



PROGRAMA DE EXAMEN

Establecimiento: Inst. Dr. Carlos Pellegrini

Espacio Curricular: Química

Curso: 3º A

Profesora: Luciana Toblli

Año escolar: 2025

Contenidos conceptuales

Eje N° 1: Modelo atómico: núcleo y nube electrónica. Número atómico y másico. Elemento químico. Tabla Periódica: grupos y períodos. Concepto de mol, masa molar, volumen molar.

Eje N° 2: Modelo de Lewis. Tipos de enlace: iónico, covalente, metálico. Puente de hidrógeno. Reacción química: concepto, reactivos y productos. Representación simbólica (ecuaciones químicas). Clasificación de reacciones. Factores que afectan la velocidad de una reacción.

Eje n° 3: Soluciones ácidas y básicas. PH, indicadores, reacción de neutralización. Procesos industriales: ácido sulfúrico, combustión. Lluvia ácida y remediación ambiental. Fusión y fisión nuclear (profundización). Procesos químicos en las estrellas.

BIBLIOGRAFÍA PARA LOS ESTUDIANTES

- Barros, S.; Carusillo, R. (2021). *Ciencias Naturales 3. Química II*. Editorial Estrada. Disponible en: <https://www.estrada.com.ar/libro/ciencias-naturales-3-nivel-secundario/>

- Rey, N.; Gattari, L. (2021). *Química 3. Serie Proyecto Saber Hacer*. Editorial Santillana. Disponible en: <https://santillana.com.ar/catalogo/quimica-3-serie-saber-hacer/>

- De Luca, R. y otros. (2020). *Conectá Ciencias Naturales 3*. Editorial Kapelusz. Disponible en: <https://www.kapelusz.com.ar/conecta-ciencias-naturales/>

- Ministerio de Educación de la Nación. (2014). *Cuadernos para el Aula – Ciencias Naturales: Química*. Buenos Aires. Disponible en: <https://www.educ.ar/recursos/108249/cuadernos-para-el-aula-ciencias-naturales-quimica>