**Тема уроку. Обчислення відносної густини газів і молярної маси газу.**

**Мета**: закріпити знання про відносну густину газів.

***Задача №1.*** Обчисліть відносну густину сульфур (IV) оксиду за киснем.

|  |  |
| --- | --- |
| *Дано:*  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image018.png   та   https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image019.png | *Розв’язання:*  ***1.*** Знаходимо молярні маси сульфур (IV) оксиду і кисню  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image020.png,  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image021.png  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image022.png,  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image023.png  ***2.***  Знаходимо відносну густину газів  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image024.pnghttps://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image025.png  *Відповідь:*   https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image026.png |
| https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image027.png - ? |

***Задача №2.*** Обчисліть молярну масу гідроген сульфуру, якщо відносна густина його за амоніаком дорівнює 2.

|  |  |
| --- | --- |
| *Дано:*  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image028.png | *Розв’язання:*  ***1.***Виходячи з формули  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image029.png  ***2.***Знаходимо молярну масу амоніаку.  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image030.png  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image031.png  ***3.*** Підставимо в формулу значення  https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image032.png  *Відповідь:*   https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image033.png |
| https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image034.png |

**Перевірте себе !**

**Після вивчення параграфу 25 в підручнику виконайте завдання:**

**1).**Виберіть формулу, за якою обчислюють відносну густину газів

***А) https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image038.png     Б) https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image039.png      В) https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image040.png     Г) https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image041.png***

**2).**Укажіть  число, що відповідає молярній масі повітря:

***А)*** 6,02 • 1023***Б)*** 22,4 л/моль***В)*** 29 г/моль***Г)*** 44,8 л.

**3).** Укажіть формулу газу, важчого за кисень:

***А)*** С3Н8***Б)*** N2         ***В)*** Hе      ***Г)*** H2  Начало формы

**4).**Позначте формули газів, важчих за повітря.

1.  CO2              2.  NO         3.  SO2

4. CH4                5. NO2               6. NH3

**5).**Встановіть відповідність  між формулами речовин і їх відносною густиною  газів за воднем

|  |  |
| --- | --- |
| **формули речовин** | https://disted.edu.vn.ua/media/images/asia/him08/u08__01_26.files/image042.png |
| 1. CO 2. SiH4 3. C2H6 4. SO2 | А)    16  Б)     14  В)    32  Г)    15  Д)     28 |