

Escuela Sec. N° 6 “Jorge Luis Borges”

Programa de examen de LIBRES, PREVIOS, COMPLEMENTARIOS Y EQUIVALENTES

Espacio curricular: **Fisicoquímica**

Curso y división: **2° (Segundo) “C”**

Profesor titular: Luis Ordóñez.

Ciclo lectivo: **2024**

Contenidos

Primer trimestre: Ciencia. Ciencias naturales. Fisicoquímica. Materia. Cuerpo. Materiales. Masa. Peso. Volumen. Propiedades intensivas. Propiedades extensivas. Sistema material. Mezcla homogénea. Mezcla heterogénea.

Segundo trimestre: Solución. Solute. Solvente. Soluciones ácidas. Soluciones básicas. Concentración. Formas de expresar concentración.: % m/m, % m/v, % v/v, cálculo de porcentaje de concentración.

Tercer trimestre: Solubilidad. Sustancia simple. Sustancia compuesta. Elemento químico. Tabla periódica. Nombre y símbolo de elementos químicos. Grupo. Periodo. Clasificación de elementos químicos: metales, no metales, gases inertes o nobles. Átomo. Concepto de átomo. Estructura y partes del átomo. Número atómico. Masa atómica.

Evaluación

Las/os estudiantes LIBRES, PREVIOS, COMPLEMENTARIOS Y EQUIVALENTES serán evaluadas/os totalidad de los contenidos de los 3 (tres) trimestres (Primero, Segundo y Tercero) 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.

Las/los estudiantes con trayectorias en riesgo y/o estudiantes libres concurrentes serán evaluadas/os en totalidad de los contenidos de los 3 (tres) trimestres (Primero, Segundo y Tercero), debiendo asistir al periodo de integración para llevar adelante la realización de un trabajo integrador de los contenidos del espacio curricular y que deberá presentar y defender en mesa de examen.

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 evaluación oral

Bibliografía del estudiante

- Bazo, R. 2017. Fisicoquímica: nuevos desafíos. Kapelusz.
- Frid, Débora Judith. 2017. Ciencias Naturales 1: Cazaciencias. Edit. Puerto de Palos
- Furriol, A. M. 2015. Ciencias naturales 1 conecta 2.0. Edit. SM
- 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

Bibliografía del docente

- Bazo, R. 2017. Fisicoquímica: nuevos desafíos. Kapelusz.
- Frid, Débora Judith. 2017. Ciencias Naturales 1: Cazaciencias. Edit. Puerto de Palos
- Furriol, A. M. 2015. Ciencias naturales 1 conecta 2.0. Edit. SM
- 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. 2002. Química Polimodal 1ra ed. Edit Stella.
- Angelini, M.C. 2013. Temas de Química general. Edit. Eudeba.
- Chang, R; Goldsby Kenneth, A. 2003. Química. 7ma ed. Edit. McGraw-Hill.

Observaciones

Los Estudiantes LIBRES, PREVIOS, COMPLEMENTARIOS Y EQUIVALENTES para presentarse al examen de este Espacio Curricular deberán presentar DNI, programa de examen, permiso de examen, útiles escolares diarios, tabla periódica de elementos químicos y calculadora científica.