 María Angélica Navarro Campos. 2020

**GUIA N°9 Ciencias Naturales 8° BASICO**

28 de Septiembre al 11 octubre.

Estimadas alumnas:

**Recomendaciones de trabajo a distancia:**

1.-Disponer de 40 minutos de trabajo a la semana, participar de clases online 1 vez a la semana

2.- Frente a la Contingencia Nacional, recuerda las Medidas de Prevención e higiene y cuida a tu familia quedándote en casa.

3.- El trabajo desarrollado en casa debe ser enviado por los siguientes medios:

**Correo:** [**profe.cs.angelicanavarro@gmail.com**](mailto:profe.cs.angelicanavarro@gmail.com)

**WhatsApp: +56 9 87050784**

**Objetivo Priorizado OA 12- 14 : “ Identificar y analizar la constitución de la Materia ”**

**Actividad**

**1.-** Marca con una X aquellas afirmaciones que corresponden a los postulados de la Teoría Atómica de **Dalton.**

A.- La materia se compone de diminutas partículas llamadas átomos.

B.- El átomo es eléctricamente neutro.

C.- El átomo está formado por un núcleo y una corteza

D.- Los átomos de un elemento son idénticos entre sí, tanto en masa como en otras

propiedades.

E.- Los átomos de un elemento no pueden transformarse en átomos de otros

elementos a través de procesos químicos.

2.- Completa la Tabla con los componentes del átomo.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **PARTÍCULAS SUBATÓMICAS** | **DESCUBRIDOR** | **SÍMBOLO** | **CARGA ELÉCTRICA** | **UBICACIÓN EN EL ÁTOMO.** |
|  |  |  |  | **Corteza** |
|  | **Golstein** |  |  |  |
| **Neutrón** |  |  |  |  |

3.- Calcula la cantidad de protones, neutrones y electrones en cada uno de los siguientes átomos.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **NOMBRE** | **SIMBOLO** | **Z** | **A** | **P+** | **n** | **e-** |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |

**54**

**Xe**

**131**

**55**

**Cs**

**132**

**47**

**Ag**

**108**

**17**

**Cl**

**35**

4.- Completa con los simbolos de los elementos que corresponda según indicación.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **GRUPO**  **12** |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **GRUPO**  **7** |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **PERIODO**  **2** |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **PERIODO**  **5** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |