

COLEGIO SAN PEDRO CLAVER
BUCARAMANGA - 2009

AREA: CIENCIAS NATURALES Y EDUCACION AMBIENTAL

ASIGNATURA: QUIMICA

PROFESORA: OTILIO JIMENEZ AMADOR

ALUMNO(A): _____

GRADO: 6° __

Anexo 2. Guía 1

FECHA: _____

INDICADOR DE LOGRO

	SI	NO
ü Fundamenta hipótesis acerca de los cambios de la materia a partir de pruebas experimentales		

Criterio: Relación entre la práctica y la teoría

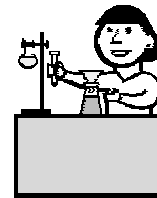
CAMBIOS FÍSICOS Y QUÍMICOS DE LA MATERIA

LABORATORIO Nº 2. CAMBIOS FISICOS.

MATERIALES.

- Mechero
- Espátula
- Vaso precipitado
- Termómetro
- Vidrio reloj

- Papel
- Agua
- Hielo
- Caucho
- Perfume
- Azúcar
- Lamina de cobre



REACTIVOS

Procedimiento

- a. Tomo una hoja de papel y la arrugo de tal manera que no se rompa. **Observo y registro lo ocurrido**
b. Luego rompo la hoja lo más pequeño que se pueda. **Observo y registro lo ocurrido**
- Introduzco un poco de azúcar en un vaso precipitado con agua, luego agito la mezcla. **Observo y registro lo ocurrido**
- Tomo el caucho y lo estiro por 1 minuto, luego suspendo la fuerza aplicada. **Observo y registro lo ocurrido**
- Tomo el frasco de perfume y lo dejo destapado por unos minutos. (si es de spray aplico un poco a la atmósfera). **Observo y registro lo ocurrido**
- Tomo un pedazo de lámina de cobre y lo doblo. **Observo y registra lo ocurrido**
- Tomo un poco de hielo y lo deposito en un vidrio reloj. **Observo y registra lo ocurrido**
- Deposito una piedra dentro de un mortero y la trituro. **Observo y registro lo ocurrido**

Analizo los resultados

1. ¿Cuál es el fundamento de los fenómenos observados anteriormente?
2. ¿Por qué son cambios físicos?
3. ¿Qué aplicaciones industriales tienen los cambios físicos?
4. Plantea 3 nuevos experimentos que demuestren cambios físicos

LABORATORIO Nº 3. CAMBIOS QUÍMICOS.

MATERIALES.

- § Pinzas metálicas
- § Mechero
- § Cápsula de porcelana
- § Trípode

REACTIVOS

- § Malla de asbesto
- § Azúcar
- § Cloruro de sodio (sal de cocina)

- § Lámina de cobre
- § Cinta de magnesio
- § Huevo

§ Gas propano

Procedimiento.

1. Tomo aproximadamente 2g de azúcar y lo deposito en una cuchara de combustión y caliente. .
Observo y registro lo ocurrido
2. Tomo 8 cm de cinta de magnesio y la sujeto con una pinza por un extremo; caliente directamente con el mechero. **Observo y registro lo ocurrido**
2. Tomo un pedazo de lámina de cobre y la deposito en agua. **Observo y registro lo ocurrido**
¿Qué concluyes?
3. Tomo un huevo y lo deposito en un vaso precipitado con agua, caliente por 20 minutos. **Observo y registro lo ocurrido**
4. Abro la llave de gas con ayuda del profesor (gas propano) por un segundo. Luego le aproximo fuego. **Observo y registro lo ocurrido**

Analizo los resultados

1. ¿Cuál es el fundamento de los fenómenos observados anteriormente?
2. ¿Por qué son cambios químicos?
3. ¿Qué aplicaciones industriales tienen los cambios químicos?
4. Planteo 3 nuevos experimentos que demuestren cambios químicos