El fosfato de calcio, $Ca_3(PO_4)_2$, 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.

		$Ca_3(PO_4)_2$	+	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