

Вариант 1.

Плотность мела (CaCO_3) 2711 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу мела и объем данного вещества, если известно, что число молекул мела составляет $3,01 \cdot 10^{23}$.

Вариант 2.

Плотность серной кислоты (H_2SO_4) 1831 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу серной кислоты и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $9,03 \cdot 10^{23}$.

Вариант 3.

Плотность азотной кислоты (HNO_3) 1513 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу азотной кислоты и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет 10^{23} .

Вариант 4.

Плотность фосфорной кислоты (H_3PO_4) 1870 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу фосфорной кислоты и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $12,04 \cdot 10^{23}$

.

Вариант 5.

Плотность нитрата калия (KNO_3) 2109 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу нитрата калия и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $3,01 \cdot 10^{23}$

Вариант 6.

Плотность соды (Na_2CO_3) 2533 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу соды и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $9,03 \cdot 10^{23}$

Вариант 7.

Плотность поваренной соли (NaCl) 2163 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу поваренной соли и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет 10^{23} .

Вариант 8.

Плотность гипса (CaSO_4) 2320 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу гипса и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $12,04 \cdot 10^{23}$.

Вариант 9.

Плотность оксида алюминия (Al_2O_3) 3990 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу оксида алюминия и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $3,01 \cdot 10^{23}$.

Вариант 10.

Плотность сульфата алюминия ($\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$) 2710 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу сульфата алюминия и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $9,03 \cdot 10^{23}$

.

Вариант 11.

Плотность медного купороса (CuSO_4) 3606 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу медного купороса и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет 10^{23}

.

Вариант 12.

Плотность сульфата железа ($\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$) 3097 кг/м^3 . Рассчитайте относительную молекулярную массу сульфата железа и объем данного вещества, если известно, что число молекул вещества составляет $12,04 \cdot 10^{23}$

.