

PLANIFICACION ANUAL DE QUIMICA

ESTABLECIMIENTO: CET N° 13

CURSO: 2DO 1RA TT

DOCENTE: GOMEZ CECILIA

FUNDAMENTACION

La gran importancia de estudiar Química radica en que es un apoyo imprescindible para las demás ramas de las ciencias, como la física, biología, medicina, etc.; ayuda a comprender muchas cosas del mundo que nos rodea, permite avanzar en la medicina, en minería, a mejorar nuestras condiciones de vida, gracias a ella se logra en muchos casos la conservación de los alimentos, y se logra beneficiar al medio ambiente cuando es inteligentemente utilizada.

La Química ha traído innumerables beneficios a la humanidad, basta con ver lo que se tiene en la despensa de una casa, y se observará que los alimentos vienen acompañados con una serie de sustancias desarrolladas por químicos para poder preservarlos y mantener su sabor.

La Química es la ciencia encargada de estudiar la composición, propiedades y estructuras de las sustancias materiales y su nacimiento se pierde en los laberintos del pasado, pues desde que el hombre habita en esta Tierra ha sido testigo de la transformación de las sustancias, de procesos tan simples como la cocción o la conservación de los alimentos, el curado de los cueros o la utilización de los metales; hechos todos que empezaron a remover en el subconsciente de las personas la búsqueda de respuestas a esos fenómenos.

Pero las reacciones químicas fueron, desde el nacimiento de los tiempos, la explicación de la existencia de las sustancias y de sus transformaciones, y desde hace millones de años, forma parte de nuestra Naturaleza, y cambia todas las cosas, a veces a nuestro favor y a veces en contra.

CONTENIDOS CONCEPTUALES

UNIDAD N° 1

Química, concepto. Sistemas materiales. Clasificación: Homogéneo y heterogéneo. Fases y componentes.

Métodos mecánicos de separación de fases y de componentes. Solubilidad: tablas y curvas. Cálculos.

UNIDAD N°2

Modelo atómico. Tabla periódica. Ubicación de los elementos en la tabla periódica: propiedades de la tabla periódica. Con figuración electrónica.

Uniones químicas. Concepto de unión. Tipo de uniones: metálica, covalente- iónica. Propiedades y características.

UNIDAD N° 3

Formación de compuestos oxigenados. Formación de óxidos, (ácidos y básicos). Hidróxidos, sales y sales oxigenadas, ecuaciones químicas, igualación de las mismas, nomenclatura (clásica, atomicidad y stock).

El estado gaseoso. Gases ideales. Propiedades de los gases. Teoría cinético molecular, leyes de boyle- mariotte y de Gay Lussac.

Evaluación:

Durante todo el proceso de enseñanza-aprendizaje teniendo en cuenta los siguientes criterios:

De la participación de los estudiantes en clase presencial

Del cumplimiento de las tareas propuestas presenciales y virtuales.

Manejo de recursos tecnológicos.

Respeto a sus pares y hacia el docente.

Acreditación:

A partir de actividades escritas presenciales y virtuales, en las que se evidencie:

El manejo de conceptos básicos. -la coherencia entre la consigna y el desarrollo.

La entrega de trabajos en tiempo y forma.

Uso adecuado de la terminología específica.

Evaluaciones escritas y orales.

Trabajo áulico.

Bibliografía:

Ciencias naturales y tecnología 8. Aique.

- Ciencias Naturales 8 Estrada - Ciencias Naturales Estrada 7º - Ciencia Natural 7ª 8º 9º Polimodal Puerto de Palos.
- Biología para pensar Kapeluz

Páginas Web recomendadas por la docente