



# Programa de Examen Química 3º

---

IESS Escuela Nocturna  
Ciclo 2019  
Prof: Mirna Vojtechovsky

## Contenidos

### Unidad 1

Cambios. Cambio físico y cambio químico. Los cambios de estado. Liberación y absorción de energía durante el proceso de cambio de estado. Propiedades extensivas e intensivas de la materia.

### Unidad 2

Soluciones: componentes de las soluciones. Propiedades coligativas de las soluciones. Solubilidad y factores que afectan la solubilidad. pH de las soluciones: ácido, neutro y alcalino.

### Unidad 3

Modelo atómico. Teoría del octeto. Tabla periódica, grupos y períodos. Propiedades periódicas. Interpretación de los datos que se obtienen de la tabla periódica.

### Unidad 4

Conservación de la masa. Reactivo y producto de una reacción química.  
Nomenclatura inorgánica: óxidos, anhídridos e hidróxidos. Balanceo de ecuaciones químicas simples. Nomenclatura orgánica: alcanos, alquenos, alquinos, alcoholes.  
Macromoléculas orgánicas y nutrición: vitaminas, hidratos de carbono, proteínas y lípidos.

## Criterios de Evaluación

Se tendrá en cuenta el reconocimiento de las propiedades de la materia, el uso correcto de la tabla periódica, el reconocimiento de la periodicidad de las

propiedades periódicas, el planteo adecuado de las reacciones químicas, el balanceo y uso de la nomenclatura orgánica e inorgánica.  
Se considerará también la prolijidad del examen.

---

### **Bibliografía:**

- Sara Aldabe, Laura Lacreu, Pedro Aramendia. Química 1 fundamentos. Ediciones Colihue
- Apuntes de clase
- Cualquier bibliografía que responda a los contenidos propuestos.
- Laura Vidarte. Química para descubrir un mundo diferente. Editorial Plus Ultra
- Bosak Alejandro, et al. (2016). Físicoquímica 3<sup>ES</sup>. Editorial Estrada
- Alberico Patricia, Gleiser Marcela (2016) Físicoquímica 2<sup>ES</sup>. Editorial Estrada

18 de marzo de 2019

Mirna Vojtechovsky