

TEMARIO PRUEBA GLOBAL DE LENGUAJE E HISTORIA OCTAVO BÁSICO

Corresponde al DEBATE que implica a ambas asignaturas y que se llevará a cabo el 28 de Noviembre.

TEMARIO EXAMEN DE LENGUAJE OCTAVO BÁSICO (9 de Diciembre. Sólo aquellos alumnos con promedio inferior a 6.0)

1. Texto argumentativo.
2. Comprensión de lectura.
3. Léxico contextual.

TEMARIO PRUEBA GLOBAL DE MATEMÁTICA OCTAVO BÁSICO

- 1) Volumen y área de cuerpos:
 - i. Cilindro: Definición, volumen, área, redes, problemas de planteo
 - ii. Prismas: Definición, volumen, área, redes, problemas de planteo

- 2) Estadística:
 - i. Definición de elementos (población, muestra...)
 - ii. Constantes y variables
 - iii. Clasificación de variables
 - iv. Medidas de tendencia central
 - v. Gráficos de barra, histogramas y tablas de frecuencia

TEMARIO EXAMEN DE MATEMÁTICA OCTAVO BÁSICO (11 de Diciembre. Sólo alumnos con promedio inferior a 6.0)

Conjunto Q:

- i. Definición
- ii. Transformaciones
- iii. Adición y sustracción en Q
- iv. Multiplicación y división en Q
- v. Ejercicios combinados

Algebra:

- i. Productos algebraicos
- ii. Productos notables
- iii. Factorización
- iv. Aplicaciones geométricas al uso de productos notables y factorización

Estadística:

- i. Definición de elementos (población, muestra...)
- ii. Constantes y variables
- iii. Clasificación de variables
- iv. Tablas de frecuencia
- v. Gráficos y diagramas
- vi. Medidas de tendencia central

TEMARIO PRUEBA GLOBAL DE INGLÉS (ORAL) OCTAVO BÁSICO

Este año, corresponde a la evaluación que obtengan por la presentación de podcast (2 de Dic.) y obra de Teatro que un grupo presentará al curso ese mismo día.

El promedio obtenido de Oral, Listening y Reading equivale a la nota global

TEMARIO PRUEBA GLOBAL DE CIENCIAS NATURALES OCTAVO BÁSICO

Unidad: Composición de la materia

El descubrimiento del átomo

Planteamiento, modelos atómicos de: Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, modelo actual

Número atómico y másico

Número cuántico principal

Número cuántico secundario (azimutal)

Orbitales atómicos

Configuración electrónica

Principio mínima de energía, principio de exclusión de Pauli y regla de Hund

Regla de las diagonales

Enlaces químicos: iónicos y covalentes