



Telúrio Astronômico

Projeto 17

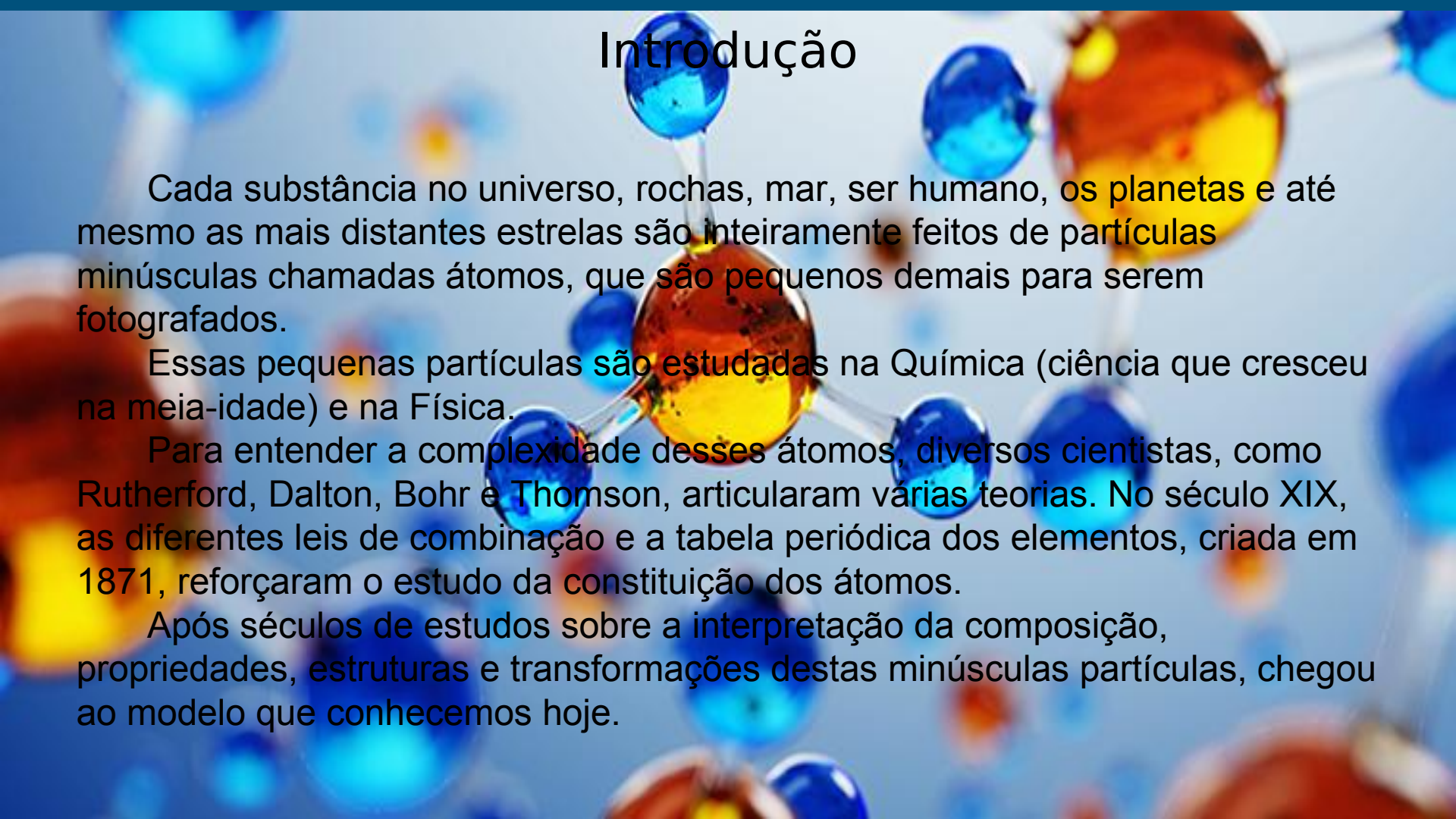
Sophia Barbosa Nogueira RA 112512019@eniac.edu.br

RG: 64.268.266-5

Giovanna Marine Xavier Setti RA 118212019@eniac.edu.br

Julia Mel Chaves Macedo RA: 105572018@eniac.edu.br

Introdução



Cada substância no universo, rochas, mar, ser humano, os planetas e até mesmo as mais distantes estrelas são inteiramente feitos de partículas minúsculas chamadas átomos, que são pequenos demais para serem fotografados.

