



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:

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

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

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

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



Продолжите соотношения:

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

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

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

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



Продолжите соотношения:

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

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

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

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

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

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



учитель химии Сидоренко А.М.