

1.- Tenemos 250 mL de una disolución de KOH 0,2 M.

- ¿Cuántos moles de KOH hay disueltos?
- ¿Cuántos gramos de KOH hay disueltos?
- Describe el procedimiento e indique el material necesario para preparar la disolución.

Masas atómicas: H = 1; O = 16; K = 39.

RESOLUCIÓN

1. – MM (KOH) = 56 g/mol

a)

$$n = M \cdot V = 0,2 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \cdot 0,25 \text{ L} = 0,05 \text{ mol KOH}$$

b)

$$m = n \cdot MM = 0,05 \text{ mol} \cdot 56 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 2,8 \text{ g KOH}$$

c) Con una balanza pesamos 2,8 g de KOH, los disolvemos con un poco de agua destilada en un vaso de precipitado y lo vertemos en un matraz aforado de 250 mL, a continuación añadimos agua destilada hasta el enrase.

