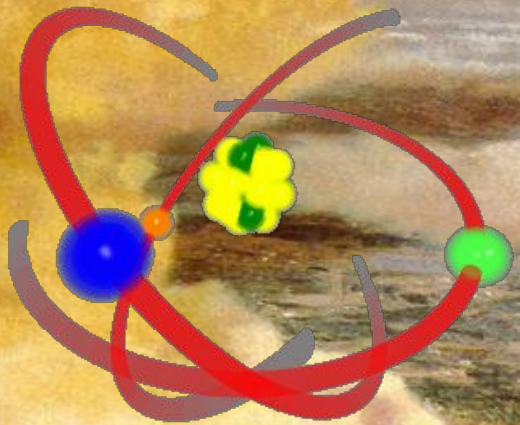
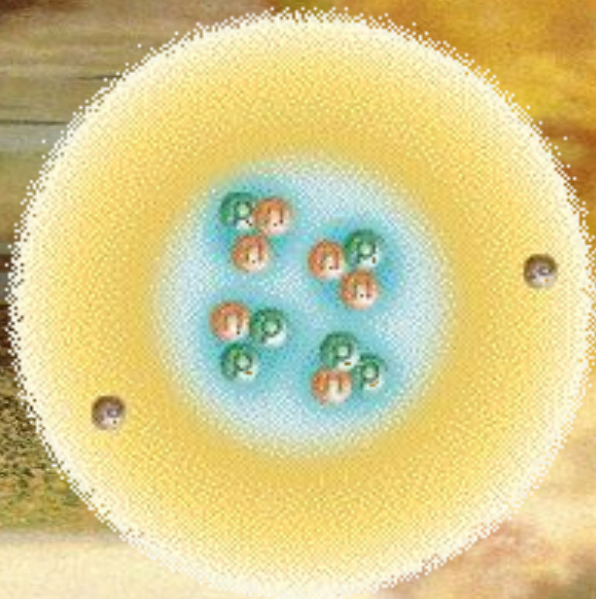


