3.8 DESAFIO DOS ÁTOMOS

DICA IMPORTANTE

O professor poderá elaborar a quantidade de fichas de acordo com o número de alunos da turma.

Márcia Paulúcio Pim

Nome da Escola: CEEFMTI Bráulio Franco

Conteúdo

Estrutura Atômica.

Descritores do Paebes

D18(Q) Reconhecer os critérios utilizados na organização da Tabela Periódica.

D73(Q) Reconhecer a evolução histórica dos modelos atômicos

Objetivo

Aprofundar o conceito de Estrutura Atômica através de uma simples dinâmica que irá demonstrar o domínio dos alunos sobre as partículas subatômicas

Materiais Utilizados:

Ficha com um elemento da Tabela Periódica e uma tabela como exemplificada no arquivo da página seguinte para cada aluno.

Procedimentos:

Organizar a sala de aula com os alunos em círculo, cada um receberá uma ficha com um elemento da Tabela Periódica e sua respectiva massa e número atômico, podendo também ser um íon. Na tabela que o aluno também receberá, o mesmo terá que identificar o símbolo, o número de massa, o número atômico, quantidade de prótons, nêutrons e elétrons de cada átomo no tempo de 1 minuto, que será cronometrado pelo professor. Ao final desse tempo a ficha deverá ser entregue ao aluno da direita e assim se fará até que todos os alunos tenham feito a estrutura atômica dos átomos de todos os elementos.

Ao final, a atividade poderá ser corrigida juntamente com os alunos, para que verifiquem quais as suas maiores dificuldades.

Figura 10: Exemplo da Ficha: Desafio dos átomos.

Fonte: Arquivo da autora.

DESAFIO DOS ÁTOMOS

Símbolo	Massa Atômica (A)	Número Atômico (Z)	Prótons	Nêutrons	Elétrons

Tabela 2: Desafio dos átomos.