

## PROGRAMA 2018

MATERIA: Química DOCENTE: F. Gutiérrez

<u>CURSO</u>:4° <u>DIVISIÓN:</u> A y B

### **CONTENIDOS / UNIDADES:**

- 1. Compuestos inorgánicos : óxidos ,hidruros metálicos ,hidrácidos y sales binarias (fórmulasy nomenclatura)
- 2. Compuestos inorgánicos: hidróxidos, oxácidos y oxosales (fórmulas y nomenclatura)
- 3. Gases ideales, ley de Boyle y G .Lussac. .Cálculos de presión ,volumen , teperatura, masa, masa molar, densidad y número de moles de un gas.
- 4. Soluciones ,unidades de concentración , %m/m ,%m/V molaridad y molalidad .Cálculos y ejercicios.
- 5. Soluciones, fracción molar y dilución, ejercicios y cálculos.

### **Condiciones para rendir el examen:**

- ✓ Presentarse con UNIFORME COMPLETO y LIBRETA de comunicados.
- ✓ Respetar el horario de inicio de la Comisión Evaluadora, con una tolerancia no mayor a 20 min.
- ✓ TABLA PERIÓDICA
- ✓ CALCULADORA CIENTÍFICA

# Alumnos en situación de No Promoción(por inasistencias) y con promedio final 7 o más:

### Núcleos temáticos obligatorios para estudiar:

- 1. Compuestos inorgánicos ,óxidos ,hidruros metálicos ,hidróxidos y oxácidos ( fórmulas y nomenclatura).
- 2. Gases ideales, cálculos de presión, volumen, temperatura y número de moles de un gas.
- 3. Soluciones, cálculos de %m/v y molaridad.
- 4. Soluciones ,cálculos de %m/m y molalidad.

#### Condiciones para rendir el examen:

- ✓ Presentarse con UNIFORME COMPLETO y LIBRETA de comunicados.
- ✓ Respetar el horario de inicio de la Comisión Evaluadora, con una tolerancia no mayor a 20 min.
- ✓ Tabla periódica y calculadora.