

Problema 454: ¿Qué volumen de alcohol hay en 330ml de cerveza de 5,5°?

$$C(\%V) = \frac{V_s}{V_D} \cdot 100$$

Despejamos el volumen de soluto:

$$C(\%V) \cdot V_D = V_s \cdot 100$$

$$\frac{C(\%V) \cdot V_D}{100} = V_s$$

$$V_s = \frac{C(\%V) \cdot V_D}{100} = \frac{5,5 \cdot 333\text{mL}}{100} = \underline{\underline{18,3\text{mL de alcohol}}}$$