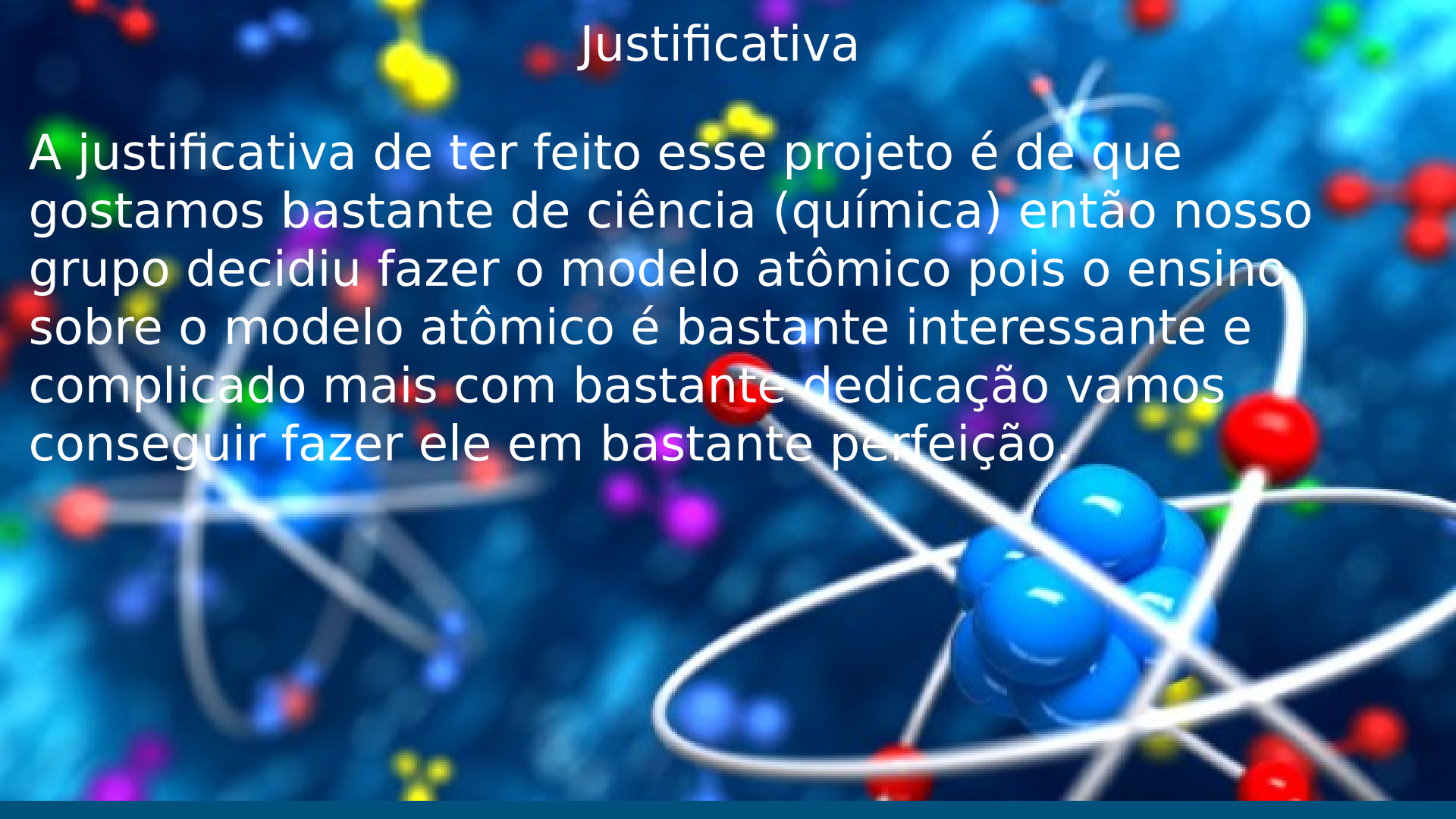
Essas pequenas partículas são estudadas na Química (ciência que cresceu na meia-idade) e na Física.

