

2. Modelos atómicos

1. Completa con las palabras adecuadas y coloca las que no utilices en el cajetín para ello:

negativa	neutra	uniforme
ocupada	positivo	núcleo
positiva	electrones	vacía
positiva	Dalton	no uniforme
Rutherford	Thomson	corteza
protones	electrones	negativo
orbitan	neutrones	neutro

- En el modelo de, existen partículas con carga, que se conocen como, que se distribuyen de forma en la masa del átomo, que es Como resultado, el átomo es
- En el modelo de Thomson y en el de el átomo es divisible, mientras que en el de Dalton no.
- En el modelo de Rutherford la mayor parte del átomo está, toda la masa y toda la carga del átomo, se encuentra en una zona central llamada A su alrededor los

Palabras o conjunto de palabras no utilizadas:

2. Completa:

Carga positiva

Electrón

Modelo de Thomson

Átomo de Dalton

Núcleo

Órbita

Modelo de Rutherford

Electrón

