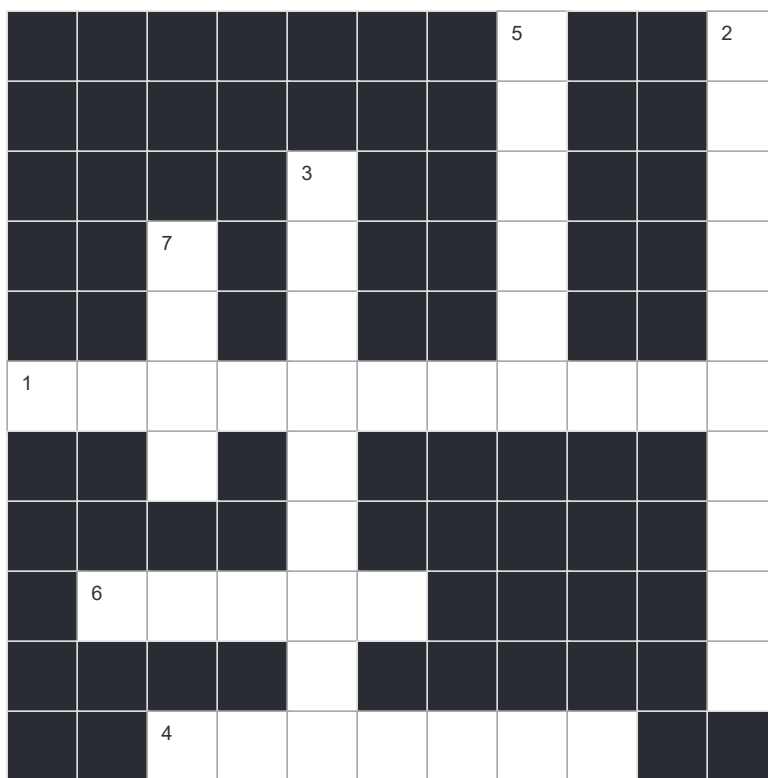




Modelos atómicos

Autor: Pablo Moreno Suárez



HORIZONTALES

1. Estableció que, dentro de las órbitas del átomo, se encuentran zonas probabilísticas donde se pueden encontrar los electrones en un tiempo determinado a los que denomina orbitales
4. Dijo que el átomo está formado por electrones de carga negativa incrustados en una esfera de carga positiva como en un "pudin de pasas".
6. El modelo atómico de este científico, fue fundamento para la denominada ley del octeto.

VERTICALES

2. probó la existencia del núcleo atómico. Propuso que los electrones se encontraban girando a mucha velocidad a una gran distancia del núcleo.
3. Ideo el termino de Átomo, para definir a la articula de la materia que no se puede dividir.
5. Presenta a los átomos, como unas esferas solidas pequeñas e indivisibles. Plantea que los átomos se une en proporciones constantes.

7. Propuso que los electrones se encuentran en órbitas estables alrededor del núcleo y que los átomos presentaban espectros de emisión energética.