



# Расчеты по формулам

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

# Вариант 1

Формула вещества	M	N	$\nu$	m	V
<b>CaCO<sub>3</sub></b>	?	?	<b>2</b> <b>МОЛЬ</b>	?	-
<b>MgO</b>	?	?	?	<b>4 г</b>	-
<b>NO</b> газ	-	<b>3,01·</b> <b>10<sup>23</sup></b>	?	?	?
<b>H<sub>2</sub>S</b> газ	?	?	?	?	<b>5,6 л</b>

# Вариант 2

Формула вещества	M	N	$\nu$	m	V
$\text{H}_2\text{SO}_4$	?	?	0,1 МОЛЬ	?	-
$\text{SiO}_2$	?	?	?	6 Г	-
$\text{PH}_3$ газ	?	12,04 · $10^{23}$	?	?	?
$\text{CO}_2$ газ	?	?	?	?	11,2 л

# Вариант 3

Формула вещества	M	N	$\nu$	m	V
$\text{MgCO}_3$	?	?	10 МОЛЬ	?	-
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	?	?	?	16 г	-
$\text{N}_2$ газ	?	9,03. $10^{23}$	?	?	?
$\text{SO}_2$ газ	?	?	?	?	44,8 л

# Вариант 4

Формула вещества	M	N	$\nu$	m	V
$\text{H}_3\text{PO}_4$	?	?	5 МОЛЬ	?	-
$\text{CuO}$	?	?	?	8 г	-
$\text{Cl}_2$ газ	?	$18,06 \cdot 10^{23}$	?	?	?
$\text{CH}_4$ газ	?	?	?	?	224 л

# Вариант 5

Формула вещества	M	N	$\nu$	m	V
<b>NaOH</b>	?	?	<b>3 моль</b>	?	-
<b>H<sub>2</sub>O</b>	?	?	?	<b>1,8 г</b>	-
<b>NO<sub>2</sub> газ</b>	?	<b>0,6 · 10<sup>23</sup></b>	?	?	?
<b>O<sub>2</sub> газ</b>	?	?	?	?	<b>112 л</b>

# Вариант 6

Формула вещества	M	N	$\nu$	m	V
<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	<b>?</b>	<b>?</b>	<b>0,01</b> <b>МОЛЬ</b>	<b>?</b>	<b>-</b>
<b>CaO</b>	<b>?</b>	<b>?</b>	<b>?</b>	<b>5,6 Г</b>	<b>-</b>
<b>CO</b> газ	<b>?</b>	<b>24,08.</b> <b>10<sup>23</sup></b>	<b>?</b>	<b>?</b>	<b>?</b>
<b>F<sub>2</sub></b> газ	<b>?</b>	<b>?</b>	<b>?</b>	<b>?</b>	<b>67,2 Л</b>