



Modelos atômicos (II)

Turma:_____ Turma:_____

Vamos lembrar os modelos atômicos caçando as palavras?



1. Região central do átomo, que possui toda a carga positiva e praticamente toda a massa.
2. Região do átomo de volume muito grande e com grandes espaços vazios. (pouco densa).
3. Maneira de transportar energia sem que ocorra o transporte de matéria.
4. menor quantidade (pacote) de energia, luz, por exemplo.
5. Conjunto de cores
6. Autor que considera que os elétrons se movem em órbitas circulares sem perder ou ganhar energia.
7. Estado em que o átomo não está estável porque o elétron está num nível mais externo.
8. Estado menos energético do átomo que pode ser modificado pela interação com o ambiente.
9. Cientista que propõe órbitas elípticas.