



QUE ES UNA SUSPENSIÓN

¿Qué es una suspensión?

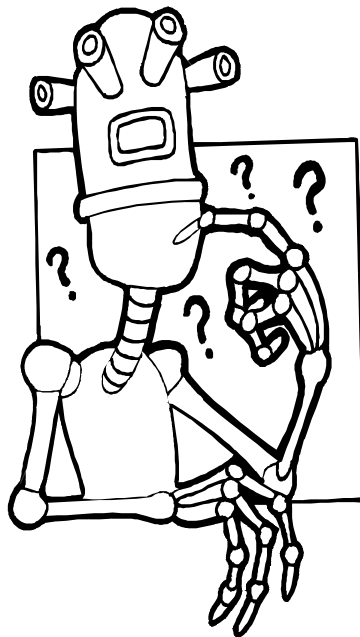


Son sistemas dispersos.

Se caracterizan porque tienen el aspecto de un líquido turbio, que al quedarse en reposo se va aclarando porque las partículas se van al fondo y pueden separarse por filtración.

Ejemplo

- leche de magnesia.
- tinta china.
- leche de cal.



II. COLOIDES



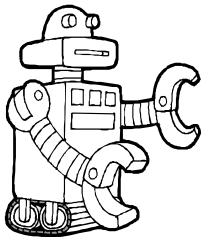
¿Qué es un coloide?

Experimenta y dibuja.

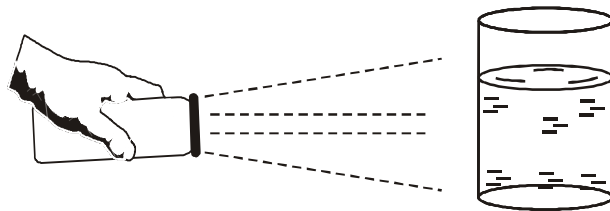
① gelatina + agua	② clara de huevo + agua

¿Sabías que estas sustancias son llamadas coloides?

¿Por qué?



Ahora lleva tus coloides a un lugar oscuro y experimenta.



¿Qué observas en cada caso?

Caso ①

Caso ②

Lo que has realizado se llama el EFECTO TYNDALLS.

Averigua acerca de este fenómeno:

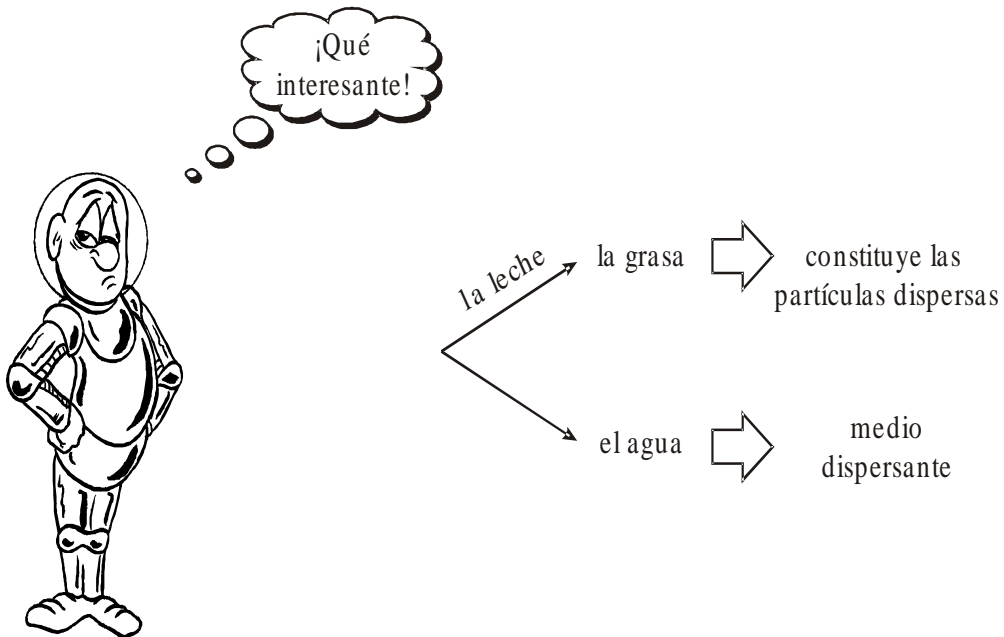
¿Qué es un coloide?



