

EJERCICIO FQ4EE2279:

La reacción y su ajuste:



? 250 ml
 2M.

$$M = \frac{\text{moles soluto}}{\text{l de solución}} \Rightarrow n = \frac{g_{\text{HNO}_3}}{63}$$

0,250

$$g_{\text{HNO}_3} = 31,5 \text{ g HNO}_3$$

$$31,5 \text{ g HNO}_3 \frac{63,5 \text{ g Cu}}{126 \text{ g HNO}_3} = \boxed{15,875 \text{ g Cu}}$$