

**GUÍA DEL ALUMNO****I. DATOS GENERALES**

TRIMESTRE	: III
CURSO	: Ciencia y Tecnología - Química
GRADO	: Cuarto.
PROFESOR	: Alvaro Ruiz Peralta.
HORAS SEMANALES	: 02

II. UNIDADES DE LA ASIGNATURA

TRIMESTRE	UNIDAD
III	Cálculos estequiométricos y Reacciones Químicas

III. CONTENIDOS DE OBJETIVOS FUNDAMENTALES E INDIVIDUALES DEL III TRIMESTRE

DURACIÓN: 20 de setiembre al 29 de octubre

CONTENIDOS FUNDAMENTALES

Cálculos estequiométricos.
Las reacciones químicas, generalidades, descripción de una ecuación química
Balanceo de una ecuación química por: tanteo (simple inspección), coeficientes indeterminados, Redox, Ión electrón.

IV. ORIENTACIONES METODOLÓGICAS

1. Los alumnos deben estar debidamente identificados con nombres y apellidos.
2. Ingresa puntal a las sesiones virtuales de clases.
3. Debe estar presentable. Polo del colegio.
4. Ambiente adecuado para el desarrollo de la actividad (no acostado, en cama o con distractores, como celular o música de fondo)
5. El alumno debe verificar las condiciones mínimas de recursos para el desarrollo normal de las sesiones de aprendizaje (micrófono, audio, cámara, acceso a internet)
6. El chat es de uso exclusivo académico. (si el profesor estima conveniente puede estar desactivado)
7. Usa el cuaderno para tomar notas en las diferentes clases virtuales.
8. Se tomará en cuenta la participación ordenada haciendo click en la opción levantar la mano.
9. Respeta la opinión de tus compañeros y colabora con el desarrollo de la clase virtual.
10. Si el alumno falta a la sesión virtual o no presenta alguna actividad, la familia mediante un correo electrónico o mensaje de texto sustenta las razones al tutor y este justica al profesor de asignatura.
11. Se tomará en cuenta también la participación activa de cada uno de los alumnos en las sesiones virtuales.

12. Usa el cuaderno para el desarrollo de tareas que se te indique, en un folder deberás colocar el módulo, y material adicional que se te indique. Todo esto siempre deberá estar desarrollado, limpio y presentable. Usa una correcta ortografía y utiliza lapicero azul o negro.
13. Cuando escribas mal una palabra o una frase corta haz sobre ella una raya con tu lapicero azul. Ten en cuenta que no debes exagerar en escribir mal las palabras o frases.
14. Recuerda que en un examen es requisito condicional enviar las evidencias del desarrollo de todos los ejercicios propuestos en la evaluación para poder calificar los mismos, caso contrario no tendrán validez alguna.
15. El área de Ciencia y Tecnología en el curso de Química, se subdivide en tres competencias: Indaga mediante métodos científicos, situaciones que pueden ser investigadas por la ciencia, Explica el mundo físico, basado en conocimientos científicos, Diseña y produce prototipos tecnológicos que resuelven problemas de su entorno. Cada una de estas competencias tiene una calificación por cada una de las unidades desarrolladas, la cual se promediará con los exámenes de unidad.

V. Recursos y medios

- Fichas de trabajo y/o módulos virtuales.
- Libro texto digital de Química.
- Plataforma interactiva de Google.

VI. SISTEMA DE EVALUACIÓN.

- a) **Inicio:** participación en clases, comentario crítico,
- b) **Desarrollo:** participación activa, desarrollo de actividades en línea.
- c) **Cierre:** presentaciones de productos previstos en la unidad, prácticas calificadas.

Sistema de evaluación	Porcentaje	¿Qué se evaluará?
Proceso	70%	Participación en clase virtuales, comentarios críticos, desarrollo de actividades en línea.
Final	30%	presentaciones de productos previstos en la unidad, prácticas calificadas.
Total	100%	