|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ADOTEC**  | **MÓDULO** | **ELECTRICIDAD BÁSICA** |

|  |  |
| --- | --- |
|  | **PROFESOR** |
|  | **ALUMNO**  |

|  |  |
| --- | --- |
|  | **PRÁCTICA**  |
|  | **PPT N° 1** |
|  | **OTRO** |

 |
| **UNIDAD I** | **FUNDAMENTOS**  |
| **GUÍA DE TRABAJO N°1** | **ESTRUCTURA DE LA MATERIA** |
| **NOMBRE** | **FECHA** | **CURSO** |

|  |
| --- |
|  |

|  |
| --- |
|  **Esta guía debe trabajarse después del PPT N°1.**  |

1. **OBJETIVO:**

Explicar la estructura de la materia, el concepto de electricidad y su generación, conocer diferentes materiales conductores y aisladores de la electricidad.

1. **LUGAR:**

Sala de clases.

1. **TIEMPO:**

45 minutos.

1. **DINÁMICA DE TRABAJO:**

Trabajo individual luego corrigen y comparan resultados con compañeros.

1. **RECURSOS:**

Esta guía de trabajo se resuelve luego del PPT N° 1 (Estructura de la Materia).

**ACTIVIDADES:**

1. Complete el siguiente enunciado con las palabras de la siguiente tabla:

|  |
| --- |
|  PROTONES - ÁTOMOS – ELECTRONES – NEUTRONES – TRES  |

La materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas \_\_\_\_\_\_\_\_\_,

Los átomos están formados por \_\_\_\_\_\_\_tipos de partículas.

Los\_\_\_\_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_\_\_\_\_y \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_son las tres partículas que forman los átomos.

1. Determine si la siguiente afirmación es verdadera o falsa y justifique su respuesta:

\_\_\_\_\_\_”Los átomos se componen de moléculas”

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

1. Responda las siguientes preguntas:
2. ¿Qué partículas componen el núcleo del átomo?

1. ¿Qué partículas giran alrededor del núcleo del átomo?

1. Trace una línea al principio y al final de cada frase, de manera que resulte una afirmación verdadera.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Los protones tienen |  | carga eléctrica negativa. |
| Los electrones tienen |  | y negativa se atrae. |
| La carga eléctrica positiva |  | carga eléctrica positiva. |

1. Coloque en el lugar correspondiente los siguientes nombres:

|  |
| --- |
| **Protón – Neutrón – Electrón** |



1. Complete las siguientes oraciones con las palabras que vienen en la tabla:

|  |
| --- |
| ATRAEN – REPELEN – ATRAEN - REPELEN |

a.- Las cargas positivas y negativas se\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

b.- Los protones y los electrones se\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

c.- Si juntamos 2 electrones estos se\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

d.- Si juntamos 2 protones estos se\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

1. Conteste las siguientes preguntas:
	1. ¿Cuándo se dice que un objeto está cargado positivamente?
	2. ¿Cómo está dividida la materia?
	3. ¿Qué es una carga eléctrica?
	4. ¿Qué es la corriente eléctrica?
	5. ¿Qué es la intensidad de corriente eléctrica?
	6. ¿Qué hace que los electrones se muevan dentro de un conductor?
	7. ¿Qué es un conductor?
2. Complete la siguiente tabla:

|  |  |
| --- | --- |
| Materiales Conductores de la electricidad. | Materiales no conductores u aislantes de la electricidad. |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

MEB.U1.GT1.ALUM.ADOTEC.2014