



Masa cząsteczkowa (chemia)

Warto przygotować kartkę i długopis lub kalkulator.

Poziom trudności: Średni

1. W czym wyrażamy masę cząsteczkową?

- A - g
 - B - ng
 - C - u
-

2. Oblicz masę cząsteczkową H_2O . Potrzebne dane: $m_H = 1u$ $m_O = 16u$

- A - $17u$
 - B - $18u$
 - C - $33u$
 - D - $34u$
-

3. Oblicz masę cząsteczkową $NaCl$. Potrzebne dane: $m_{Na} = 23u$ $m_{Cl} = 35,5u$

- A - $58u$
 - B - $59u$
 - C - $58,5u$
 - D - $8u$
-

4. Oblicz masę cząsteczkową siarkowodoru (H_2S). Potrzebne dane: $m_{Siarki} = 32u$ $m_{Wodoru} = 1u$

- A - $65u$
 - B - $33u$
 - C - $64u$
 - D - $34u$
-

5. Oblicz masę cząsteczkową metanu i wskaż substancję oznaczoną literą a. Potrzebne dane: Cząsteczka składa się z pięciu atomów w tym jednego atomu węgla. $m_C = 12u$ $m_a = 1u$

- A - $13u$, a - żelazo
 - B - $16u$, a - wodór
 - C - $16u$, a - żelazo
 - D - $13u$, a - wodór
-



Masa cząsteczkowa (chemia)

Warto przygotować kartkę i długopis lub kalkulator.

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. C
2. B
3. C
4. D
5. B