

Тест 2

- Международное обозначение атомной единицы массы:**
а) г; б) M_r ; в) u ; г) A_r .
- Понятие «относительная атомная масса» в начале XIX в. ввел в науку:**
а) Дж. Дальтон; в) Й.Я. Берцелиус;
б) Д.И. Менделеев; г) А.М. Бутлеров.
- Наименьшее значение относительной атомной массы имеет элемент:**
а) франций; б) кислород; в) водород; г) гелий.
- 1 а. е. м. - это:**
а) $\frac{1}{12}$ массы атома водорода; в) $1,66 \cdot 10^{27}$ г;
б) $1,66 \cdot 10^{-27}$ кг; г) $1,66 \cdot 10^{-24}$ кг.
- Масса атома магния представлена записью:**
а) $\omega(\text{Mg}) = 24 \%$; в) $m_a(\text{Mg}) = 24$ а. е. м.;
б) $m(\text{Mg}) = 24$ г; г) $A_r(\text{Mg}) = 24$.
- Атом азота легче атома железа:**
а) в 4 раза; в) на 32 а. е. м.;
б) в 2 раза; г) в 25 раз.
- Значение массы атома элемента можно рассчитать по формуле (без преобразований):**
а) $m_a(X) = A_r(X) \cdot 1,66 \cdot 10^{-27}$ кг; в) $\omega = \frac{A_r \cdot a}{M_r} \cdot 100\%$
б) $m(\text{в-ва}) = \omega(\text{в-ва}) \cdot m(\text{смеси})$; г) $1u = \frac{m_a(C)}{12}$.
- НЕ является правильным утверждение:**
а) относительная атомная масса показывает, во сколько раз масса атома данного элемента больше атомной единицы массы;
б) относительная атомная масса - величина безразмерная;
в) $1u$ имеет численное значение, равное $1,66 \cdot 10^{-27}$ г;
г) относительная атомная масса показывает, во сколько раз масса атома данного химического элемента больше $\frac{1}{12}$ массы атома углерода.
- Элемент, масса атома которого равна $1,0624 \cdot 10^{-25}$ кг:**
а) Cu; в) O;
б) Hg; г) Ag.
- Значение массы атома серебра:**
а) $3,337 \cdot 10^{-24}$ кг; в) $3,984 \cdot 10^{-23}$ г;
б) $4,864 \cdot 10^{-25}$ кг; г) $1,7928 \cdot 10^{-25}$ кг.