

Solució desenvolupada

Calculem la concentració de rubidi a la roca:

$$\frac{15 \text{ g biotita}}{100 \text{ g granitoide}} \times \frac{1.000 \text{ } \mu\text{g Rb}}{\text{g biotita}} = 150 \frac{\mu\text{g Rb}}{\text{g granitoide}} \rightarrow 150 \text{ ppm Rb al granitoide}$$

El rubidi és un element traça i per tant el procediment habitual és pesar 500 mg de mostra i enrasar a 100 mL.

$$\frac{0,5 \text{ g granitoide}}{100 \text{ mL}} \times \frac{150 \text{ } \mu\text{g Rb}}{\text{g}} = 0,75 \frac{\mu\text{g Rb}}{\text{mL}} = 0,75 \text{ ppm Rb}$$