

Домашня робота: прочитати параграф 7

<https://uahistory.co/pidruchniki/popel-chemistry-10-class-2018-standard-level/7.php>

1. Завдання

1. Відносна атомна маса позначається
2. Відносна молекулярна маса позначається
3. Відносна молекулярна маса речовини обчислюється
4. Густина позначається
5. Густина речовини обчислюється за формулою
6. Масову частку елемента в складній речовині обчислюють за формулою
7. Відносна густина газів позначається
8. Відносна густина газів обчислюється за формулою
9. Відносна густина газу за воднем обчислюється за формулою
10. Відносна густина газу за повітрям обчислюється за формулою

$Mr(CO_2) = Ar(C) + 2 \cdot Ar(O) = 44$
$W(E) = \frac{n \cdot Ar}{Mr}$
$D_{H_2}(H_2S) = \frac{Mr(H_2S)}{Mr(H_2)}$
Mr
$D = \frac{m_1}{m_2}$
ρ
$D_{пов.}(H_2) = \frac{Mr(H_2)}{Mr(пов.)}$
Ar
$\rho = \frac{m}{V}$
D

2. Розв'язати задачі:

1. Визначте молекулярні формули для таких речовин:

а) алкан, $M = 44$ г/моль; **C H**

б) алкен, $M = 70$ г/моль; **C H**

2. Виведіть формулу насиченого вуглеводню, якщо відносна густина сполуки за вуглекислим газом — 2,91.

C H