|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Asignatura | Química | Docente | Luz Mireya Castillo Riaño | Jornada | M |
| Correo Docente | Luz.castillo@iedtecnicointernacional.edu.co | Curso | Once |
| **BIENVENIDA** |
| 1. **Introducción**.

Estimados estudiantes de grado once, comenzamos un año lleno de expectativas y esperanza donde vamos a conocernos y dar lo mejor de cada uno para así poder lograr los propósitos de su año escolar. Para ello, los invito a trabajar constantemente y no dejarse atrasar. Si bien es cierto que existen altibajos y en especial en estos momentos, no podemos dejar de ser constantes y pedir ayuda cuando realmente se requiera.Les doy la bienvenida y espero que avancemos mucho. Un abrazo fraterno y muchas bendiciones para cada uno junto con sus familias.1. **Conceptualización.**

**Indicador de logro**: establecer parámetros de trabajo para el año escolar.**Fecha de entrega**: Del 1 al 5 de febrero. **NOTA: Las actividades serán enviadas a la plataforma de classroom. El código para cada grado respectivamente es:** **1101 h7ghyhy** **1102 vohwips****1103 c7mktne** 1. **Marco teórico.**

En este espacio vamos a dar a conocer los elementos a utilizar en clase y el programa a desarrollar durante el año.**ELEMENTOS DE TRABAJO:*** Cuaderno de 100 hojas cuadriculado.
* Esferos.
* Lápiz
* Borrador
* Tajalápiz

**ACTIVIDAD:**1. En el cuaderno debes hacer lo siguiente**:**
* En la primera hoja debes escribir tu nombre completo y tu número telefónico celular.
* En la segunda hoja y siguientes debes copiar el programa a desarrollar durante el año escolar.

**PROGRAMA****PRIMER PERIODO*** Retroalimentación
1. Cinética química.
2. Velocidad de reacción.
3. Factores que afectan la velocidad de una reacción.
4. Equilibrio químico.

Constante de equilibrioClases de equilibrio químico.Factores que afectan el equilibrio químico.1. Fundamentos de electroquímica.
2. Reacciones de oxido-reducción.
3. Electrolitos fuertes.
4. Procesos electroquímico. Electrolisis y aplicaciones.
5. Celdas electrolíticas. Fundamentos químicos y aplicaciones.
6. Grupos de la tabla periódica.
7. Grupo A
8. Grupo B
9. Introducción a la química orgánica.

Compuestos orgánicos, composición, fuentes, clases.Características del átomo de carbono. Valencia, hibridación.Reacciones químicas orgánicas.Series homologas.Funciones químicas orgánicas y grupos funcionales.Hidrocarburos alifáticasPropiedades físicas, químicas, nomenclatura, reacciones químicas de los Alcanos Alquenos Alquinos **SEGUNDO PERIODO**1. Hidrocarburos aromáticos

Propiedades físicas, químicas, nomenclatura, reacciones químicas, obtención y utilidad y derivados del benceno.1. Funciones oxigenadas

Propiedades físicas, químicas, nomenclatura, reacciones químicas, obtención y utilidad de:Alcoholes.Fenoles.Aldehídos.Cetonas.Éteres.Esteres.Ácidos carboxílicos.**TERCER PERIODO**1. Funciones nitrogenadas.

Propiedades físicas, químicas, nomenclatura, reacciones químicas, obtención y utilidad de:Aminas.Amidas.Cianuros.II Fundamentos de bioquímica.Bioelementos.Biocompuestos: propiedades físicas, químicas, nomenclatura, reacciones químicas, obtención y utilidad de:Proteínas.Enzimas.Carbohidratos.Lípidos.Ácidos nucleicos.Hormonas.Alcaloides.Vitaminas.* En la siguiente hoja, posterior de haber copiado el programa, debes escribir primer periodo y decorar la hoja con dibujos pequeños, alusivos a los temas que se verán en el primer periodo, de acuerdo al programa.
* Posterior a la hoja de presentación del primer periodo, tu acudiente debe firmar con cedula y teléfono la autorización para prender cámara para lograr una mejor actividad académica.

Solo debe decir autorizo a mi hijo……… para prender la cámara en las clases virtuales, firmar con la respectiva cedula y teléfono.* Luego debes copiar y aprender las normas que se deben tener en cuenta para las clases virtuales.
* Asistir puntual a las clases.
* Prender la cámara cuando se requiera y con la respectiva autorización.
* Trabajar con entusiasmo.
* Presentar los trabajos solicitados en clase y en el tiempo estipulado.
* Ser respetuoso con los compañeros y el docente.
* Además debes tener en cuenta que:
* Los trabajos deben ser desarrollados en el **cuaderno,** con buena letra, buena ortografía y **completos.**
* Los trabajos deben ser enviados respetando las fechas y plazos señalados.
* Los trabajos deben ser enviados al correo o plataforma classroom del respectivo profesor.
* Los trabajos deben ser realizados en forma individual y no se deben copiar o prestar a otros compañeros. Esto es considerado como fraude.
* En los trabajos siempre se debe escribir el nombre y el curso del estudiante que envía el trabajo.
* Las imágenes o fotos enviadas deben ser legibles. Usa luz natural.
* Por último vas a copiar los **desempeños del primer periodo.**

**DESEMPEÑOS DEL PRIMER PERIODO**1. Identifica los factores que afectan la velocidad de una reacción química y reconoce las condiciones en la que se presenta el equilibrio químico.
2. Reconoce las aplicaciones de las reacciones redox en procesos electroquímicos.
3. Explica las propiedades de los elementos de cada grupo de la tabla periódica.
4. Identifica las características del átomo de carbono: valencia, hibridación e identifica las funciones y grupos funcionales orgánicos.
5. Reconoce las propiedades químicas, físicas y la utilidad de los hidrocarburos alifáticos.
6. Demuestra actitud responsable de cuidado y respeto por su clase y su entorno.

**No olvides que el éxito esta en cada uno y lo importante es crecer como persona sin fijarse en los demás.****Un abrazo y mis mejores deseos.** |
| ´ |