# ФИЗИКА

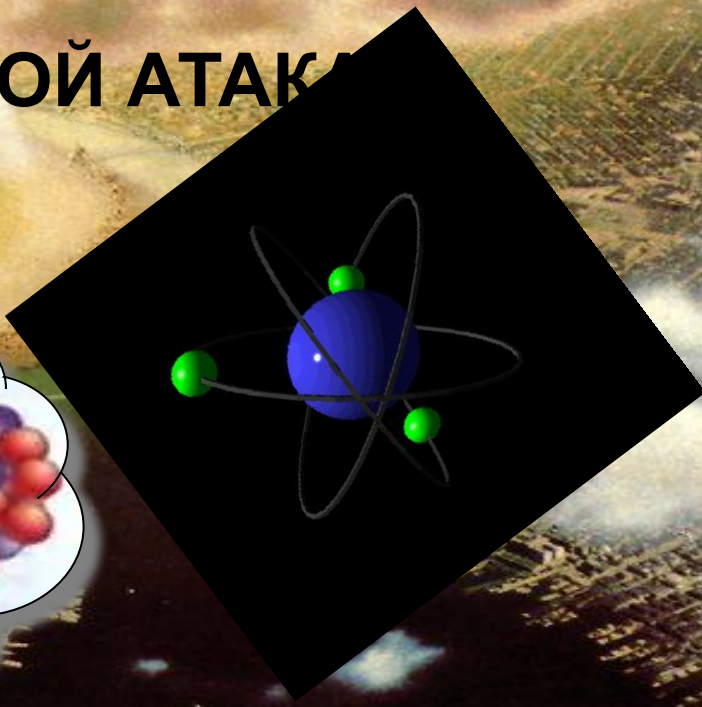
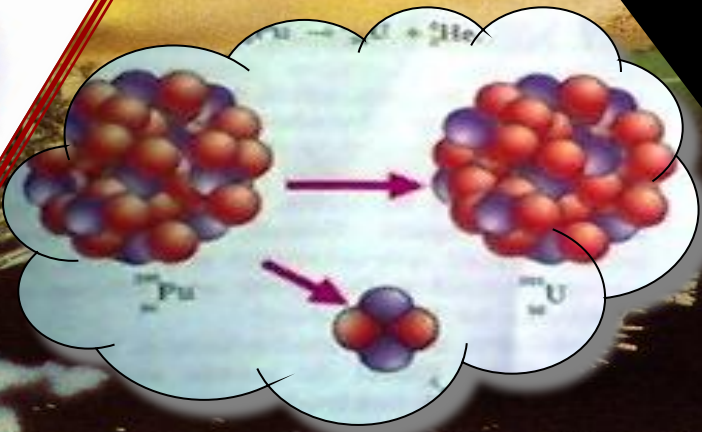
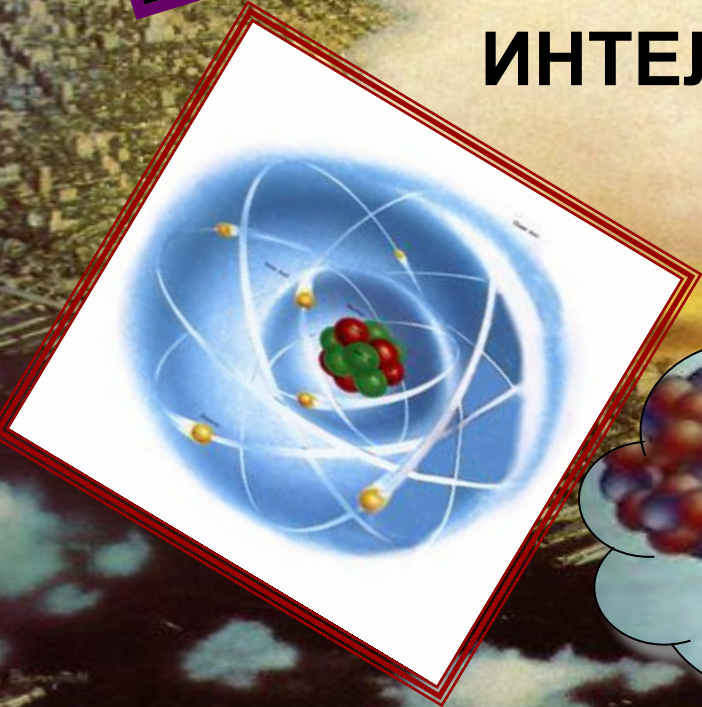
ІХ

