



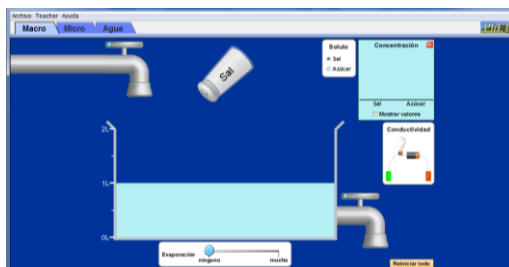
## Laboratorio en casa... “La sal de mesa”

Consigan los siguientes materiales: una cucharada de sal fina, una de sal gruesa, agua (cantidad necesaria), dos platos pequeños (de café), un vaso traslúcido, un agitador y/o cuchara, una lupa y una pinza (de depilar, por ejemplo).

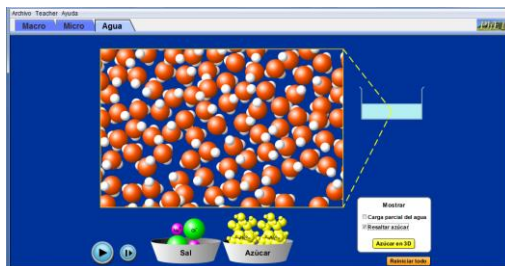
Con dichos elementos realiza las siguientes consignas:

- 1) Coloca una pequeña porción de cloruro de sodio en el plato pequeño. Observa y anota sus características: Color, Olor, Estado físico, Aspecto.
- 2) Con la pinza, toma un cristal de sal gruesa y colócalo en el otro plato.
- 3) Con ayuda de la lupa observa el cristal e indica:
  - a- ¿Cuál es su forma?
  - b- ¿Cómo es su consistencia?
- 4) Coloca agua en el vaso traslúcido hasta aproximadamente los 2/3 de su altura. Agrega una cucharadita al ras de sal fina. Agita con el agitador o la cuchara. Observa: ¿Qué le ocurre a la sal?
- 5) Ingresa al siguiente link <https://phet.colorado.edu/sims/cheerpi/sugar-and-salt-solutions/latest/sugar-and-salt-solutions.html?simulation=sugar-and-salt-solutions&locale=es>

1. Observa la simulación, e ingresa a la pestaña “macro”.



2. Arrastra con el mouse el dispositivo para medir conductividad a la cuba con agua pura, sin solutos. ¿Qué observas?
3. Agrega sal y vuelve a probar conductividad. ¿Qué ocurre?
4. Presiona el botón “Remover la sal” y repite los pasos anteriores con azúcar, seleccionándola del cuadro superior que diferencia los solutos. Anota lo observado.
5. Presiona la pestaña “agua” e interactúa con la simulación, para observar microscópicamente como ocurre el fenómeno de disolución de la sal y el azúcar.



Puedes repetir las acciones utilizando los botones “Reiniciar todo”, “Remover la sal” y “Remover el azúcar”.

- 6) Con todos los datos recolectados elabora un informe de laboratorio. Puedes usar como modelo el siguiente documento:

<https://docs.google.com/document/d/1bFIP9FBTvNDIoXZUJeHsHzCaYAK4ph2mQibTrKINlow/edit?usp=sharing>