

# Chemistry

## Chapter 1



Química recreativa:  
Construcción de un  
modelo atómico



# Chemistry

## Índice

---

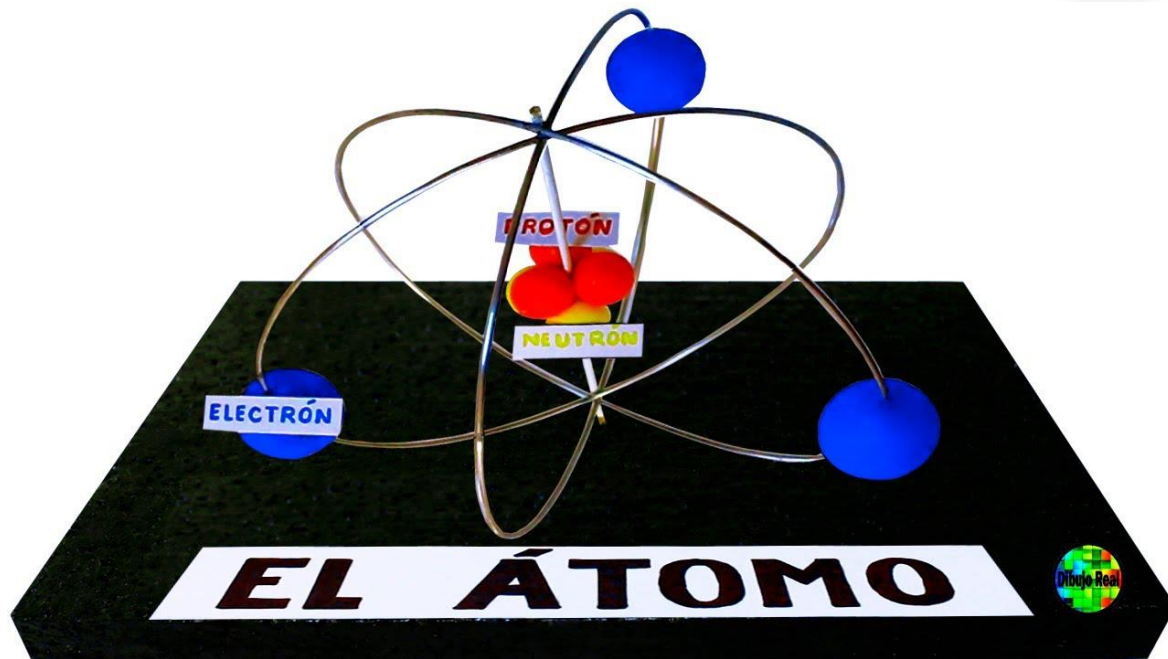
01.Objetivos del taller >

02. Materiales del Taller >

03. Procedimiento >

04. Evaluación >

## MODELO ATÓMICO ACTUAL



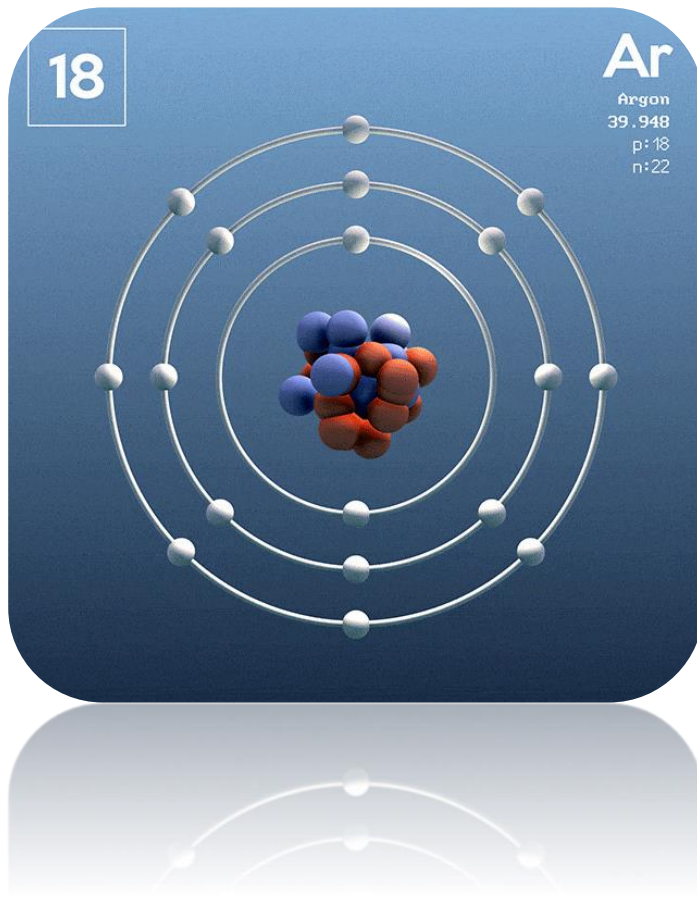
# MOTIVATING STRATEGY





## ¿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, taparroscas, 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.)

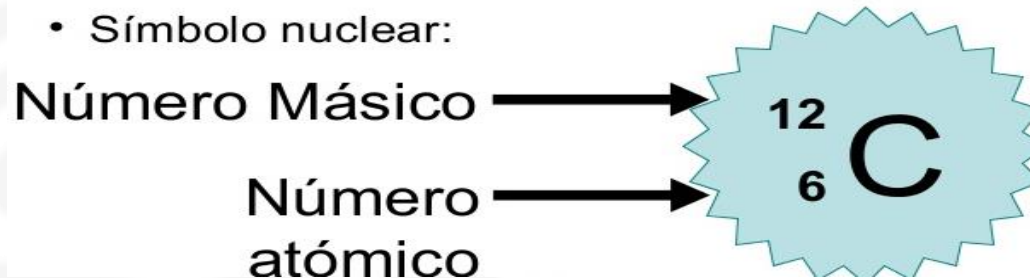




