

ТЕСТОВІ ЗАВДАННЯ НА ВСТАНОВЛЕННЯ ВІДПОВІДНОСТІ

Основні положення молекулярно-кінетичної теорії

№1

- | | |
|---|--|
| I. Що таке моль речовини ? | 1. ...маса речовини взята в кількості одного моля. |
| II. Що таке відносна молекулярна маса ? | 2. ...кількість речовини в якій міститься стільки ж молекул або атомів, скільки атомів міститься у вуглеці масою 0,0012 кг |
| III. Що таке кількість речовини? | 3. ... відношення маси речовини до її молярної маси |
| IV. Що таке молярна маса? | 4. ... відношення маси молекули даної речовини до 1/12 маси атома вуглецю |

№2

- | | |
|---|------------------------------------|
| I. Вказати формулу відносної молекулярної маси. | 1. = $\frac{m}{M}$ |
| II. Вказати формулу молярної маси | 2. ... = $N_A \frac{m}{M}$ |
| III. Вказати формулу кількості речовини | 3. ... = $m_o N_A$ |
| IV. Вказати формулу, за якою визначають кількість молекул | 4. ... = $\frac{m_o}{1/12 m_{oC}}$ |

№3

- Обчислити відносну атомну масу:**
- | | |
|--------------------------------------|-------|
| I. чадного газу CO | 1. 18 |
| II. Водяної пари H ₂ O | 2. 64 |
| III. Метану CH ₄ | 3. 28 |
| IV. Сірчистого газу S O ₂ | 4/ 16 |

№4

- Знайти кількість молекул
- | | |
|--|---------------------------------|
| I. в 4 г водяної пари | 1. $\approx 5,6 \times 10^{23}$ |
| II. в 5 г вуглекислого газу | 2. $\approx 1,9 \times 10^{22}$ |
| III. в 2 г сірчистого газу SO ₄ | 3. $\approx 7 \times 10^{22}$ |
| IV. в 15 г метану CH ₄ | 4. $\approx 1,3 \times 10^{23}$ |

№5

- | | |
|--|---|
| I. Чому аромат квітів ми відчуваємо на віддалі ? | 1. Проявляються сили міжмолекулярного зчеплення |
| II. Чому легко розтягується гумовий шнур і майже не розтягується сталевий прут? | 2. Має місце явище дифузії |
| III. Чому штукатурка відпадає, якщо між цегляною стіною і шаром штукатурки проникає дощова вода? | 3. Сили міжмолекулярного зчеплення не однакові в різних речовинах |
| IV. Чому скляну пробку інколи важко вийняти з скляного флакону? | 4. Сили міжмолекулярного зчеплення зменшуються |