

РОЗВ'ЯЖІТЬ ЗАДАЧІ

1. Обчислення відносної густини газів

<i>Зразок.</i> Обчисліть відносну густину гелію за воднем.	$D_{H_2}(He) = \frac{M_r(He)}{M_r(H_2)} = \frac{4}{2} = 2$
кисню за воднем	
карбон(II) оксиду CO за азотом (N ₂)	
бутану C ₄ H ₁₀ за повітрям	

2. Обчислення відносної молекулярної (молярної) маси невідомого газу X за його відотною густиною

<i>Зразок.</i> Обчисліть відносну молекулярну масу газу X, якщо його відносна густина за повітрям дорівнює 1,5.	$M(X) = D_{\text{пов.}} \cdot M(\text{пов.}) = 1,5 \cdot 29 = 44$
$D_{H_2}(X) = 14$	
$D_{He}(X) = 4$	
$D_{\text{пов.}}(X) = 1,17$	

3. Відносна густина деякого газу за киснем становить 2. Обчисліть відносну густину цього газу за воднем.

Дано:	Розв'язання