Анализируем уравнения химических реакций

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

$$BaCl_2 + 2AgNO_3 \rightarrow Ba(NO_3)_2 + 2AgCl$$

Продолжите соотношение:

$n(BaCl_2):n(AgNO_3)=$ $n(AgNO_3):n(AgCl)=$

$n(BaCl_2):n(Ba(NO_3)_2)=$ $n(AgNO_3):n(Ba(NO_3)_2)=$

$$3Ca(OH)_2 + 2H_3PO_4 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + 6H_2O$$

Продолжите соотношение:

$n(Ca(OH)_2):n(H_3PO_4)=$ $n(H_3PO_4):n(Ca_3(PO_4)_2)=$

$n(Ca(OH)_2):n(Ca_3(PO_4)_2)=$ $n(H_3PO_4):n(H_2O)=$

$$CaCO_3 + 2HNO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + H_2O + CO_2$$

Продолжите соотношение:

$n(CaCO_3):n(HNO_3)=$ $n(CaCO_3):n(H_2O)=$

$n(CaCO_3):n(Ca(NO_3)_2)=$ $n(HNO_3):n(H_2O)=$

$n(HNO_3):n(CO_2)=$ $n(CaCO_3):n(CO_2)=$

учитель химии, Сидоренко А.М.

LIVEWORKSHEETS