



Расчеты по формулам

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

Вариант 1

Формула вещества	M	N	ν	m	V
CaCO₃	?	?	2 МОЛЬ	?	-
MgO	?	?	?	4 г	-
NO газ	-	3,01· 10²³	?	?	?
H₂S 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 · 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. 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	v	m	V
NaOH	?	?	3 моль	?	-
H₂O	?	?	?	1,8 г	-
NO₂ газ	?	0,6 · 10²³	?	?	?
O₂ газ	?	?	?	?	112 л

Вариант 6

Формула вещества	M	N	ν	m	V
H₂SO₄	?	?	0,01 МОЛЬ	?	-
CaO	?	?	?	5,6 Г	-
CO газ	?	24,08. 10²³	?	?	?
F₂ газ	?	?	?	?	67,2 л