Para entender a complexidade desses átomos, diversos cientistas, como Rutherford, Dalton, Bohr e Thomson, articularam várias teorias. No século XIX, as diferentes leis de combinação e a tabela periódica dos elementos, criada em 1871, reforçaram o estudo da constituição dos átomos.

Após séculos de estudos sobre a interpretação da composição, propriedades, estruturas e transformações destas minúsculas partículas, chegou ao modelo que conhecemos hoje.

Justificativa

A justificativa de ter feito esse projeto é de que gostamos bastante de ciência (química) então nosso grupo decidiu fazer o modelo atômico pois o ensino sobre o modelo atômico é bastante interessante e complicado mais com bastante dedicação vamos conseguir fazer ele em bastante perfeição.



Objetivo

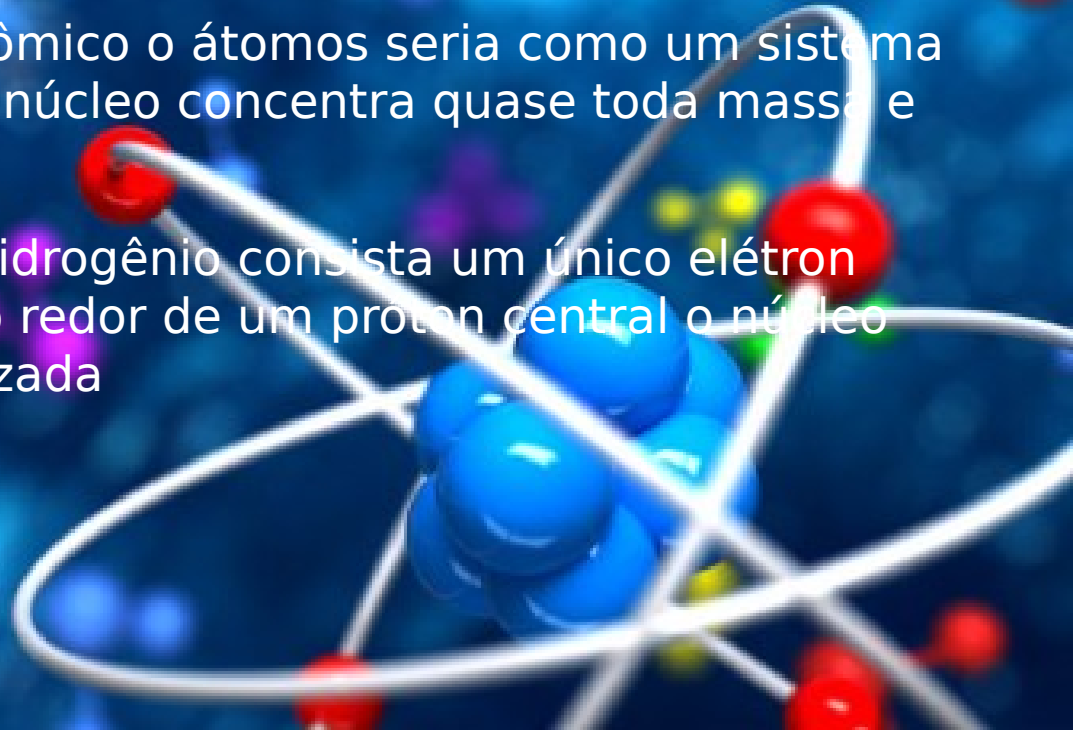
O objetivo de fazer o modelo atômico é trazer as pessoas mais pertos da química e também fazer a maquete sem gastar tanto dinheiro então vamos comprar os materiais em lojas mais baratas ou ver se tem em casa e tentar fazer o modelo bastante interessante que todos entendem o objetivo de ter feito o modelo atômico então o objetivo final e que vamos tentar conseguir terminar antes do prazo pedido.

