

Queridos Alumno/as del Tercer Ciclo, Nivel Medio y Técnico:

Como todos sabemos la extensión del receso escolar se debe al decreto del MEC a fin de evitar más contagios de la gripe A H1N1. Para reforzar los contenidos programáticos evitando retrasos y apresuramiento posteriores, se ha sugerido la educación a distancia durante este tiempo. Por tal motivo los profesores de las disciplinas instrumentales han **elaborado ejercitario que formarán parte del proceso.**

Estos ejercitarios podrán retirarlos de la Institución o bajarlo de la página **web (www.isf.edu.py)** a partir del **martes 21 a la tarde.**

Los Profesores solicitarán los ejercicios resueltos en el primer día de clases de cada materia a vuelta del receso.

También estarán disponibles los cuadernillos distribuido por el MEC para el Nivel Medio.

Tomemos conciencia de que este sistema es una educación a distancia y démosle la seriedad y la importancia que se merece.

Atentamente

La Dirección

Guía de Trabajo

Profesora: Petrona Segovia de Fernández

1- Primer Curso: A, B y C

- ✓ Conceptualiza valencia
- ✓ Reconoce símbolos de elementos químicos más usados.
- ✓ Identifica valencias de elementos más usados.

Pág.: 71 y 72. Química 1. Prof. Petrona Segovia de Fernández. Edición 2009

2- Segundo Curso: A, B y C

- ✓ Representa reacciones de doble descomposición aplicando reglas de nomenclatura, notación y equilibrio.

Pág.: 112, 113 y 114. Química 1. Prof. Petrona Segovia de Fernández. Edición 2008

Ejercicios: m, n.....z

a.a.

a.b.

a.c.

Resolver en hojas tamaño oficio, entrega 1ra clase a la vuelta del receso.

3- Tercer Curso:

- ✓ Estudiar del cuaderno:
 - Distingue funciones orgánicas (cuadro)
 - Deduce isómeros de los alkanos y alkenos.

Guía de Trabajo

Profesora: Petrona Segovia de Fernández

4- Primer Curso: A, B y C

- ✓ Conceptualiza valencia
- ✓ Reconoce símbolos de elementos químicos más usados.
- ✓ Identifica valencias de elementos más usados.

Pág.: 71 y 72. Química 1. Prof. Petrona Segovia de Fernández. Edición 2009

5- Segundo Curso: A, B y C

- ✓ Representa reacciones de doble descomposición aplicando reglas de nomenclatura, notación y equilibrio.

Pág.: 112, 113 y 114. Química 1. Prof. Petrona Segovia de Fernández. Edición 2008

Ejercicios: m, n.....z

a.a.

a.b.

a.c.

Resolver en hojas tamaño oficio, entrega 1ra clase a la vuelta del receso.

6- Tercer Curso:

- ✓ Estudiar del cuaderno:
 - Distingue funciones orgánicas (cuadro)
 - Deduce isómeros de los alkanos y alkenos.