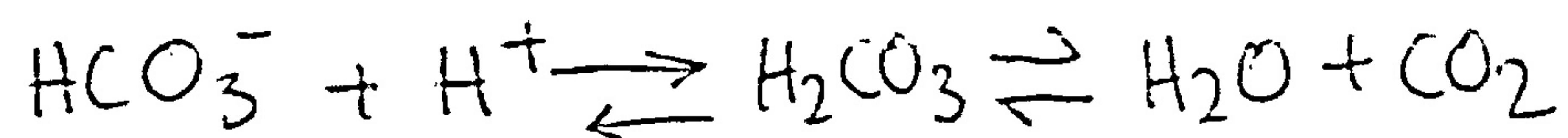


Alkasetzer

29-04-2021

Objetivo: determinar la cantidad de bicarbonato en un antiácido



Usando la ecuación de los gases ideales $P \cdot V = nRT$, extrayendo los datos de presión, volumen y temperatura del laboratorio, se puede calcular el número de moles de CO_2 que luego se igualan a los de HCO_3^- por estequiometría. Luego se pasa de moles a gramos, el resultado esperado debe de aproximarse a lo escrito en la etiqueta del producto

25 ml HCl 6M $n = 6 \cdot 0,025 = 0,15 \text{ mol HCl}$

$$0,15 \text{ mol HCl} \cdot \frac{36,45 \text{ g HCl pro}}{1 \text{ mol HCl}} \cdot \frac{100 \text{ g HCl}}{37 \text{ g HCl pro}} \cdot \frac{1 \text{ ml dis}}{1,19 \text{ g HCl}} = 12,26 \text{ ml disolución}$$