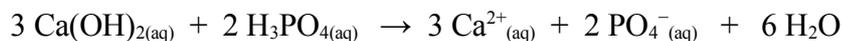


Problema626: ¿Cuál es el número de moles de hidróxido de calcio que se precisan para neutralizar 0,1 moles de H_3PO_4 ?

Ajustamos la reacción:



Al final de cualquier neutralización siempre se cumple que:

Nº de H^+ del ácido = Nº de OH^- de la base

$$n^\circ \text{H} \cdot n_a = n^\circ \text{OH} \cdot n_b$$

Donde $n^\circ \text{H}$ es el número de H del ácido y $n^\circ \text{OH}$ es el número de OH de la base.

$$n_b = \frac{n^\circ \text{H} \cdot n_a}{n^\circ \text{OH}} = \frac{3 \cdot 0,1 \text{mol}}{2} = \underline{\underline{0,15 \text{mol}}}$$