# GUÍA DE CIENCIAS NATURALES

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nombre: | Curso: 8°A  | Fecha: semana N° 30 |
| **¿QUÉ APRENDEREMOS?** |
| **Objetivo (s):** OA 12* Identificar aportes y evidencias basadas en investigaciones, desde cada modelo atómico la evolución de la materia y descubrimiento de partículas sub atómicas: electrón, protón y neutrón. Valorar el proceso de desarrollo afectivo que aprecia de sí mismo y los demás
 |
| **Contenidos: El átomo** |
| **Habilidad: Identificar** |

¡Hoy comenzaremos a recordar lo que hemos realizado hasta ahora!

 **¿Qué necesito saber?**





Necesito que leas muy bien cada instrucción y contestes muy tranquilo las preguntas.

Si te arrepientes de alguna respuesta, borra y corrige

****Marca la alternativa correcta. Recuerda que solo puedes una sola alternativa por cada pregunta

|  |  |
| --- | --- |
| 1.- Todo lo que nos rodea es:a.- materiab.- sustanciac.- átomos | 2.- La materia está constituida de:a.- elementosb.- compuestosc.- moléculas |
| 3.- Las moléculas están formadas de:a.- sustanciasb.- átomosc.- neutrones  | 4.- Un átomo está formado de:a.- Protones-neutronesb.- Electrones-protonesc.- Protones-electrones-neutrones |
| 5.- Los protones son pequeñas partículas que se encuentran en el centro del átomo, estos tienen eléctricamente carga:a.- Positivab.- Negativac.- Neutra | 6.- Los electrones son parte de un átomo, estas partículas se encuentran en:a.- En el centrob.- En la órbitac.- En todas partes |
| 7.- El número atómico de un átomo representa:a.- Los protonesb.- Los neutronesc.- Los electrones | 8.- Para encontrar los neutrones de un átomo equilibrado eléctricamente lo encontramos realizando una resta entre:a.- Electrones y número atómicob.- Protones y número másicoc.- número másico y número atómico |