

## 24º) EDELVIVES (p. 222)



300 g

¿x?

$$300 \text{ g KOH} \cdot \frac{1 \text{ mol KOH}}{56.1 \text{ g KOH}} \cdot \frac{1 \text{ mol KClO}_3}{6 \text{ mol KOH}} \cdot \frac{122.55 \text{ g KClO}_3}{1 \text{ mol KClO}_3} = 109.2 \text{ g KClO}_3$$

Suponiendo que tenemos cloro ( $\text{Cl}_2$ ) en exceso, si disponemos de 300 g KOH se formará

109.2 g  $\text{KClO}_3$ .