se descomponen por el calor 39,0 g de clorato de potasio, según el proceso:

KClO3  KCl + O2

Ajústese la reacción y calcule el peso y volumen de oxígeno medido a 25 °C y 1 atm que se produce.

Datos: O = 15,999; Cl = 35,453; K = 39,102

1. El ácido sulfúrico reacciona con cloruro sódico originando ácido clorhídrico y sulfato sódico:
2. Escribir y ajustar la ecuación química del proceso.
3. Calcular los gramos de ácido sulfúrico del 90% de pureza que serán necesarios para obtener 20 g de ácido clorhídrico del 36% de riqueza.

Datos: S = 32; O = 16; H = 1; Cl = 35,5