

Chemistry

Chapter 5

Química recreativa: Construcción de un modelo atómico





Chemistry

Índice

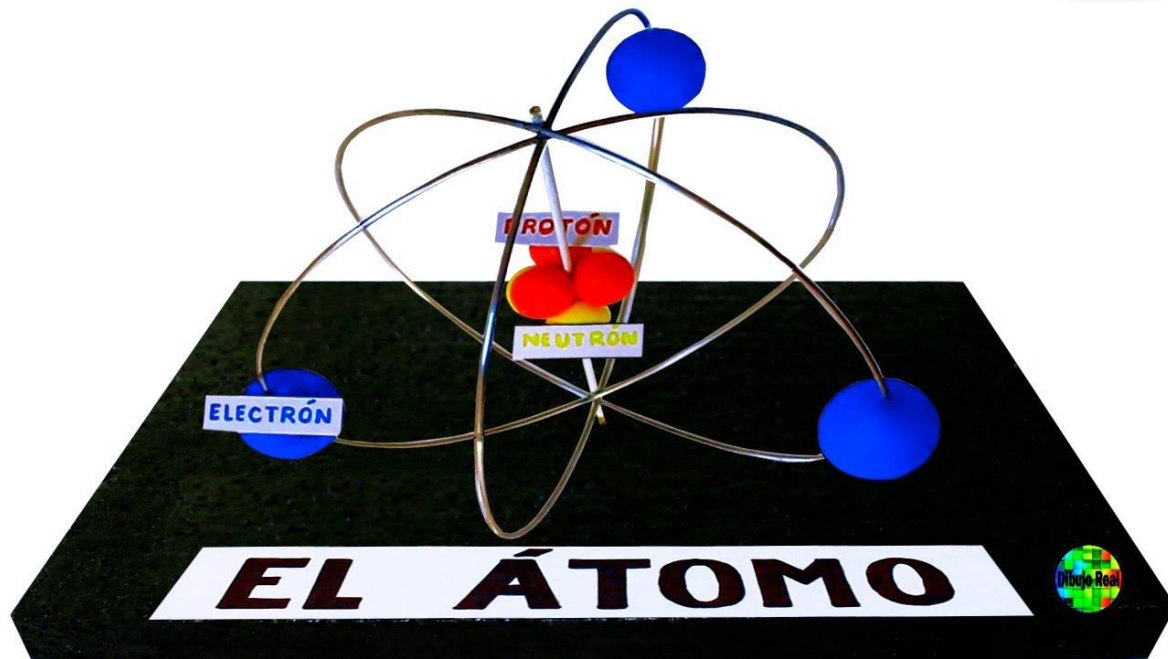
01.Objetivos del taller >

02. Materiales del Taller >

03. Procedimiento >

04. Evaluación >

MODELO ATÓMICO ACTUAL



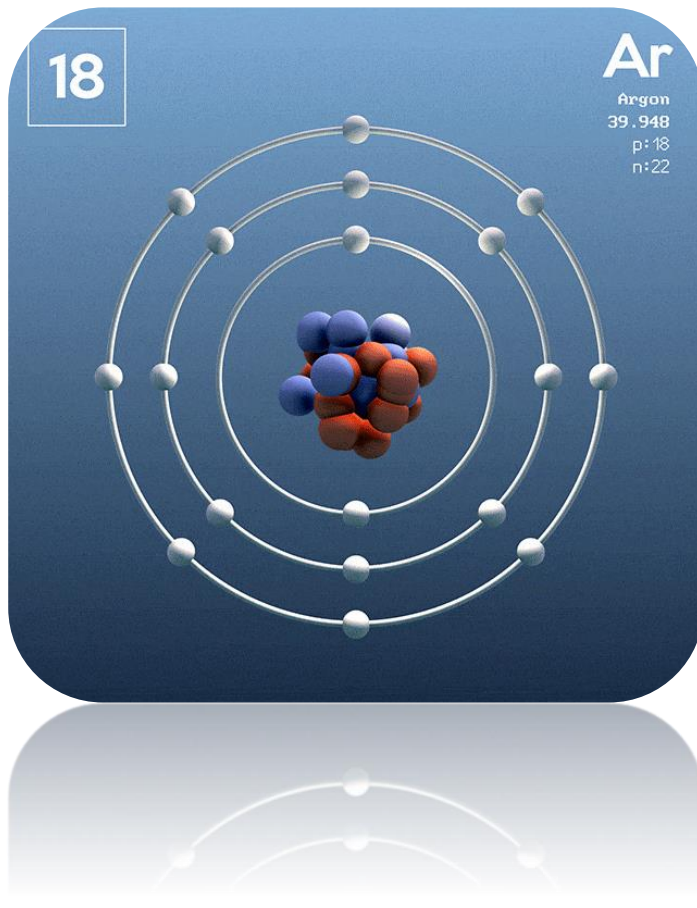
MOTIVATING STRATEGY





¿Cómo lo construimos?

