



Establecemos una proporción:

$$\frac{xg Br_2}{90,1g KBr} = \frac{159,8g Br_2}{2 \cdot 119g KBr}$$

$$xg Br_2 = \frac{159,8g Br_2 \cdot 90,1g KBr}{2 \cdot 119g KBr} = 60,50g Br_2$$

O también por factores de conversión:

$$90,1g KBr \cdot \frac{1mol KBr}{119g KBr} \cdot \frac{1mol Br_2}{2mol KBr} \cdot \frac{159,8g Br_2}{1mol Br_2} = 60,50g Br_2$$

Calculamos ahora el volumen:

$$d = \frac{m}{V} \quad V = \frac{m}{d} = \frac{60,50g}{2,92g/mL} = \underline{20,72mL}$$