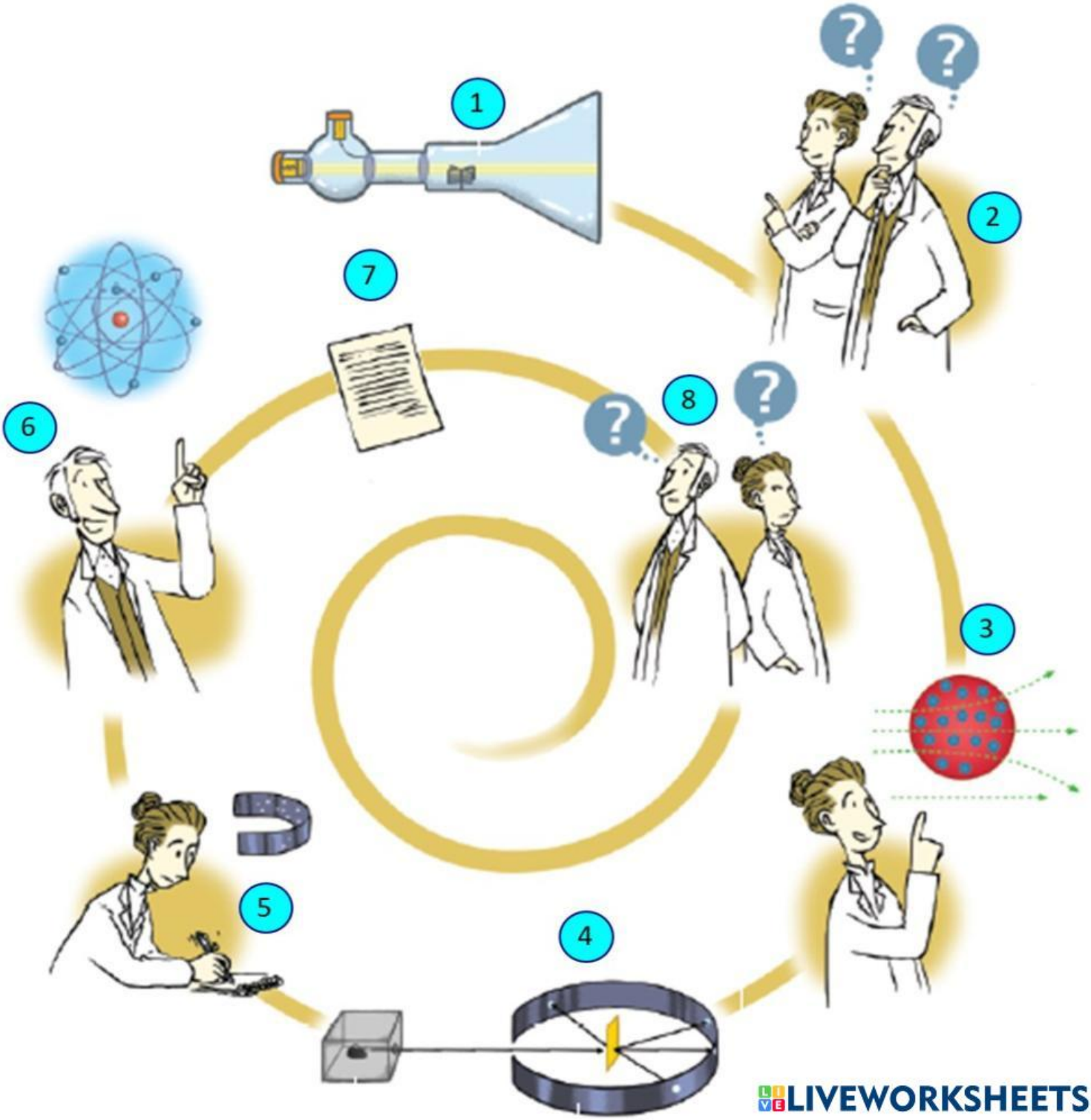

LIVEWORKSHEETS

Conclusiones y publicación. Se acepta como válido el modelo atómico de Rutherford.

Observaciones. Thomson y otros científicos realizaron una serie de experiencias que permitieron aislar y determinar la masa y la carga de las partículas del átomo.

El **análisis de los datos** indicó que la hipótesis inicial no era cierta.

Análisis de datos. Analizaron las huellas que las partículas alfa que bombardeaban la lámina de oro dejaban sobre la película fotográfica que rodeaba el conjunto

Nueva hipótesis. El átomo está formado por un núcleo muy pequeño, en el que están concentradas la carga positiva y casi toda la masa del átomo, y una corteza mucho mayor, donde se hallan los electrones girando alrededor del núcleo. (Modelo atómico de Rutherford.)

Experimentación. Geiger y Marsden realizaron la experiencia de la lámina de oro.

Hipótesis. El átomo debe ser como una gran masa de carga positiva, e insertados en ella deben estar los electrones. (Modelo atómico de Thomson.)

¿Hipótesis cierta? Para comprobar la hipótesis de Thomson se idean experiencias.

LIVEWORKSHEETS