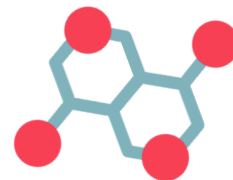


# Работен лист – Урок 3- Ловци на маси



Име: \_\_\_\_\_ Клас: \_\_\_\_\_ Дата: \_\_\_\_\_

## Част 1: Изчисляване на молекулна маса

Запишете своята молекула от картата. Използвайте таблица на Менделеев, за да изчислите нейната относителна молекулна маса.

Име на молекулата: \_\_\_\_\_

Химична формула: \_\_\_\_\_

Елемент	Брой атоми	Отн. атомна маса	Пресмятане
H - Водород	1	1	Брой атоми x Отн.атомна маса =1 x 1 = 1

Молекулна маса: \_\_\_\_\_

## Част 2: Събиране на информация

Използвайте учебници или интернет да намерите информация за вашата молекула. Попълнете данните и подгответе вашия модел и информация за груповата презентация в следващия урок.

1. Как се формира? (естествено или по химичен път)

---

---

---

2. Използване в индустрията или ежедневието:

---

---

---

3. Има ли вреда за човека и природата?

---

---

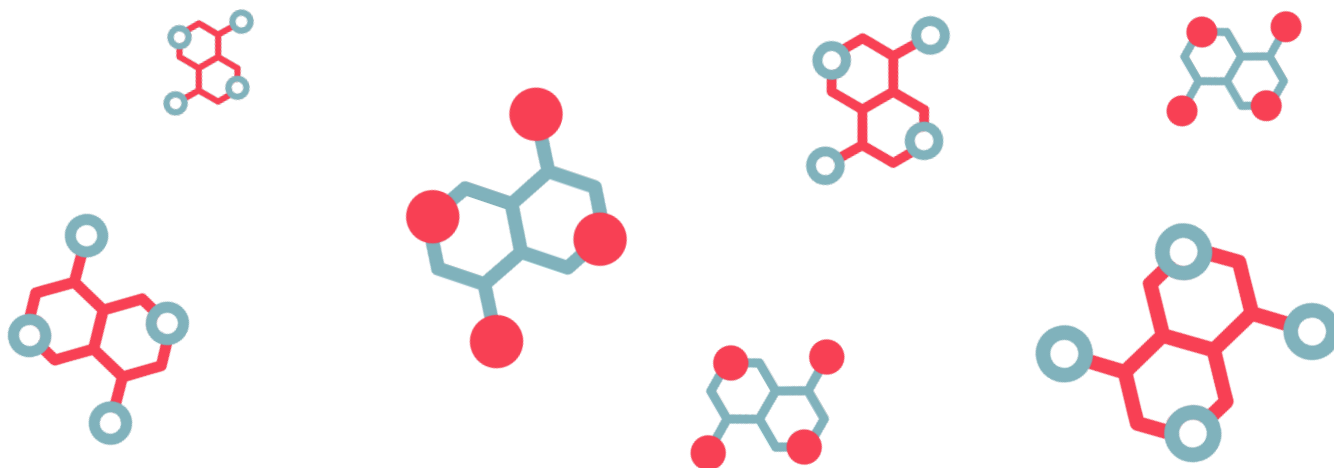
---

Бонус. Има ли възможни алтернативи?

---

---

---



### Част 3: Самооценка

Отговорете честно на въпросите. Това не е тест, а начин да помислите върху това какво научихте и как се справяте.



Най-лесното от този урок днес беше, защото:

---

---

---

---

Най-трудното от този урок днес беше, защото:

---

---

---

---

