



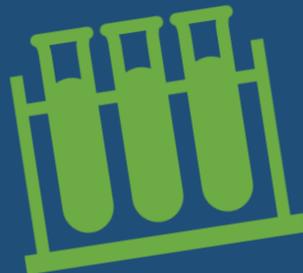
Liceo Miguel Rafael Prado

Comprensión del Entorno
Educativa: Marjorie García G.



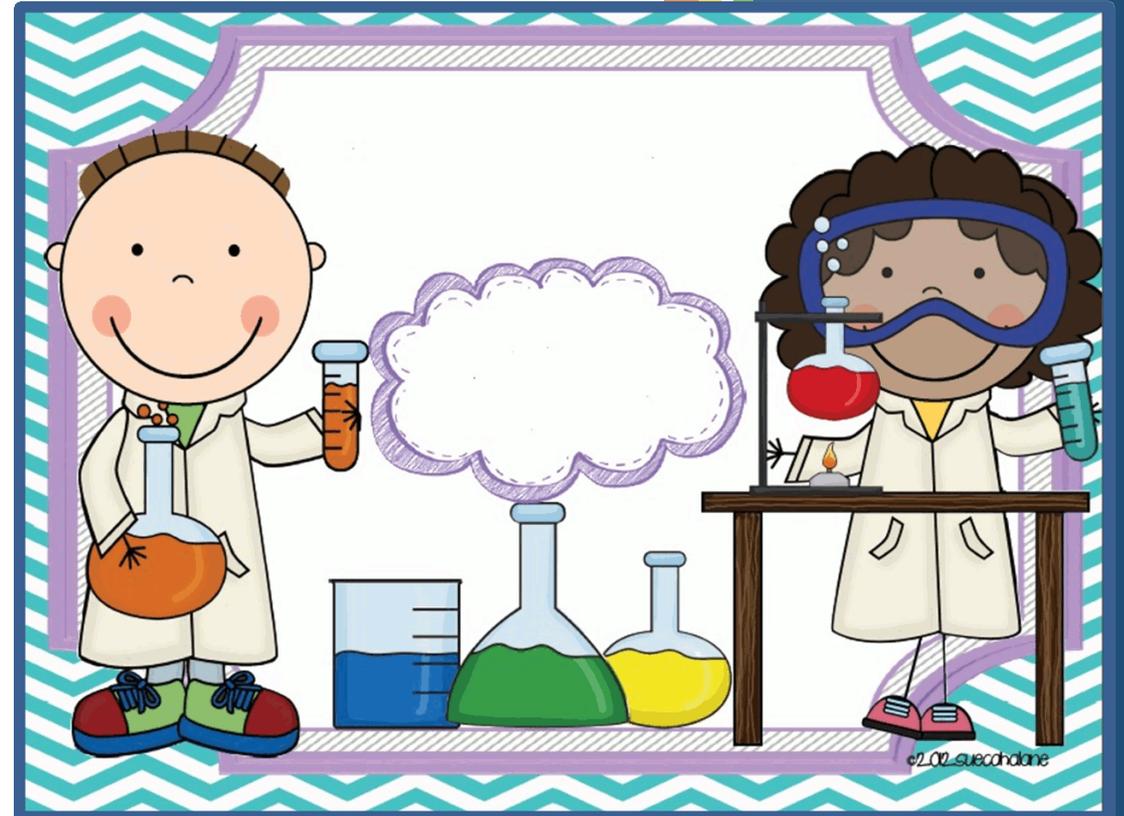
“Somos Científicos”

Semana 16 al 20 de noviembre



¿Qué aprendimos en la clase anterior?

- Revisemos nuestra actividad y recordemos...
- ¿Qué elementos flotaban?
- ¿Qué elementos se hundieron?



Recordamos los conceptos básicos
que todo científico debe saber...



