

Escuela Sec. N° 6 “Jorge Luis Borges”
Programa de examen de REGULARES

Espacio curricular: **Química**

Profesor titular: Luis Ordóñez

Curso y división: **4°** (Cuarto) “**C**”

Ciclo lectivo: **2024**

Contenidos

Primer trimestre: Ciencia. Ciencias naturales. Química. Ramas de la química: orgánica, inorgánica, bioquímica, analítica, industrial. Materia. Átomo. Estructura y partes del átomo. Teoría atómica de Dalton, de Thomson, de Rutherford y de Bohr. Tabla periódica. Elemento químico. Grupo. Periodo. Clasificación de elementos químicos en: metales alcalinos, metales alcalinos térreos, de transición, no metales, halógenos, gases inertes, lantánidos y actínidos. Distribución de electrones.

Segundo Trimestre: Iones. Aniones. Cationes. Enlace químico. Energía y enlace químico. Estabilidad. Regla del octeto. Estructura de Lewis. Enlace iónico.

Tercer Trimestre: Enlace metálico. Características, propiedades y representación del enlace metálico. Enlace covalente, Características, propiedades y representación del enlace covalente. Óxidos. Óxidos metálicos. Óxidos no metálicos. Formulación y balanceo de óxidos metálicos y no metálicos. Nomenclatura tradicional, sistemática o por numeral de Stock de óxidos metálicos y de óxidos no metálicos. Hidruros. Hidruros metálicos. Hidruros no metálicos. Formulación y balanceo de hidruros metálicos y de hidruros no metálicos. Nomenclatura tradicional, sistemática o por numeral de Stock de hidruros metálicos y de hidruros no metálicos

Evaluación

Las/os estudiantes REGULARES serán evaluadas/os en los contenidos de los trimestres no aprobados de forma escrita de manera que la letra sea legible o si lo decidiera la/el estudiante de forma oral por el tribunal de la mesa. Si la nota del examen es 6 (seis) o superior la/el estudiante ha aprobado el espacio curricular. Si la nota fuera menor a 6 (seis) se le otorgará una oportunidad oral en la que deberá defender su examen escrito y en la que las/os integrantes del tribunal podrán realizar preguntas. La decisión final será en consenso con las/os integrantes del tribunal.

Instrumentos de evaluación:

- Evaluación escrita
- Evaluación oral

Criterios de evaluación:

- Prolijidad y legibilidad del examen escrito
- Vocabulario y conceptos específicos del espacio curricular
- Interpretación, realización, desarrollo y resolución de consignas y actividades
- Relación de los conceptos con ejemplos de la vida cotidiana
- Expresión y oralidad en la evaluación oral.

Bibliografía del estudiante

- Deprati A. M.; Díaz, F. G.; Franco, R.; Balbiano, A. Física y Química 3. 2012. SERIE: Saberes clave Santillana. Materia: Estructura y transformaciones. Intercambios de energía. Edit. Santillana
- Marino, M. T.; Bulwik, M.; Rubinstein, J. 2011. Fisico-Química 3 ES. Edit. Tinta Fresca
- Olazar, L.; Botto, J.L.; Bulwik, M.; Rubinstein, J. 2008. Fisico-Química 2 ES. Edit. Tinta Fresca
- Mautino, J.M. 1992. Química 4 Aula taller. 1ra ed. Edit Stella
- Mautino, J.M. 2002. Química Polimodal 1ra ed. Edit Stella.

Observaciones

Las/os Estudiantes Regulares para presentarse al examen de este Espacio Curricular deberán presentar DNI, programa de examen, permiso de examen, y carpeta completa de los temas desarrollados en clase, útiles escolares diarios, tabla periódica de elementos químicos y calculadora científica.