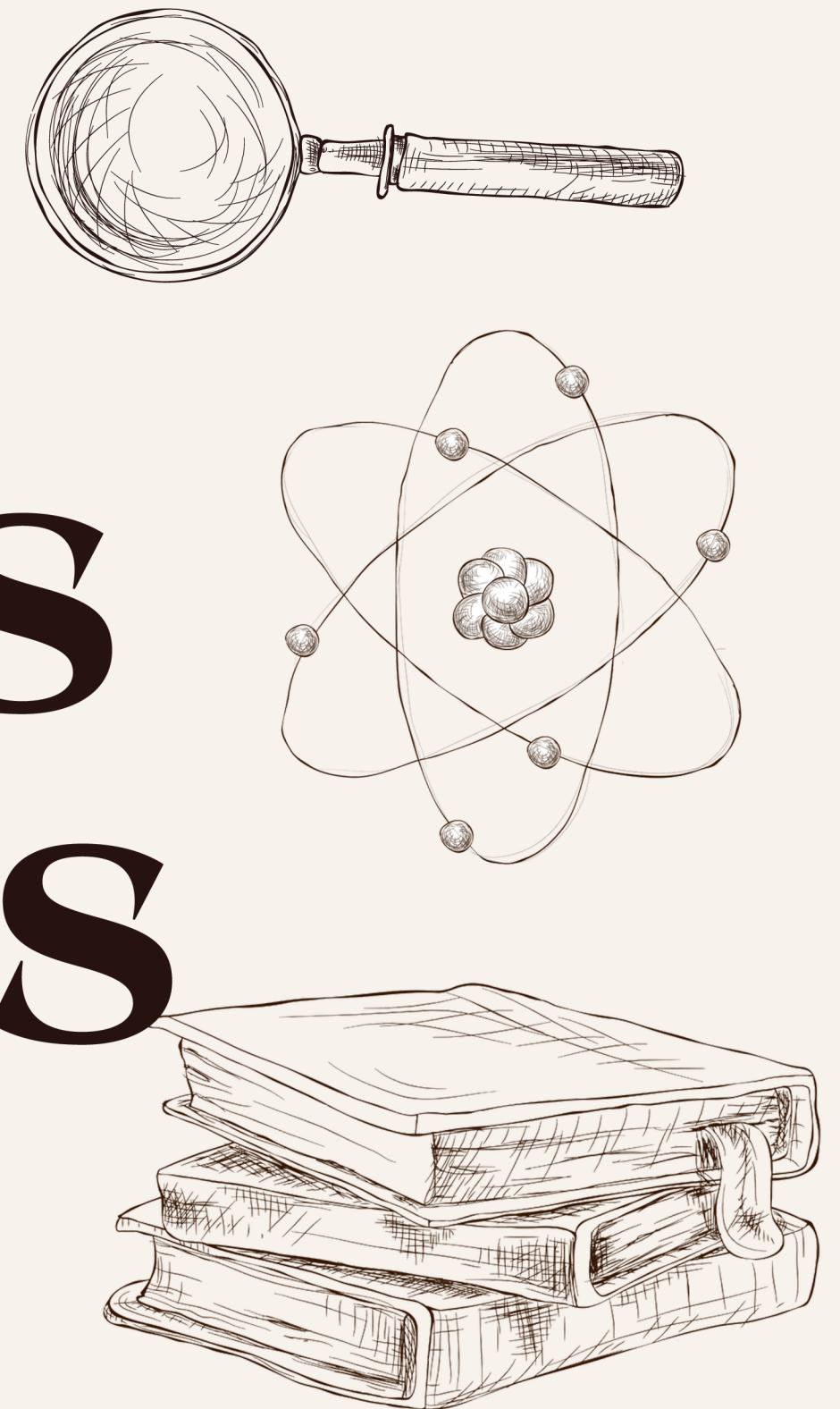
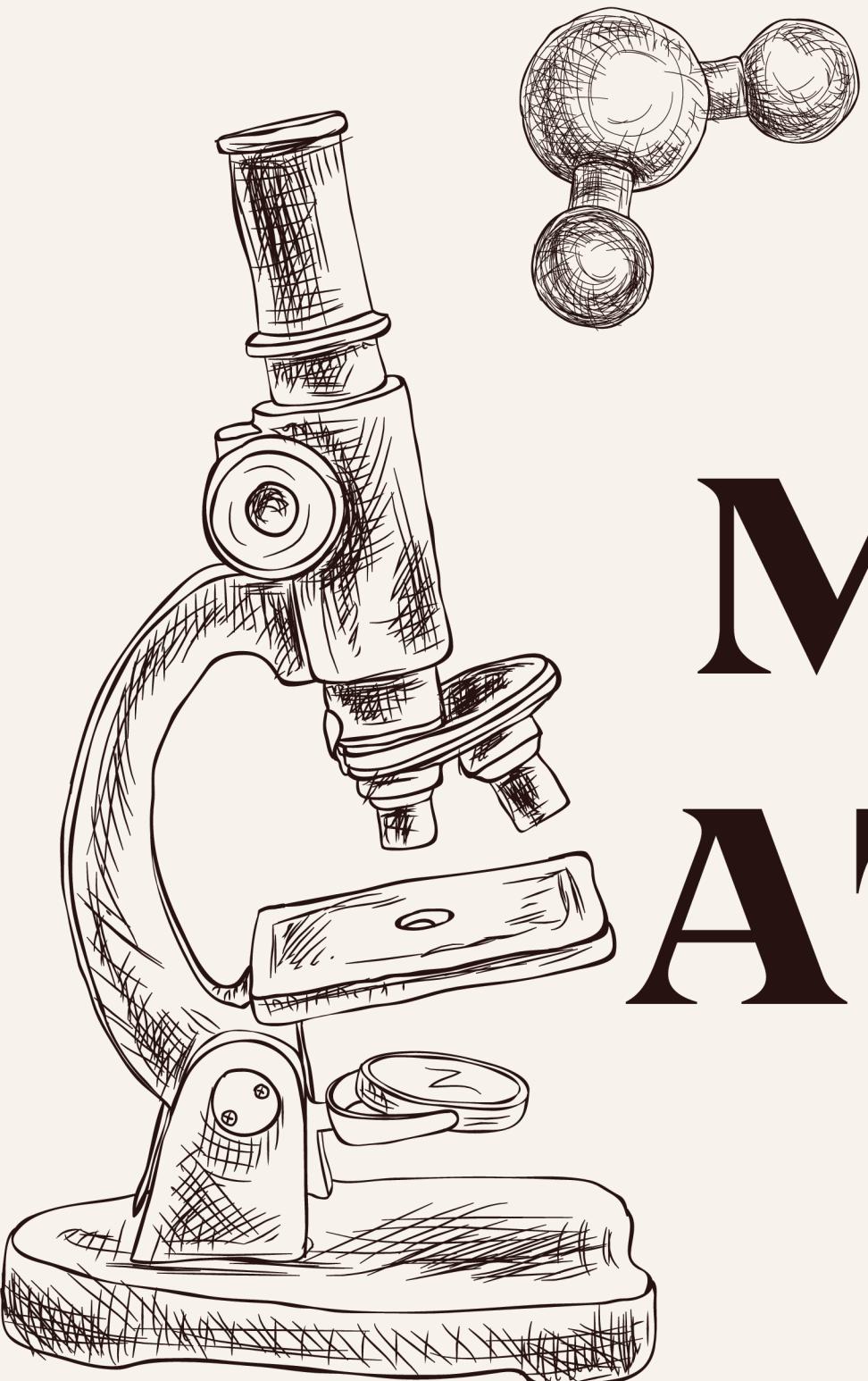


