

	CBT No. 2 DR. MAXIMILIANO RUIZ C., NEZAHUALCÓYOTL		<b>Elaborado por:</b> <b>Juan Manuel González Hernández</b>	
	<b>Química I</b>			
	Semestre: <b>Uno</b>	Turno: <b>Vespertino</b>		
	Tema: <b>La materia y los cambios</b>	Subtema: <b>Partículas atómicas</b>		
	Aprendizaje esperado esencial: <b>Identifica tamaño, masa y carga de las partículas elementales que componen la materia, con base en los modelos atómicos.</b>			
	Link del material:			

## INTRODUCCIÓN

El átomo está formado por tres tipos de partículas:

- El electrón, partícula con carga negativa y que gira en torno al núcleo
- El protón, con carga positiva.
- El neutrón con una masa similar al protón pero eléctricamente neutro.

Los átomos de un mismo elemento tienen todos el mismo número de protones, a este número se le denomina número atómico y se denota con Z.

La masa del átomo corresponde a la suma de la masa de los protones y neutrones ya que la masa de los electrones es despreciable. De aquí que la suma del número de protones más el número de neutrones se denomine número másico y se simboliza con A

El número de neutrones lo podemos deducir si conocemos A y Z ya que es la diferencia entre los dos.

## ACTIVIDAD

Instrucciones: Responda las siguientes preguntas.

1. Los protones tienen carga \_\_\_\_\_
2. Los neutrones tienen carga \_\_\_\_\_
3. La carga neta del elemento con 2 protones, 2 neutrones y 2 electrones es \_\_\_\_\_
4. Elemento con numero atómico 20 \_\_\_\_\_
5. Numero másico del átomo neutro Be \_\_\_\_\_
6. Al elemento con exceso de neutrones se le considera \_\_\_\_\_

## BIBLIOGRAFIA

- Espriella Andrés. (2005). Química I. México: Espriella.
- Cortes María. (2008). Química I. México: CFE.

