**Guía de actividades.**

Debes desarrollar las siguientes actividades 1, 2 y 3 correspondientes desempeño del nivel 1, enviarla en un solo archivo en Word a través de la opción correspondiente en la herramienta tareas, es importante que antes de desarrollarlas visites las fuentes de aprendizaje recomendadas.

**Actividad No. 1**

**Responde cada uno de los siguientes interrogantes con relación al referente Biológico**

¿Qué es el metabolismo?

¿Cuáles son las unidades básicas del metabolismo?

Explique cada una de las fases del metabolismo

Explique los 4 principales procesos metabólicos y escriba ejemplos de cada uno

¿Cuál es la función Sistema muscular humano?

Explique los tipos de músculos y su función

¿Según las dimensiones y formas, los músculos como se clasifican?

¿Cuáles son la forma de los músculos?

Explique los ecosistemas artificiales y su impacto en el ambiente

**Actividad No. 2**

**Responde cada uno de los siguientes interrogantes, con relación a conceptos básicos de la física**

¿Qué es la electroestática? Escribe un ejemplo de una situación en la que se presente la electricidad estática

¿Cómo se presentan las cargas eléctricas?

¿Cómo se manifiestan las fuerzas entre las cargas electicas?

¿Explica las diferentes clases de electrización (conducción, fricción, inducción)?

**Actividad No. 3**

**Responde cada uno de los siguientes interrogantes con relación a conceptos básicos de la química**

¿Qué es un enlace químico?

¿En qué se diferencia el enlace iónico del enlace covalente?

¿Qué es una estructura de Lewis? ¿Para que se utiliza?, escribe dos ejemplos

Enlace químico, fuerza entre los átomos que los mantiene unidos en las moléculas. Cuando dos o más átomos se acercan lo suficiente, puede producirse una fuerza de atracción entre los electrones de los átomos individuales y el núcleo de otro u otros átomos. Si esta fuerza es lo suficientemente grande para mantener unidos los átomos, se dice que se ha formado un enlace químico. Todos los enlaces químicos resultan de la atracción simultánea de uno o más electrones por más de un núcleo.

Escribe en los espacios en blanco lo que se indica en la parte superior del cuadro.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Tipo de enlace | Ejemplo | Grafica | Ejemplo de la estructura | Propiedades características |
| Enlace iónico |  |  |  |  |
| Enlace covalente |  |  |  |  |