OBJETIVOS



- ◆ Identificar la estructura de un átomo y sus propiedades.
- ◆ Reconocer las partes fundamentales de un átomo.
- ◆ Reconocer sus aplicaciones y utilidades.

FUNDAMENTOS

- ◆ Se realiza la representación de un modelo atómico tomando en cuenta los conceptos previos del mismo, su estructura y relación de partículas subatómicas, los cuales serán realizados con materiales caseros que podemos encontrar en casa.



MATERIALES



Por la seguridad e integridad de los estudiante, se pide solo utilizar material casero que podemos encontrar en casa.

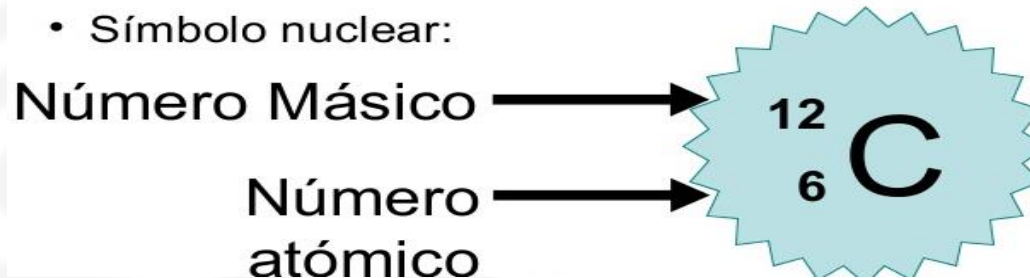
- ◆ Para los protones, neutrones y electrones (chapitas, canicas, taparroschas, plastilina, etc.)
- ◆ Para las órbitas donde se colocarán los electrones (plastilina, cables usados de cobre, pavilo, alambre, etc).
- ◆ Para la decoración y acabado (temperas, plumones, colores, etc.)



PROCEDIMIENTO



- 1) El docente propone el átomo a representar, de preferencia que su número atómico no exceda de 40 para que todos lo puedan trabajar.

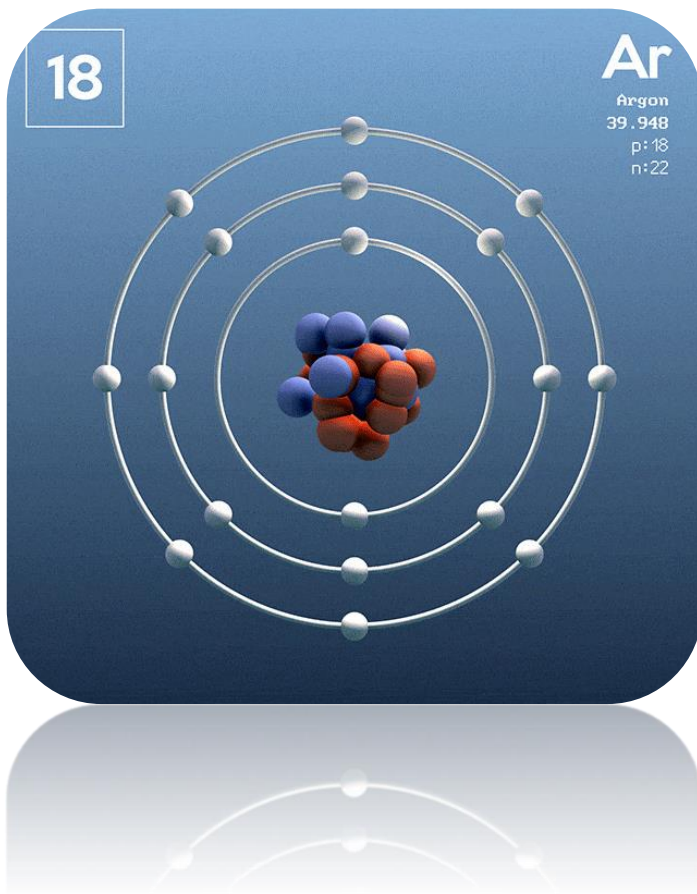


- 2) Las órbitas (contorno del núcleo atómico) debe contener la siguiente distribución:

- * Nivel 1: 2 electrones
- * nivel 2: 8 electrones
- * Nivel 3: 18 electrones
- * Nivel 4: 32 electrones



EVALUACIÓN



Se calificará cualitativamente, en forma individual.

En la presentación del modelo atómico, lo harán con una pequeña exposición, indicando :

- Partes del átomo
- Partículas elementales

