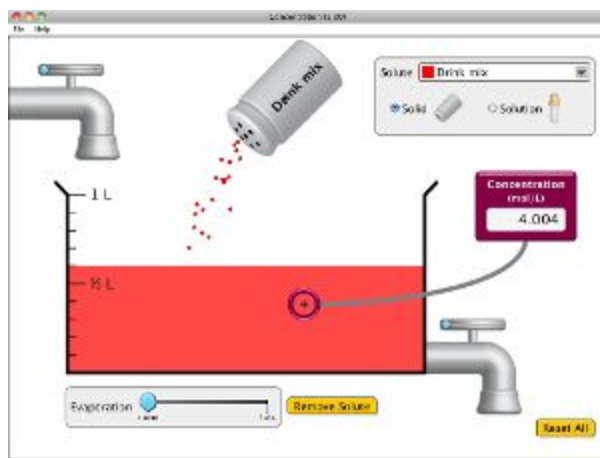


Animazione PhET sulla concentrazione

http://phet.colorado.edu/sims/html/concentration/latest/concentration_en.html



Prova 1

Inizia aggiungendo acqua fino ad 1 L.

Inserisci nell'acqua lo strumento per misurare la concentrazione.

Scegli un sale da aggiungere fra quelli solidi e scrivi il suo nome.

Aggiungi una quantità di sale a scelta e osserva i valori di concentrazione al variare della quantità di sale.

Quando appare la scritta "Satura" scrivi quale valore di concentrazione è misurato dallo strumento.

Spiega: cosa significa che la soluzione è satura?

Fai evaporare l'acqua e osserva lo strumento: il valore della concentrazione varia?

Quando tutta l'acqua è evaporata, cosa rimane sul fondo?

Prova 2

Usa uno alla volta i diversi solidi e trova la concentrazione che fa saturare la soluzione per ognuno di essi.

Metti i dati trovati nella tabella, usando sempre 1 L. di acqua e solidi diversi.

Quale solido raggiunge la saturazione con meno concentrazione?

solido	concentrazione di saturazione

Prova 3

Metti 1 L. di acqua e scegli un solido da sciogliere.

Aggiungi una quantità minore di quella di saturazione.

Inserisci lo strumento che misura la concentrazione e scrivi il valore trovato.

Senza cambiare la quantità di solido, fai evaporare l'acqua e ogni 2 decilitri evaporati controlla la misura della concentrazione.

Come varia la concentrazione al variare della quantità di acqua rimasta?

Con quanti dl di acqua la soluzione diventa satura?

Metti i dati nella tabella, scrivendo anche il nome del solido usato.

dl di acqua	concentrazione del solido
10	
8	
6	
5	
4	
2	

