

## ¡MAGIA!

### 1. Introducción

El truco de magia consistirá en transformar agua potable en “vino” y posteriormente el vino a una “Bebida” a través primero de una disolución y luego una reducción. Finalmente, para terminar el truco vamos a quemar un pedazo de papel y veremos que ocurre al colocarlo sobre la bebida.

Una disolución consiste en mezclar un soluto (en este caso un sólido, en menor cantidad) con un solvente (un líquido, en mayor cantidad), luego, al mezclarse el soluto se dispersará en el solvente.

Una reacción de Óxido-reducción ocurre cuando cierto compuesto capta electrones de otro, formando un nuevo compuesto con propiedades distintas al anterior (por ejemplo lo que ocurre al dejar una vara de hierro en la intemperie).

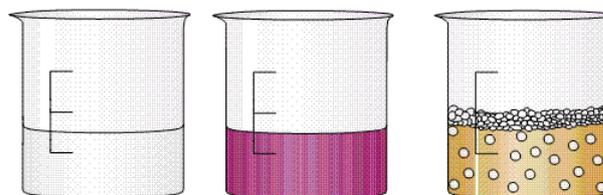
Una combustión es una reacción en la cual se genera una gran cantidad de luz y calor, a través de un elemento que arde (combustible) y otro que produce la combustión (comburente) el que generalmente es oxígeno.

### 2. Objetivos

- Identificar una disolución
- Identificar una reacción de Óxido-Reducción
- Dar cuenta del rol del Oxígeno en la combustión

### 3. Materiales

- 3 Vasos de PP de 100 ml o más
- Agua
- Agua oxigenada ( $\text{H}_2\text{O}_2$ )
- Permanganato Potásico ( $\text{KMnO}_4$ )
- Pipeta de 2 ml (o más) y Pro pipeta
- Papel



### 4. Actividad

- Coloca unos trocitos de permanganato potásico sólido en un vaso de PP, luego mide 4 ml de agua oxigenada con la pipeta y viértelos en otro vaso precipitado, finalmente mide 100 ml aproximadamente de agua de la llave en el vaso de PP restante.
- Pasa el agua del vaso de PP hacia el vaso con el permanganato potásico. Observa y anota lo sucedido.
- Ahora vierte la solución recién formada al vaso de PP con el agua oxigenada ¿Qué ocurre? Anota lo que observas.
- Para terminar enciende el bastón de papel y acércalo al vaso de PP con la solución final, muy cerca de las burbujas (debes apresurarte y hacer antes de que se acaben las burbujas). Observa y anota lo ocurrido