Revisão da literatura

Dalton: Foi o primeiro cientista a desenvolver uma teoria atômica segundo a qual a matéria se compõe de pequeníssimas partículas indestrutíveis chamadas átomos

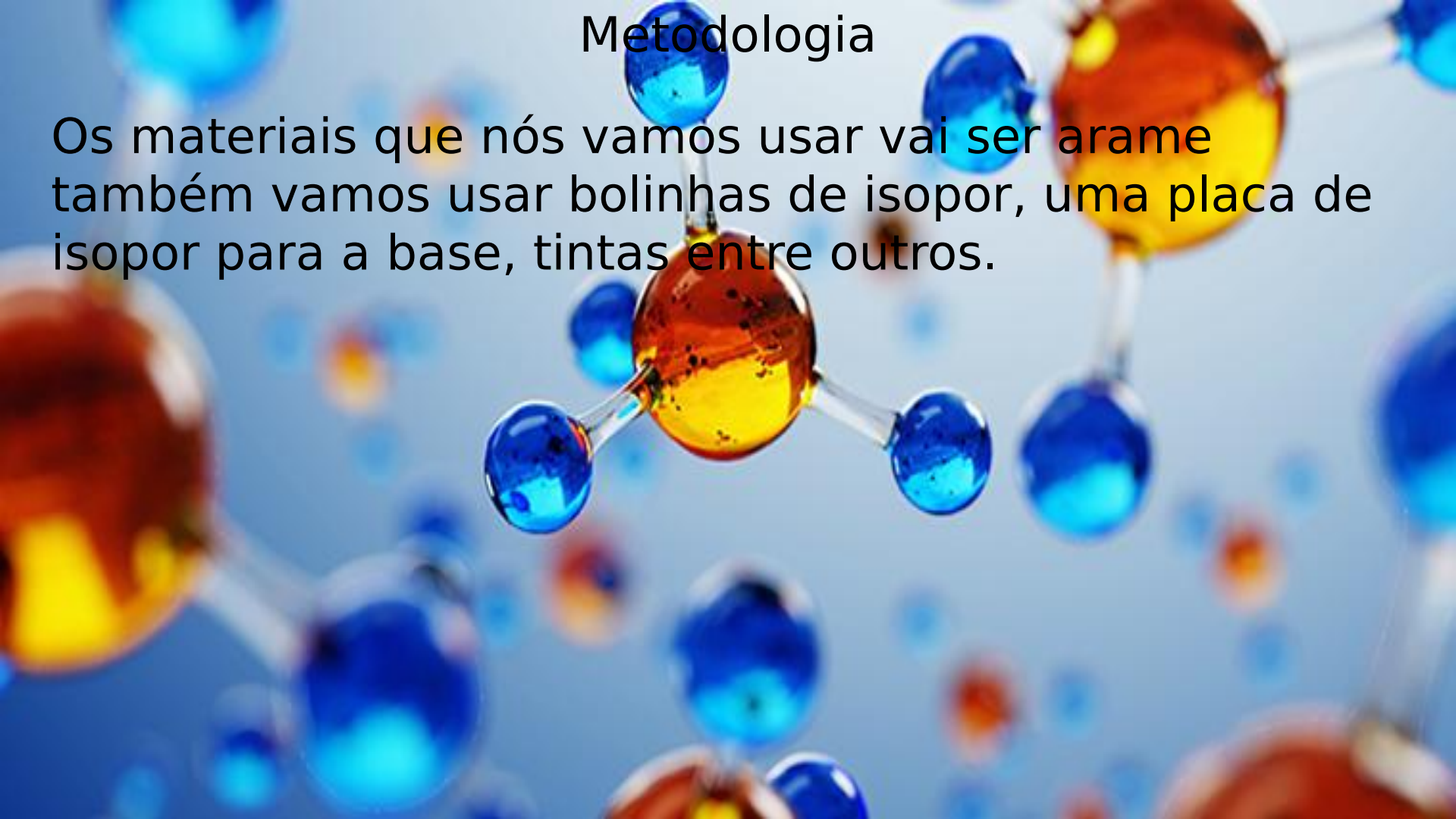
Rutherford: Propôs um modelo atômico o átomo seria como um sistema solar em miniatura cujo ``Sol`` o núcleo concentra quase toda massa e toda carga positiva do sistema

Bohr: sugeriu que um átomo de hidrogênio consista um único elétron perfazendo uma órbita circular ao redor de um próton central o núcleo sendo a energia do próton quantizada



Metodologia

Os materiais que nós vamos usar vai ser arame também vamos usar bolinhas de isopor, uma placa de isopor para a base, tintas entre outros.



Referências bibliográficas

<https://www.blogger.com/profile/03447193718163607036>

<https://www.todamateria.com.br/modelos-atomicos/>

<https://brasilecola.uol.com.br/fisica/modelos-atomicos.ht>

