



**MISIÓN**

## UNIVERSIDAD NACIONAL DE ASUNCIÓN

### Colegio Experimental Paraguay – Brasil

Somos una institución educativa dedicada a la formación integral del alumnado, aplicando enfoques curriculares actualizados y promoviendo la idoneidad, coherencia, respeto y compromiso, brindando a la vez espacio calificado para la práctica pedagógica a los estudiantes de la Facultad de Filosofía.

## ACTIVIDADES DE PROCESO, MES DE MARZO

### 2º Etapa del Plan de Contingencia

**ASIGNATURA** : Química  
**GRADO / CURSO** : Segundo Curso  
**SECCIÓN** : T  
**PROFESOR** : María Magariños Ferrara

#### UNIDAD TEMÁTICA:

Enlace químico

#### CAPACIDADES:

**Analiza** tipos de enlaces químicos. Enlaces covalentes: simples, dobles, triples y coordinados o dativos; polar, apolar.

#### INDICADORES

- Define los términos: a) Enlace químico, b) Enlace iónico c) Enlace covalente d) Electrones de valencia e) Enlace covalente apolar f) Enlace covalente polar g) Enlace covalente coordinado:
- Clasifica el enlace covalente
- Diferencia el enlace iónico del covalente
- Reconoce las diferencias entre los compuestos iónicos y covalentes
- Identifica los elementos que participan de los enlaces covalentes
- Resuelve ejercicios sencillos sobre enlace covalente

---

#### ACTIVIDAD N° 2:

Luego de ver los tutoriales presentados por la profesora a través de la plataforma edmodo se resuelven la ficha de **trabajo 1.2 sobre enlace covalente**. Se puede resolver en el libro o en el cuaderno

**MODALIDAD:** Individual (a distancia)

**FECHA DE ENTREGA:** 03/04/2020

**MODO DE ENTREGA:** a través de la plataforma, por foto en la asignación creada por la profesora

---