



"PROFR. MOISÉS SÁENZ GARZA"
DIPLOMADO EN EL USO DE LABORATORIO DE FÍSICA Y Q
PLAN 2017 BÁSICO
SEMESTRE MARZO-AGOSTO 2022.



TEMA .- LA ESTRUCTURA DE LA MATERIA Y SUS MODELOS.

I.-REALIZA LA SIGUIENTE FICHA EN: <https://es.liveworksheets.com/>
UTILIZA EL COMANDO PARA ARRASTRAR join:1 Y EL COMANDO PARA UNIR EN LA SEGUNDA ACTIVIDAD
drop:1 PARA LA FIGURA QUE ESTA FIJA Y drag:1 PARA LA FUGURA CON MOVIMIENTO.

Arrastra cada palabra a la casilla que le corresponda.

POSEEN CARGA POSITIVA	PROTONES	SU CARGA ES NEUTRA	ELECTRONES	POSEEN CARGA NEGATIVA	NEUTRONES

The diagram shows an atom with a central nucleus containing protons (red) and neutrons (blue). Three electrons (black) are orbiting the nucleus. Three arrows point from the nucleus to three empty boxes. From each box, an arrow points to a particle: a grey circle with a minus sign (electron), a red circle with a plus sign (proton), and a blue circle (neutron). To the right of each particle is an empty box for labeling.

Une con una línea la contribución de cada científico.

John Dalton	Descubrió el núcleo y los protones.
Rutherford	Descubrió el neutrón y contribuyó al desarrollo de la bomba atómica.
Chadwick	Sostiene que la materia está compuesta por partículas indivisibles llamadas átomos.
Neils Bohr	Descubrió el electrón. Modelo del pudín de pasas.
Shrödinger	Su modelo establece que los electrones están ubicados en niveles de energía específicos.
Thomson	Modelo de la nube de electrones.