*Хетаи район школа № 24*

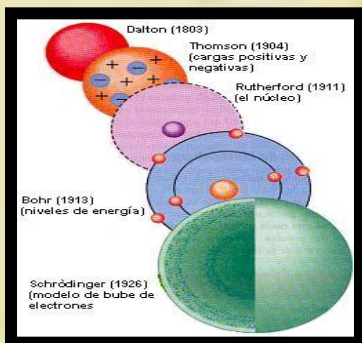
*Рзаева Айтадж*



# ИНТЕЛЛЕКТУАЛЬНОЙ АТАКЕ





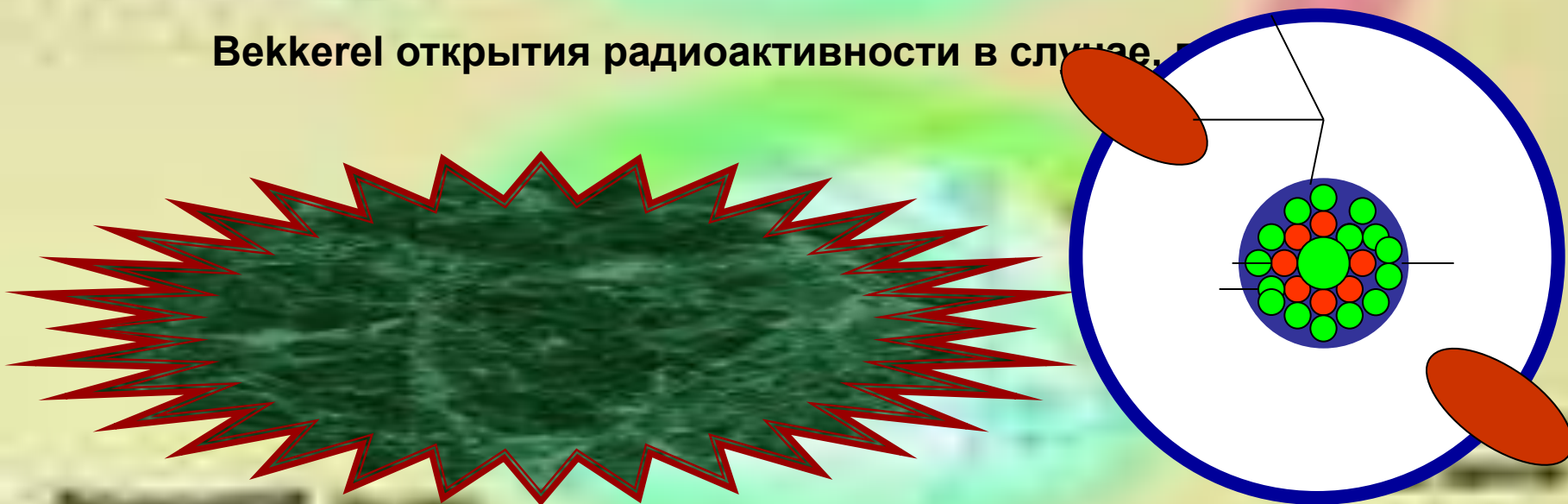


# радиоактивность

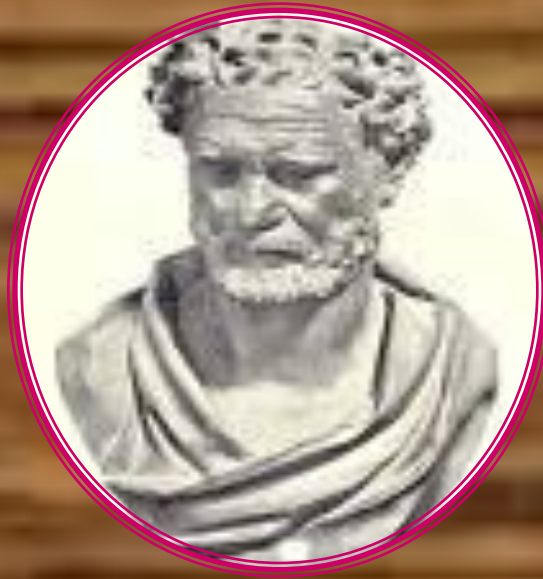
## Сложность атома В качестве одного из мероприятий **УТВЕРЖДЕНИИ**

Идея, что атомы расположены объекты 2500 лет назад  
Demokritē которые жили. неделимые атомы девятнадцатого века,  
навсегда,  
Всегда в движении, а мелкие частицы материала был получен.  
Атом слово греческого происхождения означает неделимый. В 1896  
Генри