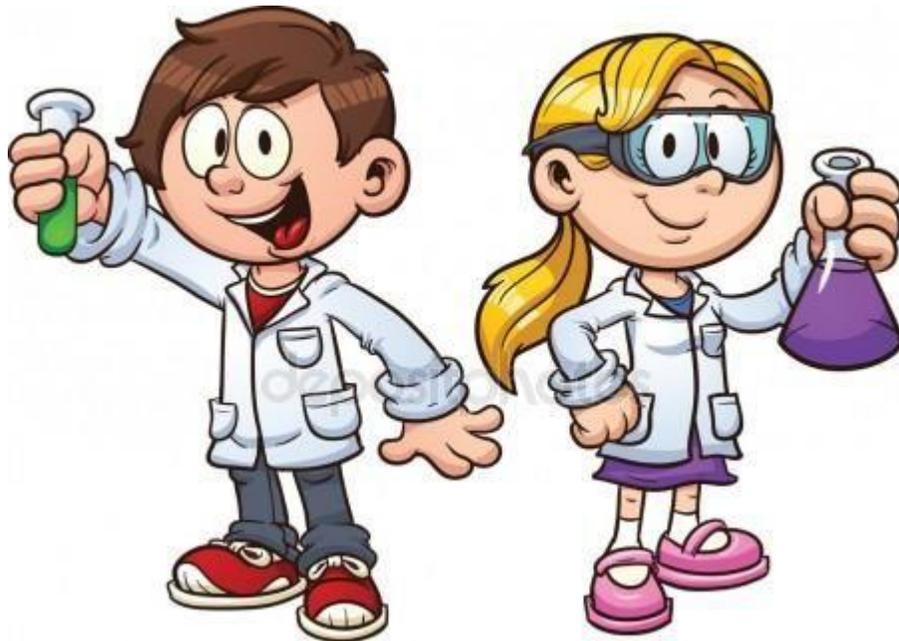
¿ Recuerdas que es una experiencia Científica?

Una experiencia científica se refiere a la acción de realizar un experimento.



¿Qué es el método científico?

Es el proceso utilizado en una investigación que busca descubrir porque se produce un fenómeno determinado.



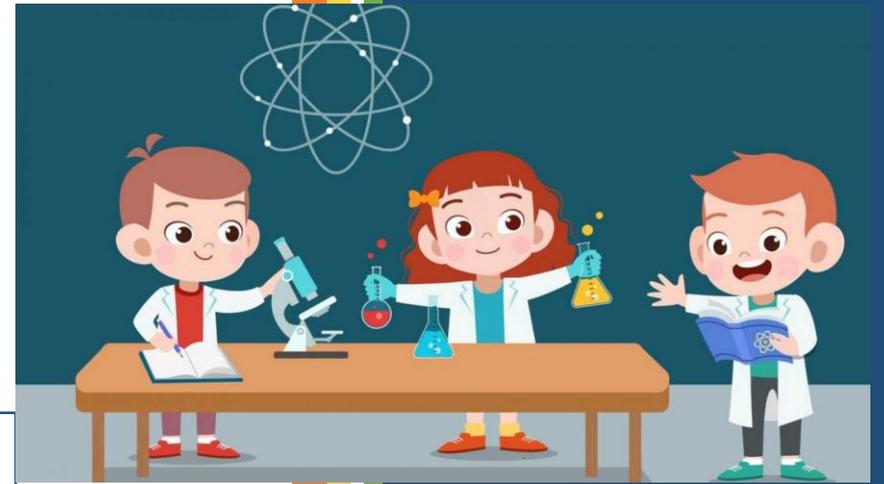
Pasos del método científico

1° Observación

2° Formular Hipótesis

3° Experimentación

4° Registro de Observación



¿Qué aprendimos en nuestra Primera Experiencia Científica?

Elementos que flotan o se hunden en un vaso con agua.



¿Qué aprenderemos con la experiencia científica de hoy?

Hoy aprenderemos :
Mezclas Homogéneas y
Mezclas Heterogéneas



¿Qué son las mezclas Homogéneas?

Son aquellas mezclas que resultan cuando 2 materias se mezclan completamente.

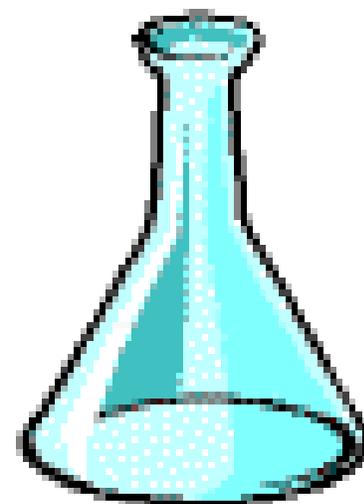
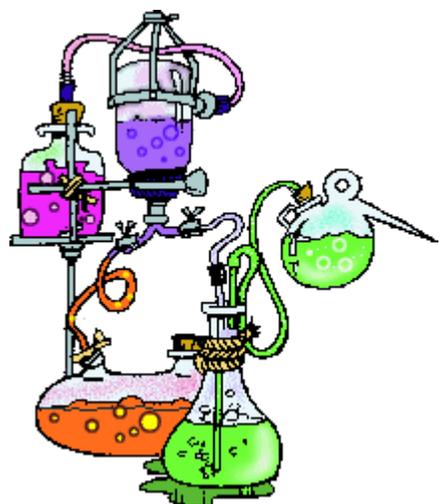
¿Qué son las mezclas Heterogéneas?

