



En B, se disponen 20 mL de HCl 6N y en A, una disolución saturada de carbonato de calcio. Se abre la llave E y el gas que se desprende llega al frasco de la derecha.

- Qué gas se desprende en el frasco. Formula la reacción
- Qué volumen ocuparía a 20°C y 0,9 atm de presión, suponiendo un rendimiento de la reacción del 80%

DATOS: $R = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$