Веккерел открытия радиоактивности в случае, г



Демокрит



Пьер Кюри

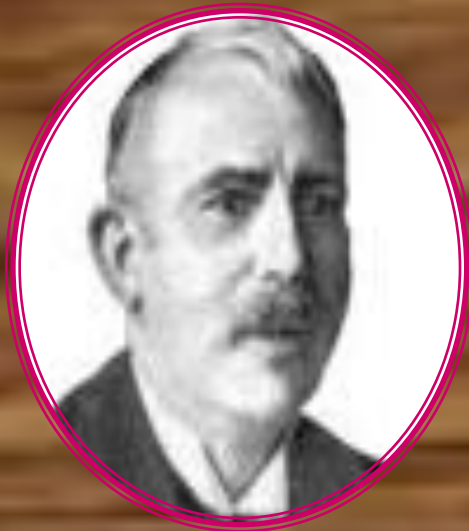


Мари Кюри

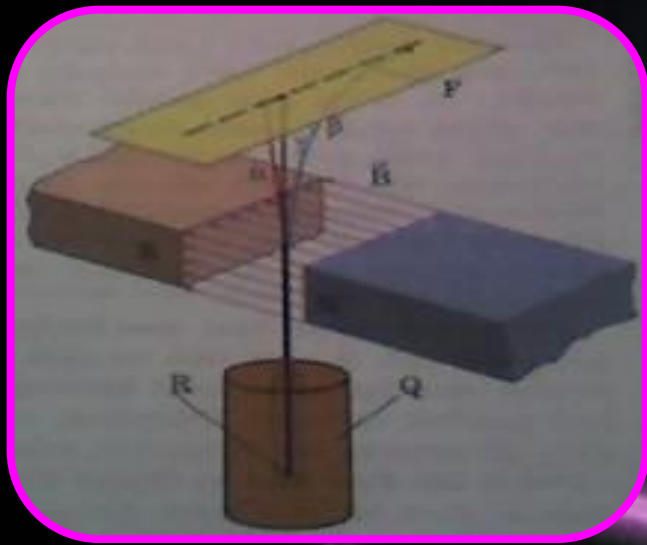
Нильс Бор



Фредерик Содди



Эрнест Резерфорд



Резерфорд осуществил опыт в 1899 году и стало ясно, что радиоактивная радиация не является однородным комплексом хорошо рисовать Кюбе имеет. Было выявлено, что излучения Некоторые остановки, чтобы распространить свое предыдущее направление тепло, некоторые из слева, чем раньше, ди- Некоторые склонны справа. Это в соответствии с лучами

В  $\square$ ,  $\alpha$ , бета- лучей имени



**Радиоактивный распад одного или нескольких частиц (например, электронов, нейтрино, альфа-частицы, фотоны) сопровождается разделением.**

**Радиоактивность означает, радиоактивные ядра о свойствах материи, которые, как предполагается, есть.**

**Известно, что всех химических элементов с атомным номером больше, чем 82 radioaktivdirler.**

**Некоторые из легких элементов в этом месте.**

**Есть два типа радиоактивности:**

**Естественная радиоактивность - встречается в природе, сам по себе, чтобы отделить основной элемент.**

**Искусственной радиоактивности - результат ядерной реакции с ядром искусственного элемента, чтобы отделить себя.**

**А и радиационной  $\gamma$ -частиц, испускаемый ядерного kvantlarının дискретного энергетического спектра, в то**



# Задание

1

Открытие атома, написать то, что вы узнаете о структуре и свойствах

2

Время электрона, масса и писать то, что вы знаете о собственности.

3

В состав нейтронов нагрузки, напишите, что вы знаете о массе и свойствах.

