

Обчислення числа частинок (атомів, молекул, йонів) у певній кількості речовини

Зазначте кількість речовини у рівняннях



Виконайте відповідні обчислення і заповніть таблицю:

$\nu(\text{H}_3\text{PO}_4)$	$\nu(\text{H})$	$\nu(\text{P})$	$\nu(\text{O})$
Зразок. 3 моль	$\nu(\text{H}) = 3 \nu(\text{H}_3\text{PO}_4)$ $\nu(\text{H}) = 9$ моль	$\nu(\text{P}) = \nu(\text{H}_3\text{PO}_4)$ $\nu(\text{P}) = 3$ моль	$\nu(\text{O}) = 4 \nu(\text{H}_3\text{PO}_4)$ $\nu(\text{O}) = 12$ моль
$\nu(\text{H}_3\text{PO}_4) = \frac{1}{3}\nu(\text{H})$ $\nu(\text{H}_3\text{PO}_4) =$	3 моль		
		0,2 моль	
			0,2 моль

Яка кількість атомів Феруму відповідає залізу кількості речовини 0,25 моль?

Дано:	Розв'язання

Обчисліть, яку кількість речовини міді становлять $3,01 \cdot 10^{25}$ атомів Купруму.

Дано:	<i>Розв'язання</i>