



# Анализируем уравнения химических реакций



ЕСЛИ ПЕРЕД ФОРМУЛОЙ НЕ СТОИТ НИ КАКОГО КОЭФФИЦИЕНТА, ТО  
помните, что это 1 моль вещества по уравнению химической реакции!



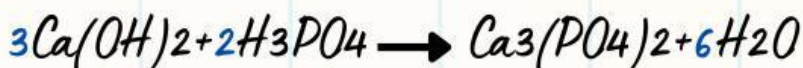
Продолжите соотношения:

$$n(\text{BaCl}_2) : n(\text{AgNO}_3) =$$

$$n(\text{AgNO}_3) : n(\text{AgCl}) =$$

$$n(\text{BaCl}_2) : n(\text{Ba}(\text{NO}_3)_2) =$$

$$n(\text{AgNO}_3) : n(\text{Ba}(\text{NO}_3)_2) =$$



Продолжите соотношения:

$$n(\text{Ca}(\text{OH})_2) : n(\text{H}_3\text{PO}_4) =$$

$$n(\text{H}_3\text{PO}_4) : n(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) =$$

$$n(\text{Ca}(\text{OH})_2) : n(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) =$$

$$n(\text{H}_3\text{PO}_4) : n(\text{H}_2\text{O}) =$$



Продолжите соотношение:

$$n(\text{CaCO}_3) : n(\text{HNO}_3) =$$

$$n(\text{CaCO}_3) : n(\text{H}_2\text{O}) =$$

$$n(\text{CaCO}_3) : n(\text{Ca}(\text{NO}_3)_2) =$$

$$n(\text{HNO}_3) : n(\text{H}_2\text{O}) =$$

$$n(\text{HNO}_3) : n(\text{CO}_2) =$$

$$n(\text{CaCO}_3) : n(\text{CO}_2) =$$



учитель химии Сидоренко А.М.