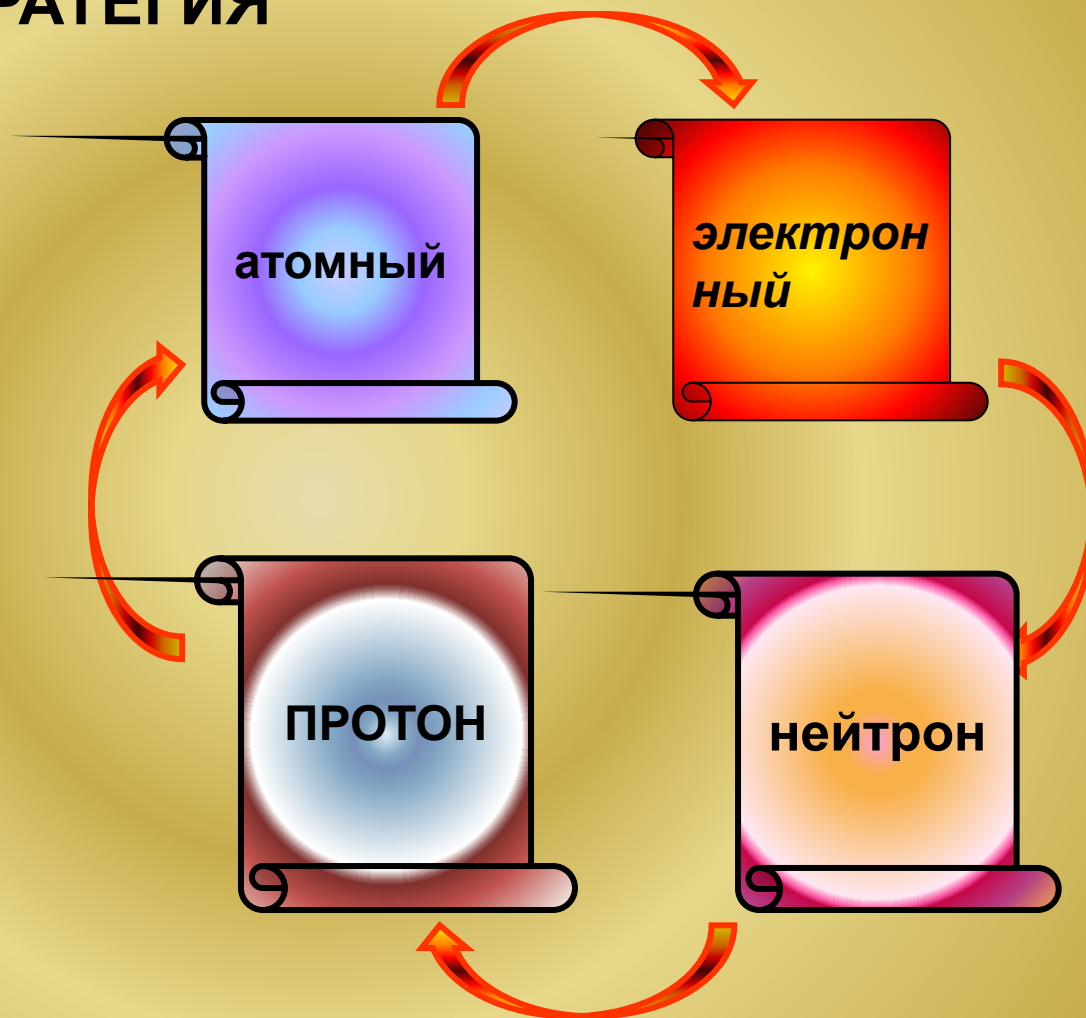
4

В состав протонов нагрузки, веса и типа в том, что вы узнали о собственности



