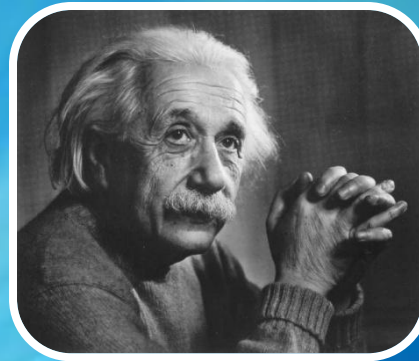


Закон сохранения и превращения энергии - фундаментальный закон природы

$$E = m \cdot c^2$$

Что такое фундаментальность?



«Высшая задача
физики состоит
в открытии
наиболее общих
элементарных
законов, из
которых можно
было бы логически
вывести картину
мира»

А. Эйнштейн

$$E = m \cdot c^2$$

В современном представлении
самое простое - молекулы, атомы,
элементарные частицы, поля и т.п.



Пространство

Время

Масса

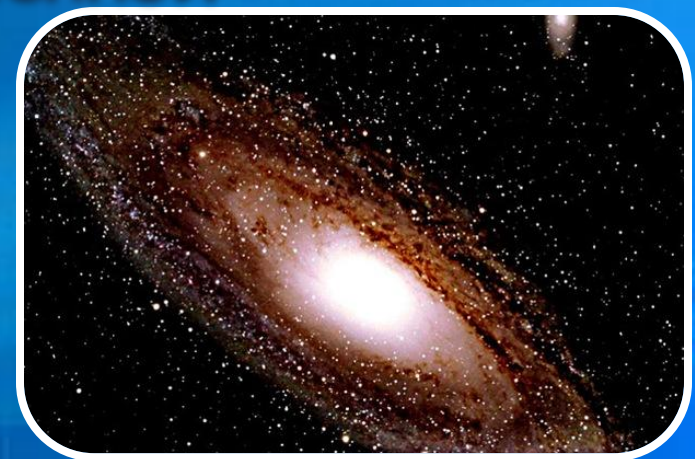
Наиболее общими свойствами
материи принято считать движение,
пространство и время, массу,
энергию и др.

$$E = m \cdot c^2$$

Один из существенных признаков физики как фундаментальной науки заключается в том, что

при изучении сложное сводится к простому, конкретное - к общему. При этом Устанавливаются универсальные законы, справедливость которых подтверждается не только в земных условиях и в околоземном пространстве, но и во всей Вселенной

Термин «энергия» происходит от слова *energeia*, которое впервые появилось в работах Аристотеля.



Из истории закона сохранения энергии



М.В. Ломоносов

Все перемены в натуре
случающиеся такого суть
состояния, что сколько чего от
одного тела отнимается,
столько присовокупится к
другому. Так, ежели где
убудет несколько материи, то
умножится в другом месте...

$$E = m \cdot c^2$$

Из истории закона сохранения энергии

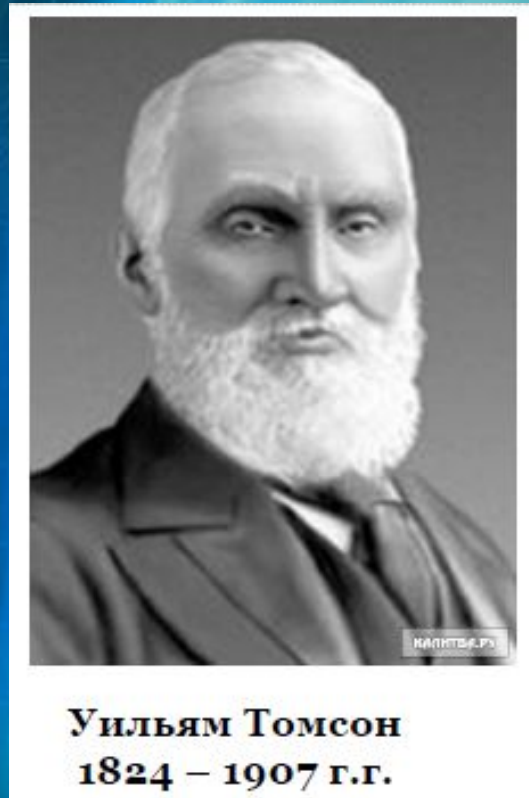


Томас Юнг
1773 – 1829 г.г.

Первое строгое
определение
энергии дал Уильям
Томсон в 1852
году в работе
«Динамическая
теория тепла»

$$E = m \cdot c^2$$

Из истории закона сохранения энергии



Уильям Томсон
1824 – 1907 г.г.

**Энергия -
количественная мера
различных видов движения**

**Энергия материальной системы
- сумма всех воздействий над
системой при изменении ее
состояния.**

Уильям Томсон (лорд Кельвин)

$$E = m \cdot c^2$$

Единицы энергии

В СИ

$[E] = \text{Дж (Джоуль)}$

Внесистемные единицы:

Калория (кал)

1 кал = 4,1868 Дж

Электрон-вольт (эВ)

3. Киловатт-час (кВт*ч)

$$E = m \cdot c^2$$



Калорийность -
энергоемкость
продукта

$$E = m \cdot c^2$$

Из истории закона сохранения энергии



Юлиус Роберт Майер

Сформулировал закон
сохранения энергии,
привел 25 примеров
в его подтверждение.

[Ссылка на
ресурс](#)

$$E = m \cdot c^2$$

Закон сохранения энергии в механике

Энергия

Кинетическая

Потенциальная

$$E_k + E_p = \text{const}$$

$$E = m \cdot c^2$$

Закон сохранения энергии в тепловых процессах

Например, в тепловых процессах закон сохранения энергии называют первым началом (законом) термодинамики



$$U = Q + A$$

$$E = m \cdot c^2$$

Способы изменения внутренней энергии тела

$$U = Q + A$$

Теплопередача

Совершение
работы

$$E = m \cdot c^2$$

Энергия

Кинетическая

Потенциальная

$$E_k + E_n = \text{const}$$

$$U = Q + A$$

Энергия не возникает из ничего
и не исчезает бесследно, она
переходит из одной формы в
другую

$$E = m \cdot c^2$$