**EVALUACIÓN**

**Ley de conservación de la materia**

**Balance de ecuaciones químicas del entorno**

**Introducción:**

Todas las reacciones químicas, se pueden representar simbólicamente mediante ecuaciones químicas balanceadas, que dan cuenta del cumplimiento de la ley de conservación de la materia.

**Instrucciones generales:**

En parejas resuelven el balance de la ecuación asignada por el profesor.

Describen lo que sucede en dicha reacción y argumentan la importancia que tiene para los seres vivos o en los procesos industriales.

Elaboran una presentación usando las tics, para dar cuenta de sus resultados e investigación.

**Análisis y discusión de resultados**

Partiendo de la base que la Ley de Lavoisier siempre se cumple, una vez balanceada la ecuación asignada, explican el balance en moles y en gramos.

Si la reacción descrita se llevara a cabo experimentalmente. ¿Se podría verificar el cumplimiento de la ley? ¿Cómo lo justifica?

**Comunicar y compartir resultados**

Muestran la presentación de su trabajo e investigación al grupo curso.