

## ACTIVIDADES CONTINUIDAD PEDAGÓGICA SEMANA DEL 18/11

ÁREA: CIENCIAS NATURALES

GRADO: 6ºA-B

DOCENTE: GRACIELA BATISTA

NOMBRE Y APELLIDO DEL ALUMNO:

Mezclas homogéneas o soluciones y mezclas heterogéneas.  
Concentración - Solubilidad

En Meet realizaremos una experiencia para comprobar a qué llamamos concentración y a qué solubilidad. Recordaremos los términos soluto y solvente.

Materiales:

-  Tres vasos plásticos con agua.
-  Un sobre de jugo en polvo de naranja
-  1 cucharita.

Procedimiento:

- 1- En el primer vaso agrégale 1 cucharadita de jugo en polvo.
- 2- En el segundo vaso agrégale 2 cucharaditas de jugo en polvo.
- 3- En el tercer vaso agrégalo 4 cucharaditas de jugo en polvo.

Observaciones y conclusiones:

Luego de realizar la experiencia, responde las siguientes preguntas:

- a- ¿Qué vaso tiene el jugo más diluido? ¿Por qué?
- b- Si el agua estuviese tibia ¿Se disolvería más rápido el jugo en polvo?
- c- ¿Cómo será el sabor del jugo correspondiente al tercer vaso?
- d- Dibuja la experiencia realizada.
- e- Lee el siguiente texto informativo:

## Concentración

La **concentración** es la *relación que hay entre la cantidad de soluto y de solvente*. Por ejemplo, cuando hacemos *cupcakes* podemos usar colorantes para colorearlos. La intensidad del color va a depender de la cantidad de colorante que agreguemos. En este caso, el colorante es el soluto y la diferencia de coloración se debe a la variación de su cantidad. Entonces, aquellos que tengan menor cantidad de soluto estarán menos concentrados.

El *cupcake* de la izquierda tiene más colorante que el de la derecha y, por lo tanto, la solución está más concentrada.



Quando la solución tiene muy baja concentración de soluto, se dice que está **diluida**. Es importante destacar que, independientemente de la concentración que tenga la solución, el solvente siempre estará en mayor proporción que el soluto.



## Solubilidad

No todas las sustancias se disuelven en igual medida en un mismo solvente, ni todos los solventes disuelven de manera equivalente una misma sustancia. Para cualquier soluto existe una *cantidad máxima que se puede diluir en un determinado solvente*, y este valor de concentración se denomina **solubilidad**.

Si preparamos una solución y analizamos la solubilidad del soluto, podemos clasificarla en sobresaturada, saturada o insaturada. Una **solución sobresaturada** es aquella en donde la cantidad de soluto es *mayor al límite de disolución*, y el soluto precipita en el fondo del vaso, por lo que ya no se puede disolver. En una **solución saturada**, la solución tiene la *máxima cantidad de soluto que puede disolverse*. En cambio, si la *cantidad de soluto es menor que el límite de disolución*, la **solución es insaturada**. En este caso, el soluto se disuelve completamente.

- f- Luego de leer el texto y realizar la experiencia ,explica con tus palabras los términos:

Concentración:

Solución diluida:

Solubilidad:

Solución sobresaturada:

Solución saturada:

Solución insaturada:

- g- Algunos productos de limpieza se venden con la siguiente indicación: "lavandina concentrada" o "detergente concentrado"
- 1- ¿Qué significado tiene el adjetivo concentrado?
  - 2- ¿Por qué a esos productos generalmente se les agrega agua?