3.6 DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA- NÍVEIS E SUBNÍVEIS

OBERVAÇÃO

Pode ser montada na forma de competição entre os grupos, para tal, deve se cronometrar o tempo de cada grupo. O vencedor deve realizar a distribuição correta no menor tempo.

Atividade desenvolvida pelos alunos do PIBID de Química – UFES – Alegre – 2019

Nome da Escola: CEEFMTI "Aristeu Aguiar"

Conteúdo

Distribuição eletrônica.

Descritor do Paebes

Este conteúdo não possui um descritor específico, contudo é base para inúmeros outros descritores.

Objetivo

Trabalhar de forma lúdica e interativa a distribuição eletrônica entre os níveis de energia e períodos da tabela periódica.

Materiais e Reagentes:

- Cartolina;
- Copos descartáveis;
- Pedacinhos de papel ou massinha de modelar.

Procedimentos:

1º) Dividir a turma em grupos pequenos;

2º) Montar (para cada grupo) um diagrama de Linus Pauling com copinhos de café, numa cartolina e escrever os níveis e subníveis com a quantidade máxima de elétrons dentro de cada copinho, na lateral da cartolina escrever as camadas (na frente de cada copinho);

3º) Massinha de modelar ou outro material para representar os elétrons;

4º) Disponibilizar uma tabela periódica para cada grupo;

5º) Selecionar elementos da tabela, utilizando como instruções apenas a família e o período;

6º) Os alunos deverão localizar o referido elemento e fazer a distribuição dos elétrons;

Resultados e Discussão:

Discutir com os alunos a relação entre níveis de energia e períodos da tabela periódica. Discutir com os alunos a relação entre quantidade de elétrons na camada de valência e a posição dos elementos na tabela periódica.

Figura 7: Exemplo do diagrama de Linus Pauling com copinhos.

Fonte: Arquivo do autor **(DIAGRAMAÇÃO ACERTAR)**