Son aquellas Mezclas que resultan cuando 2 ó más materias no logran mezclarse entre si.



Aprendamos de una forma entretenida...

Experimentando...



Realicemos nuestra Segunda experiencia científica...

Materiales:

- 2 vasos transparentes
- Agua
- 1 cuchara
- Café en polvo
- Jugo en polvo de color rojo.
- 1 poco de aceite
- 1 poco de crema humectante (de cualquier tipo)



Realizaremos la primera mezcla usando 1 vaso, agua y café

Sigamos los pasos del método científico y descubramos que mezcla nos resulta.



1° Observación

Observo las características de mis materiales y los describo.



2° Formulamos nuestra Hipótesis.

Formulo preguntas relacionadas con lo que creo puede suceder en mi experimento.



3° Experimentación

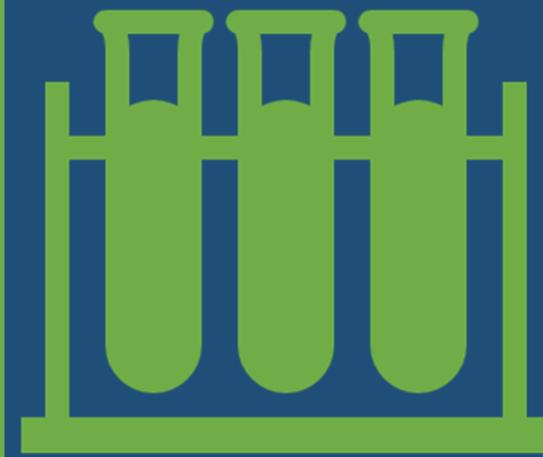
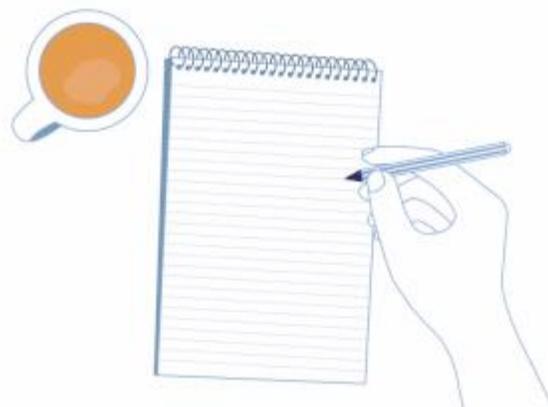
Realizo mi experimento y descubro que pasa...

Comprobamos nuestra Hipótesis.



4° Registro de Observación

Dibujo en mi cuaderno que pasó cuando mezcle el agua con el café.



Ahora experimentemos en el otro vaso con agua, aceite y crema humectante...

Repitamos los pasos del método científico y a experimentar!!!!



1° Observación

Observo las características de mis materiales y los describo.



2° Formulamos nuestra Hipótesis.

Formulo preguntas relacionadas con lo que creo puede suceder en mi experimento.



3° Experimentación

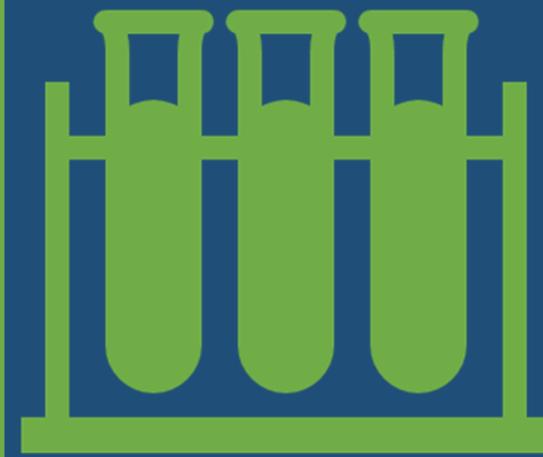
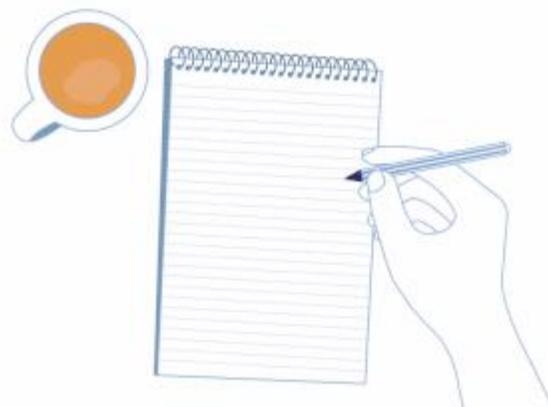
Realizo mi experimento y descubro que pasa...