# КАРУСЕЛЬ СТРАТЕГИЯ

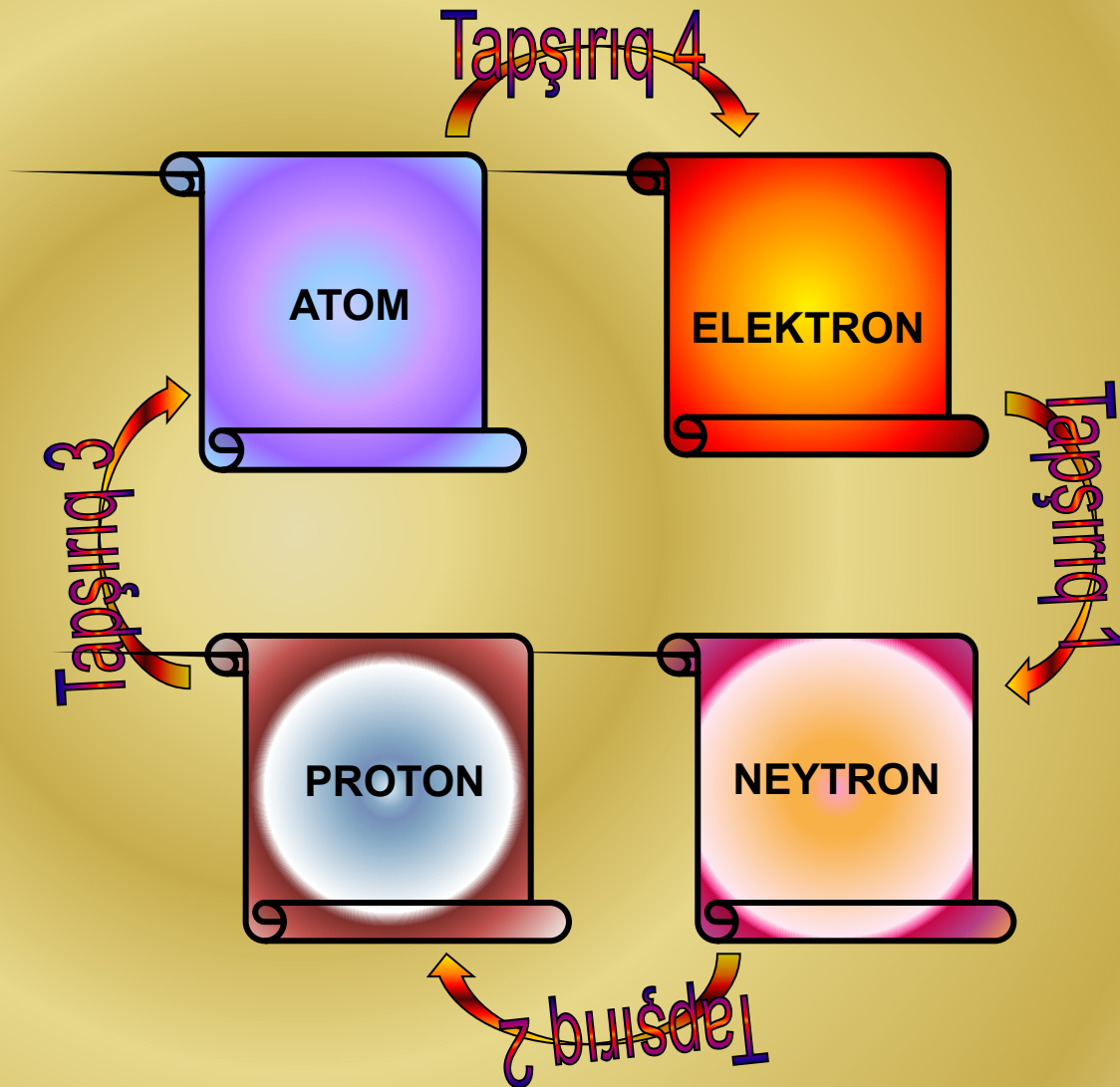
- АТОМ** T1
- электронны**  
**й** T2
- нейтрон** T3
- Протон**  
**ы** T4