Llamado también pseudosoluciones; son mezclas intermedias entre las soluciones y suspensiones.

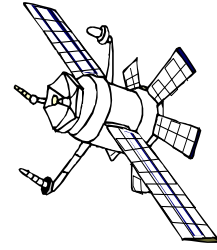
- Está compuesto por:
- Una fase dispersa (moléculas grandes).
 - Una fase dispersante (líquido) .

Ejemplo



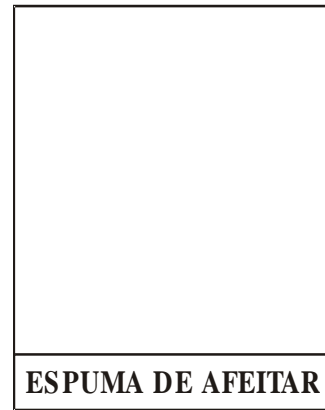
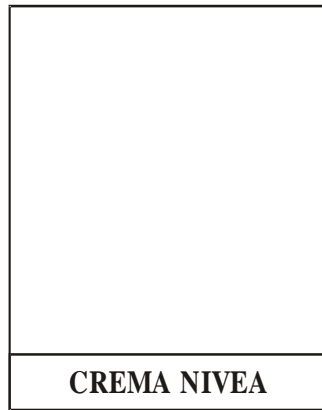
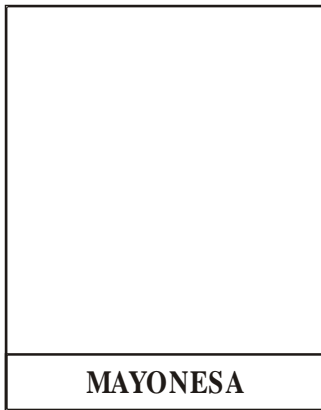
IMPORTANCIA

- Todos los tejidos vivos son coloides.
- En el suelo hay materia coloidal.
- En los alimentos que consumimos: queso, mantequilla, nata batida, leche, etc.
- En la industria: cauchos, plásticos, pinturas, lacas, barnices, etc.
- En la fabricación de cerámicos, textiles, papel, películas fotográficas, cueros, jabón; insecticida, etc.



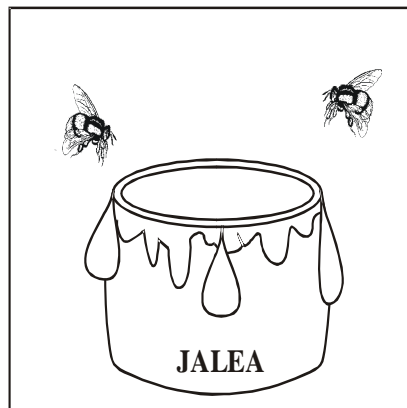
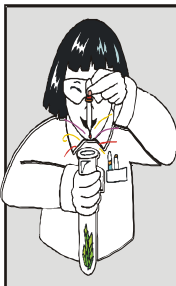
III. SOL

Estado diluido de la mezcla, pero no llega a ser líquido, tal es el caso de la mayonesa, las cremas, espumas, etc.

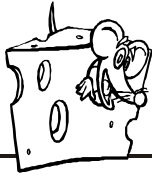


IV. GEL


Estado con mayor cohesión que la fase sol, pero esta mezcla no alcanza a ser un estado sólido, por ejemplo la jalea.



QUIMICA



Dibuja y escribe ejemplos de mezclas heterogéneas

<hr/> S	<hr/> C
<hr/> S	 <hr/> GEL



¿En qué se diferencia una mezcla homogénea de una mezcla heterogénea?

Explica:

FICHA BIBLIOGRÁFICA: www.wikimedia.com