Comprobamos nuestra Hipótesis.



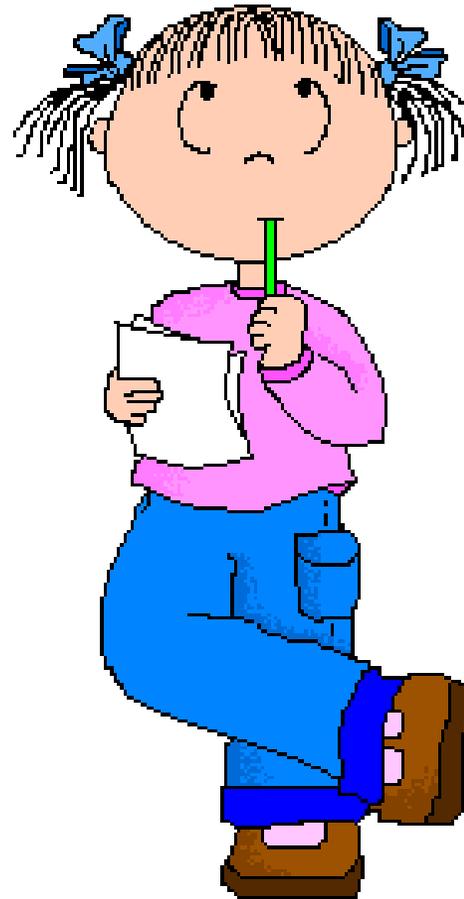
4° Registro de Observación

Dibujo en mi cuaderno que pasó cuando mezcle el agua con el aceite y la crema humectante.



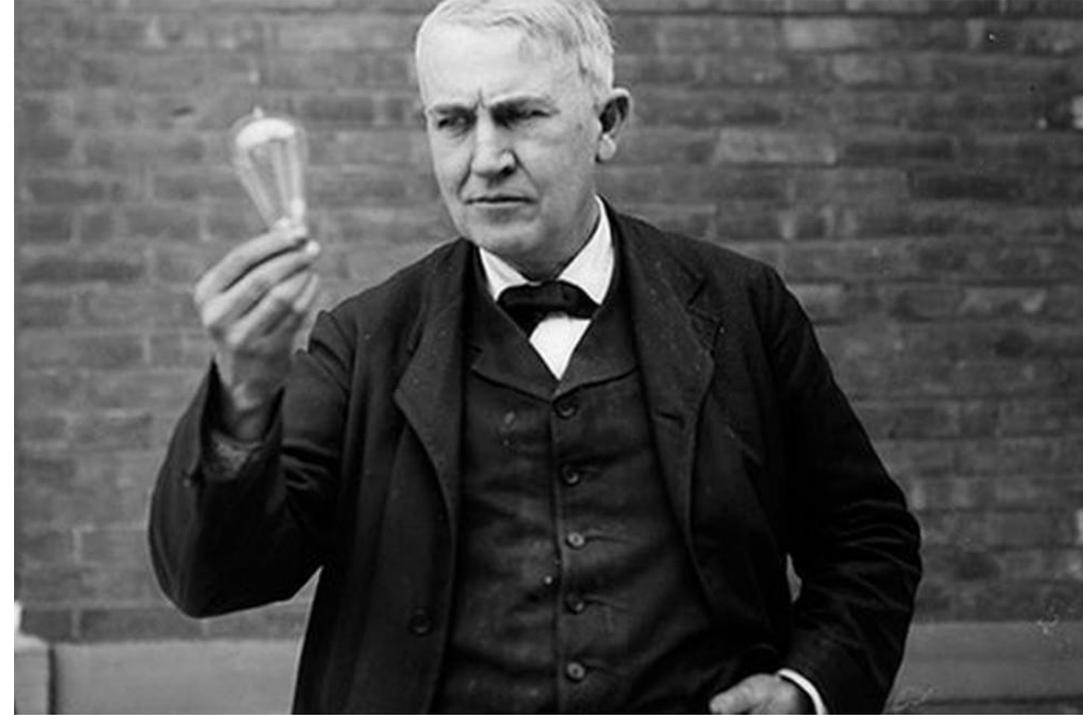
¿Sabes por qué el café se disolvió en el agua y los otras sustancias no?

- Esto ocurre porque el café es una **sustancia soluble**... ósea se puede disolver.
- En cambio el aceite y la crema no se pueden disolver.