MODELOS ATOMICOS

UDS



MODELOS ATÓMICOS



Dalton
postula que la materia está hecha de átomos, que son partículas indivisibles, indestructibles y con masa, y que todos los átomos de un mismo elemento son idénticos en masa y propiedades, mientras que los de diferentes elementos varían

la teoría atómica moderna, que postula que la materia está compuesta por átomos indivisibles, y la Ley de Dalton de las presiones parciales, que explica que la presión total de una mezcla de gases es la suma de las presiones individuales de cada gas

Que el modelo de daltonismo es más simple y menos detallado

Thompson
la existencia de electrones incrustados, la neutralidad eléctrica del átomo y que toda la masa del átomo reside en la esfera positiva

el descubrimiento del electrón y la propuesta de un modelo atómico que lo representaba como una esfera de carga positiva con electrones incrustados en ella

que el átomo tiene cargas positivas con los electrones incrustados

Rutherford
núcleo central muy pequeño, denso y con carga positiva, donde se concentra casi toda la masa del átomo. A su alrededor, los electrones (con carga negativa) giran en órbitas. La mayor parte del volumen del átomo es espacio vacío

la existencia de un núcleo atómico central, denso y con carga positiva, que contiene la mayor parte de la masa del átomo

Que el átomo tiene un núcleo y los electrones giran alrededor

Bohr
describe los electrones girando en órbitas circulares y cuantizadas alrededor del núcleo, con energías específicas y discretas

el modelo atómico de Bohr, que describe los electrones orbitando el núcleo en niveles de energía específicos, y su trabajo pionero en la aplicación de la teoría cuántica a la estructura atómica

que los electrones girando en órbitas fijas alrededor del núcleo

**Bonito
día profe**

