

## ¿Y CUÁNTO SE DISUELVE?

El suero fisiológico es una solución muy utilizada para limpiar heridas. Esta solución está formada por cloruro de sodio (NaCl) en agua, preparada en condiciones de esterilidad.



a) ¿Qué concentración tiene una solución de suero fisiológico? Busca la información y registra la fuente que seleccionaste.

***Pero... esa cantidad de sal, ¿es la máxima que puede disolverse? ¿Cuál es la máxima cantidad de sal que pueden disolverse en una determinada cantidad de agua? ¿Es la misma en agua "caliente" que en agua "fría"?***

b) Formula una pregunta a responder en base a las anteriormente planteadas.

c) Elabora con tus compañeros una **hipótesis** posible para el problema planteado.

d) Intercambia y compara las hipótesis planteadas con las del resto de los equipos.

e) ¿Qué **método experimental** seguirás para averiguar cuál es la máxima masa de sal que pueden disolverse en agua? Considera las siguientes preguntas:

- ¿Qué dejamos igual durante el experimento?
- ¿Qué vamos a cambiar durante el experimento?
- ¿Qué vamos a medir durante el experimento?
- Redacta el método experimental a seguir, indicando cada acción a llevar a cabo, ayudándote con los dibujos.

f) **Realiza el experimento**, tomando las medidas con la mayor exactitud posible y registrándolas en una tabla.

g) ¿A qué **conclusión** puedes llegar?

f) Redacta un informe de tu investigación en el cuaderno, conteniendo los siguientes ítems:

- pregunta a investigar,
- hipótesis,
- procedimiento experimental,
- resultados obtenidos,
- conclusión.

### Créditos

✓ **Imágenes:**

- Suero fisiológico: [NaCl-Infusion](#). Autor: Stefan Reitzner Xy01. Licencia: [CC BY-SA 2.0 DE](#).

**Autora:** Leticia Eguiluz.

**Fecha de publicación:** 24 de junio de 2020.



Esta obra está bajo una [Licencia Creative Commons Atribución-Compartir Igual 4.0 Internacional](#).