

El fosfato de calcio, $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, que es sólido, reacciona con una solución acuosa de ácido sulfúrico, H_2SO_4 , para producir sulfato de calcio sólido y ácido fosfórico, H_3PO_4 . A partir de las relaciones de proporcionalidad, establecidas en la ecuación balanceada, responde las siguientes preguntas:

Masas atómicas: Ca=40; P= 31; O=16; S=32; H=1

- a) Ajusta la reacción
 b) Rellena los valores de la tabla (no deben aparecer números decimales) Cada fila es una situación diferente.

		$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	+	H_2SO_4	→	CaSO_4	+	H_3PO_4
Masa molecular (g/mol)								
Caso 1	Masa en la reacción (g)					1224		
Caso 2	Masa en la reacción (g)							980