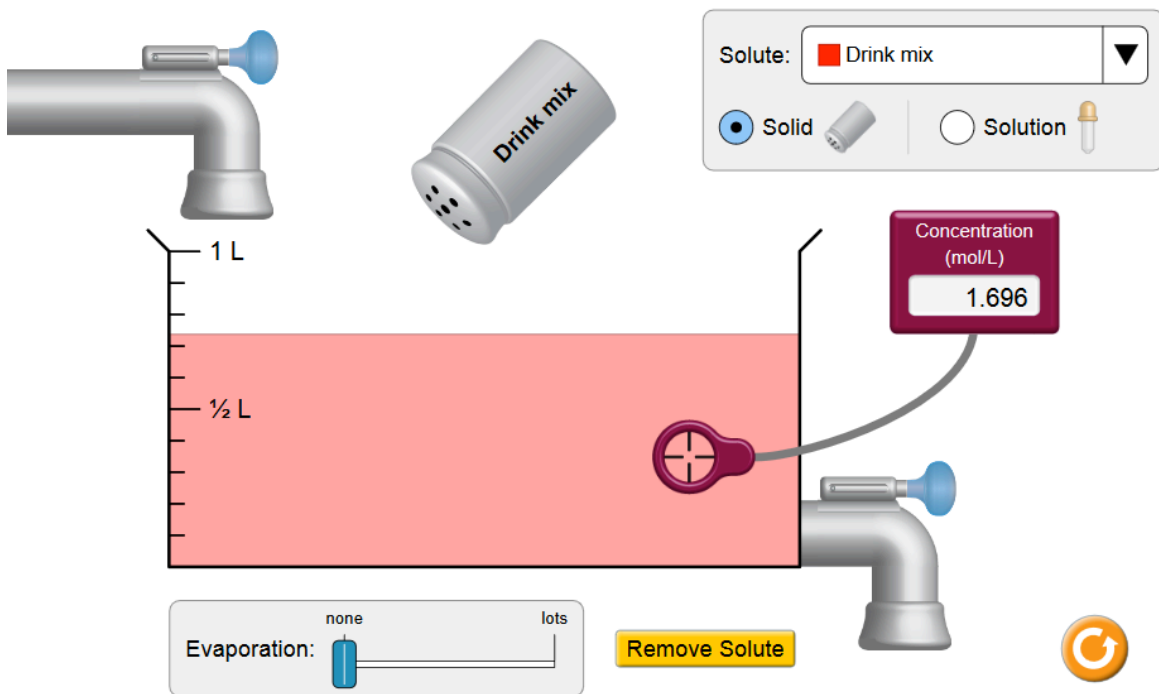




Dependiendo de su concentración, las disoluciones se clasifican en diluidas y concentradas.



## Utilizando el recurso didáctico “Preparación de Disoluciones”



---

**Ayúdanos a responder las siguientes preguntas:**

**¿Qué es una Disolución?**

**¿Qué es un soluto?**

**¿Qué es un disolvente?**

**De ejemplos de solutos y disolvente ocupados en la vida cotidiana.**

**¿Qué diferencia observa cuando utiliza un compuesto en estado sólido respecto a una solución?**

**¿Qué ocurre con la concentración de la disolución al abrir la llave del agua?**

---

¿Qué ocurre con la concentración de la disolución al abrir la llave de salida del agua?

¿Qué factores influyen en la concentración de las soluciones?

¿En qué unidades se mide la concentración de una disolución?

¿Cuándo decimos que una disolución está saturada?

¿Qué característica física de la disolución sirve para estimar concentración de ésta?