Escola/Colégio:	
Disciplina: **QUÍMICA**	Ano/Série:
Estudante:	

A linha do tempo dos modelos atômicos: Dalton e Thomson - aula 3 - PROFª. JOATE

Livro Química Cidadã Vol 1. Pág. 150 a 160



Horizontal

2. Esse modelo teórico de THOMPSON acabou sendo popularizado em livros didáticos com a denominação de _____
3. Segundo o modelo de Dalton, o que ocorre nas reações químicas é um _____ das partículas
5. Apesar de uma barra metálica ter aparência contínua, ela é constituída por bilhões de _____
7. As características, que propiciam a preservação da vida, são transmitidas aos descendentes por estruturas químicas estudadas pela _____.
9. A teoria de Dalton que encontrou condições históricas e sociais favoráveis para que fosse, posteriormente, consagrada pela comunidade _____.
10. Estudos mais avançados demonstram que os átomos não são _____
11. Modelos são _____.
12. Todos os elementos químicos têm um constituinte universal.
13. Atualmente, é impossível imaginar a nossa vida sem a energia _____
14. Processo químico de decomposição de substâncias pela passagem de corrente elétrica.

Vertical

1. Problemas que surgiram na época da Revolução industrial, estava o desafio enfrentado pela indústria metalúrgica, que tinha de produzir obtendo _____ em suas reações.
2. O modelo atômico de Thomson representado considera que átomo é uma esfera de carga _____ uniforme,
4. Anomalia visual que impede de perceber as cores.
6. A _____ vem da possibilidade de combinação entre átomos de diferentes elementos químicos.
8. O modelo atômico de Thomson representado considera que os elétrons que estariam em movimento em torno de _____ .



LIVEWORKSHEETS