Conozcamos grandes Científicos

Thomas Alva Edison

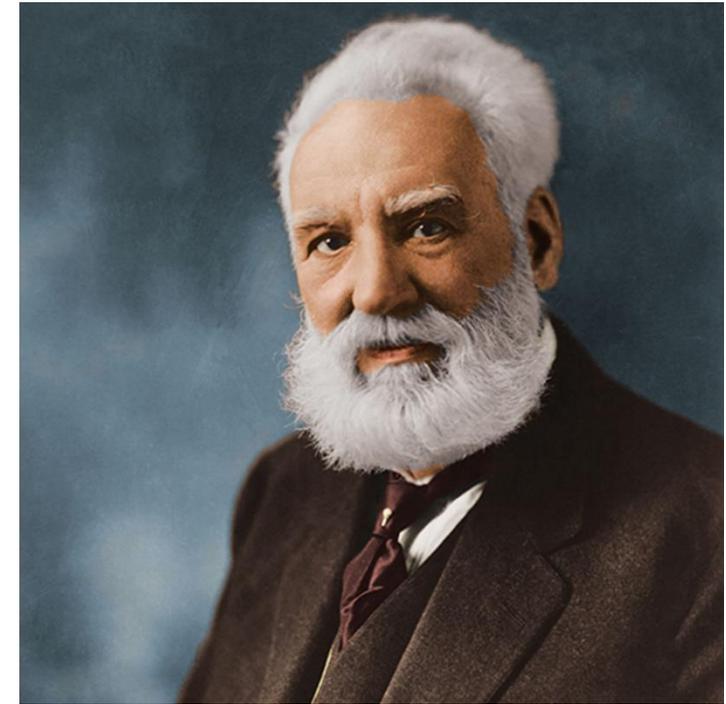


- Fue un destacado inventor, científico y empresario estadounidense.
- Invento muchas cosas que hasta el día de hoy no son útiles
- Sus inventos más conocidos son: La ampolla, la cámara de cine.
- Fue uno de los primeros inventores que masifico sus inventos para que otras personas pudieran usarlos.



Alexander Graham Bell

- Destacado científico, inventor y logopeda (se preocupa de los trastornos del lenguaje y comunicación) británico.
- Contribuyo al desarrollo de las telecomunicaciones.
- Por mucho tiempo se pensó que fue el inventor del teléfono, pero luego de algunas investigaciones se descubrió que el verdadero inventor fue [Antonio Meucci](#)



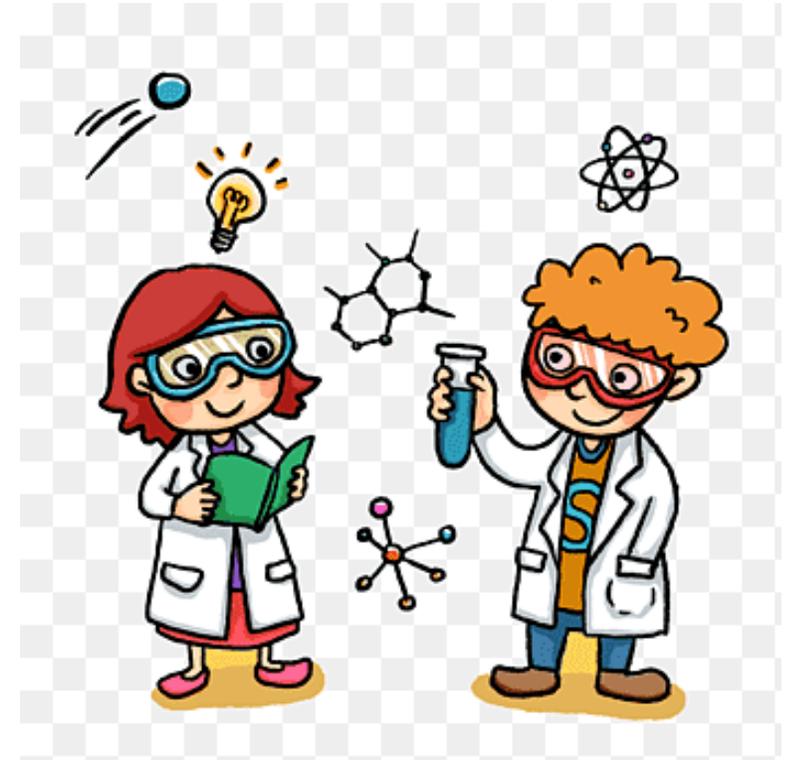


Tarea

Experimenta con materiales de tu casa y descubre ...

- 1 mezcla homogénea
- 1 mezcla heterogénea.
- Dibuja en tu cuaderno el paso 4 “Registro de Observación”

Recuerda realizar los pasos del método Científico aprendido en clases



Nos vemos la próxima semana
con una nueva experiencia
científica

