

## ¿Qué factores modifican la solubilidad?

La solubilidad en un solvente y a una temperatura dada es una propiedad específica del soluto.

### Objetivos de Aprendizaje:

- Interpretar las interacciones entre partículas de soluto y solvente como responsables del proceso de disolución.
- Clasificar soluciones B acuerdo con su concentración a una temperatura dada.
- Identificar experimentalmente los factores que modifican la solubilidad.

**Descarga el simulador: <http://phet.colorado.edu/en/simulation/concentration>**

- ✓ Tómame unos minutos y explora el simulador CONCENTRACIÓN. Observá todos los componentes que tiene y qué puedes hacer con cada uno de ellos.
- ✓ Identificá 2 (o más) formas de realizar las siguientes acciones en la simulación:
  - Cambiar el volumen de la solución
  - Cambiar la molaridad de la solución

*¡Luego leé el procedimiento y comienza el desafío!*

### Procedimiento:

1. Ingresen al link: <http://goo.gl/e8YSXk>
2. primero, dejen el volumen de agua fijo en medio litro, arrastren el sensor de concentración dentro del líquido.
3. Elijan un soluto, accionen el salero y agreguen soluto hasta que se sature (va aparecer un cartelito que dice "saturated"). Tomen nota del valor de la concentración.
4. Repitan el procedimiento con todos los solutos.
5. Lleven el volumen de agua hasta un litro, y realicen de nuevo la experiencia con cada soluto.
6. Completen una tabla como la siguiente.

Antes de completar el cuadro Analizá la siguiente pregunta

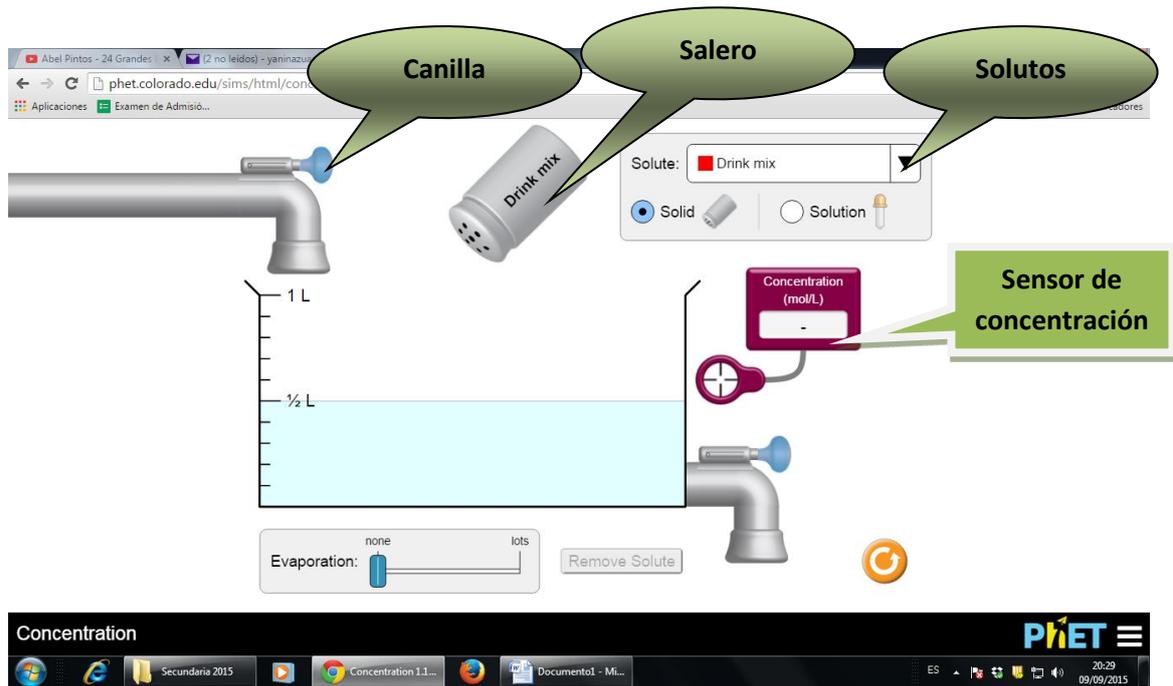
¿Puede el catión afectar el color de una solución?

¿Puede el anión afectar el color de una solución?

Podés escribir algunas respuestas que tengas como idea previa.

Y un paso más aún...Proporcioná, si pudieras, pruebas (justificación) de apoyo para cada caso.

Idea Pevia	Simulación Phet	Actividad
¿Puede el catión afectar el color de una solución?	<a href="#">Concentración</a>	
¿Puede el anión afectar el color de una solución?		



Sal	Concentración de la solución saturada con medio litro	Concentración de la solución saturada con un litro
Nitrato de cobalto (II) (rojo)		
Cloruro de cobalto (rosa)		
Dicromato de potasio (naranja)		
Cromato de potasio (amarillo)		
Cloruro de níquel (II) (verde)		
Sulfato de cobre (turquesa)		
Permanganato de potasio (violeta)		

Resultados:

¿Qué sucedió con los valores de las concentraciones de las soluciones saturadas para los distintos solutos?

¿Qué sucedió con la concentración de las soluciones saturadas con uno y otro volumen de agua? ¿Por qué?