Расчеты по формулам

Презентация подготовлена учителем химии
МБОУ «Подпорожская СОШ № 8»
Угарцевой Галиной Николаевной

Вариант 1

Формула вещества	M	N	ν	m	V
$CaCO_3$	?	?	2 моль	?	-
MgO	?	?	?	4 г	-
NO газ	-	$3{,}01 \cdot 10^{23}$	?	?	?
H_2S газ	?	?	?	?	5,6 л

Вариант 2

Формула вещества	M	N	ν	m	V
H_2SO_4	?	?	0,1 моль	?	-
SiO_2	?	?	?	6 г	-
PH_3 газ	?	$12,04 \cdot 10^{23}$	?	?	?
CO_2 газ	?	?	?	?	11,2 л

Вариант 3

Формула вещества	M	N	ν	m	V
$MgCO_3$	?	?	10 моль	?	-
Fe_2O_3	?	?	?	16 г	-
N_2 газ	?	$9{,}03 \cdot 10^{23}$	?	?	?
SO_2 газ	?	?	?	?	44,8 л

Вариант 4

Формула вещества	M	N	ν	m	V
H_3PO_4	?	?	5 моль	?	-
CuO	?	?	?	8 г	-
Cl_2 газ	?	$18{,}06 \cdot 10^{23}$	?	?	?
CH_4 газ	?	?	?	?	224 л

Вариант 5

Формула вещества	M	N	ν	m	V
NaOH	?	?	3 моль	?	-
H_2O	?	?	?	1,8 г	-
NO_2 газ	?	$0{,}6 \cdot 10^{23}$	?	?	?
O_2 газ	?	?	?	?	112 л

Вариант 6

Формула вещества	M	N	ν	m	V
H_2SO_4	?	?	0,01 моль	?	-
CaO	?	?	?	5,6 г	-
CO газ	?	$24,08 \cdot 10^{23}$	?	?	?
F_2 газ	?	?	?	?	67,2 л