# PROCEDIMIENTO



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

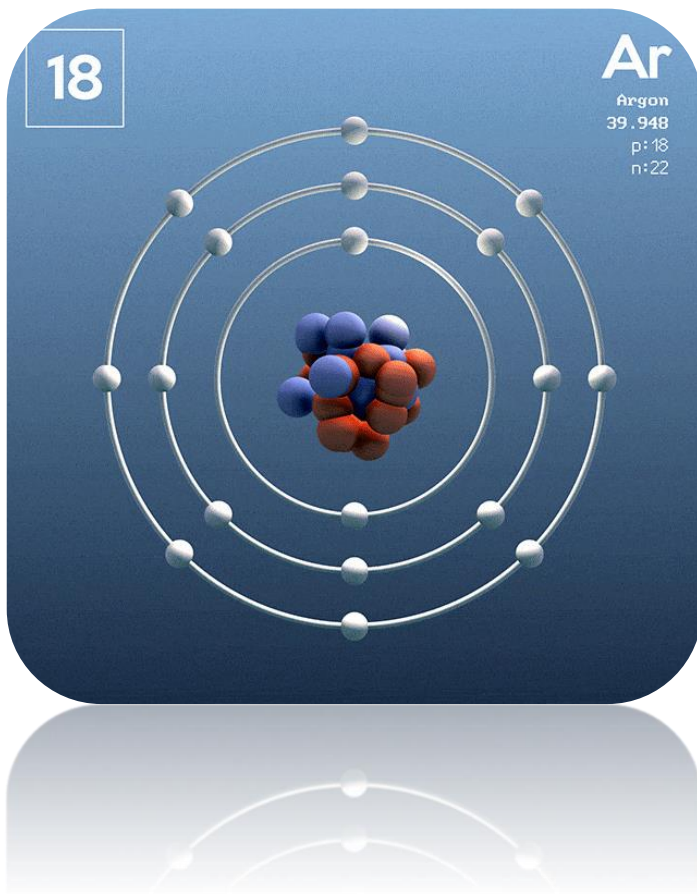


- 2) Las órbitas (contorno del núcleo atómico) debe contener la siguiente distribución:

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



# EVALUACIÓN



Se calificará cualitativamente, en forma individual.

Tanto el proceso como la presentación lo harán con la cámara encendida salvo las siguientes situaciones:

- a) No contar con la cámara o esté dañada
- b) Tenga dificultades de red o dispositivo
- c) Presente permiso por salud o evento importante.

