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

LIVEWORKSHEETS