

ÁTOMOS

Uma incognita constante que existia no passado, do que são formadas as coisas, a água, o ser humano, a chuva, etc.

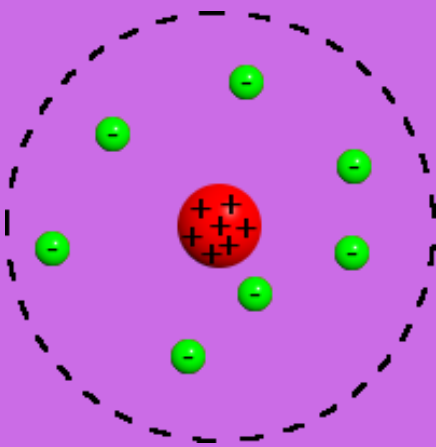
Dalton-1803

John Dalton acreditava que as coisas que formavam os seres humanos, objetos, etc, poderiam ser quebradas, até chegar em uma partícula indivisível e maciça que era o que formava as coisas,



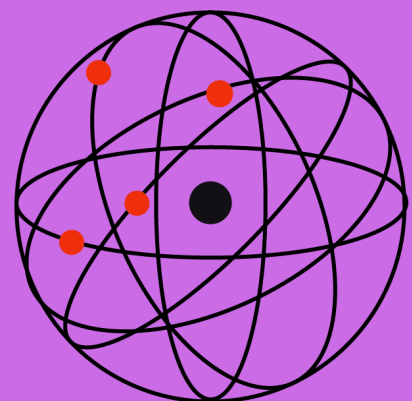
Thompson-1897

Thompson decidiu investigar mais sobre essa ideia, e descobriu que existia uma carga negativa e deu o nome de ELÉTRON, mas como essa partícula estava estável, sugeriu que houvesse uma carga positiva também os PRÓTONS (refutou a ideia do indivisível). Modelo chamado por Pudim de Passas

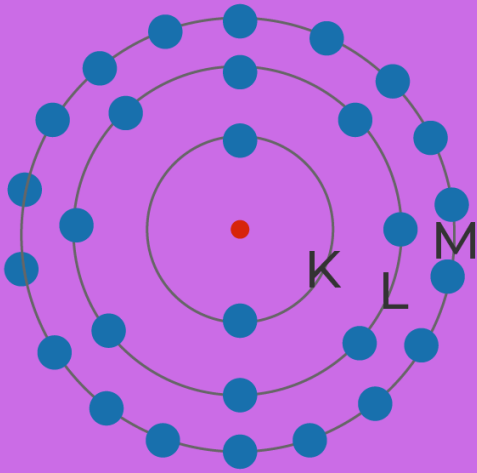


Rutherford-1911

Ele "reformou" a ideia de Thompson, porém alegando que esses Elétrons giravam em torno dos Prótons,



Bohr-1913



Bohr acrescentou mais uma ideia. Os elétrons giravam sim ao redor dos Prótons, mas não só deles, existia também os Nêutrons, que são partículas sem carga elétrica. Além disso, descobriu que existem camadas onde esses elétrons giram, e simbolizou elas pelas letras do alfabeto "K,L,M,N,O,P e Q".

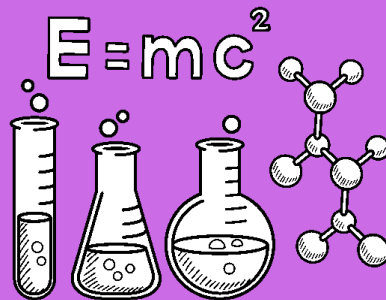
O que são os elementos químicos

São conjuntos átomos, com o mesmo número de Prótons. (número atômico Z)

Na Tabela Periódica o número de prótons determina a posição de cada elemento

Massa Atômica

Representada pela letra A, ela é a junção dos Prótons e os Nêutrons, sendo que a quantidade de P (carga positiva, e E (carga negativa) devem ser a mesma para que o átomo esteja estável. A conta de Z (número de prótons) - A (massa atômica) é = Nêutrons.



CÁTION=

Um cátion é um átomo que perde elétrons, se tornando menos negativo

Ânion=

Um ânion é um átomo que ganha elétrons, por isso é mais negativo, e os dois podem ser instáveis