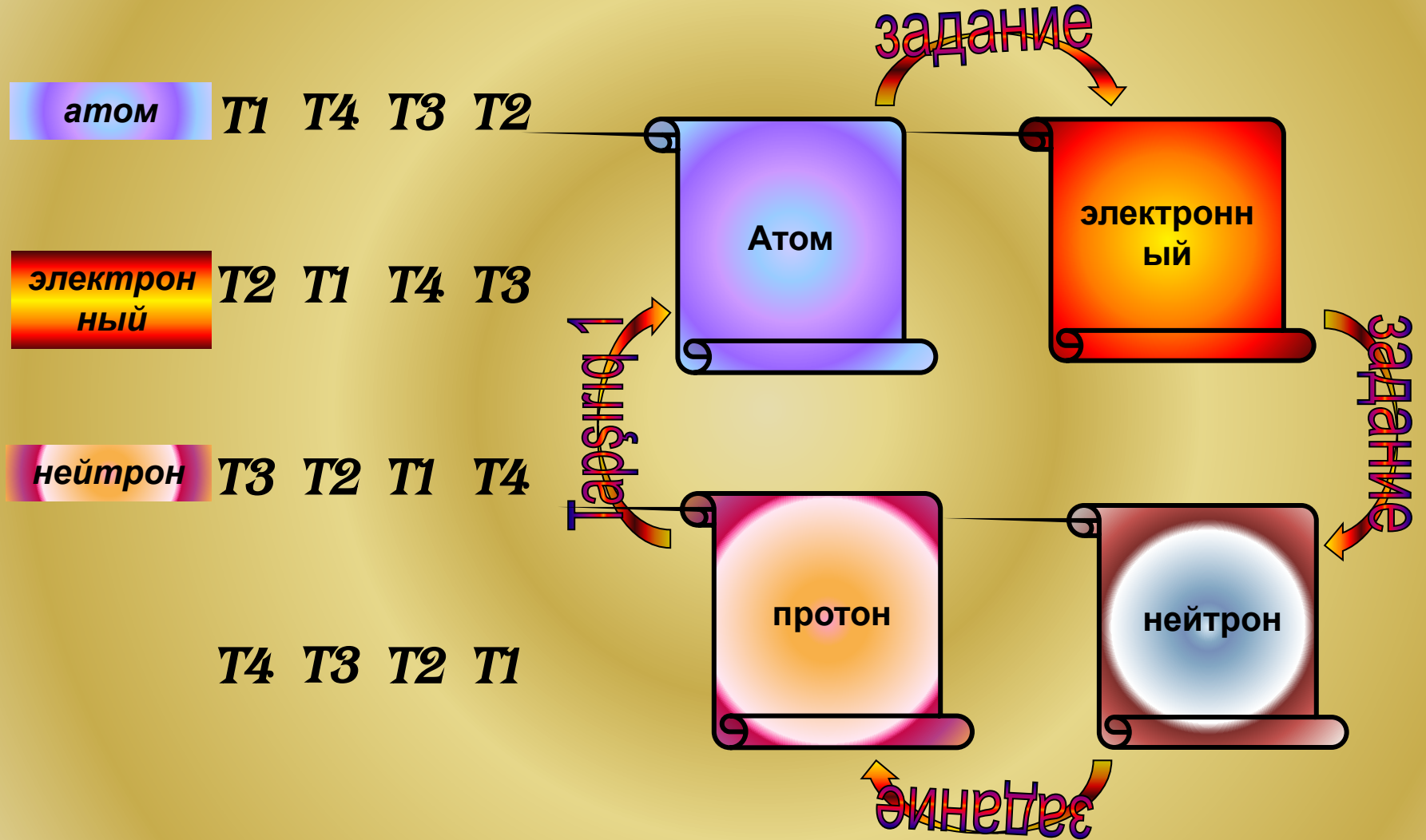


# КАРУСЕЛЬ СТРАТЕГИЯ

<b>АТОМ</b>	<b>T1</b>	<b>T4</b>
<b>ELEKTRON</b>	<b>T2</b>	<b>T1</b>
<b>NEYTRON</b>	<b>T3</b>	<b>T2</b>
<b>PROTON</b>	<b>T4</b>	<b>T3</b>



# КАРУСЕЛЬ СТРАТЕГИЯ





# РЕЗЮМЕ И ВЫВОДЫ

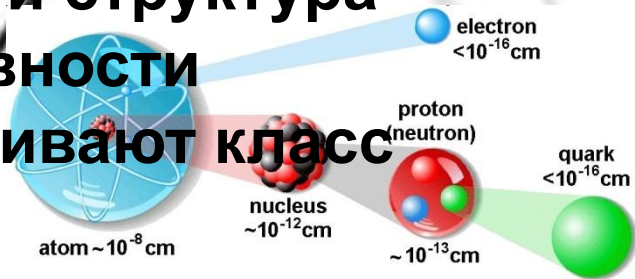
## ЦЕЛИ

Сложность структуры атома и ученики о радиоактивности

Основанием для создания знаний и творческого мышления, чтобы достичь.

## ЗАКЛЮЧЕНИЕ

И указаниями студентов к опросам  
По письменных и устных ответов, атом  
сложность и структура  
радиоактивности  
Его приравнивают класс



# ОЦЕНКА

КРИТЕРИИ

АТОМ

электрон

НЕЙТРОН

ПРОТОН

ТОЧНОСТЬ

сотрудничество

