



## TEST N°3 TITULO: CAMBIOS FÍSICOS Y QUÍMICOS

Apellidos y Nombres: ..... Código

1- Defina que es un cambio Físico y un cambio Químico, mencione 2 ejemplos para cada uno.

- cambio Físico

Es una transformación en la cual su composición interna no cambia. Es reversible. Ejemplos: Solidificación, fusión.

- cambio Químico

Es una transformación en la cual su composición interna sí cambia. Generalmente es irreversible. Ejemplos:

Corrosión del hierro, la combustión del gas propano ( $C_3H_8$ ).

2- Describa las operaciones que debería realizar en la práctica para separar los componentes de la mezcla.

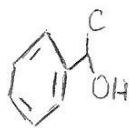
- Primero mezclamos ácido benzoico, cloruro de sodio.
- En baño maría colocamos la mezcla.

3- Dibuje el dispositivo de filtración y nombre todos los materiales a utilizar en su dibujo. (Use la parte posterior de esta hoja)

Solución en la parte posterior.

4- Dentro de la práctica tenemos como reactivo al ácido benzoico y cloruro de sodio, según la búsqueda de información anticipada que Ud. realizó, mencione propiedades importantes de cada uno de estos (tal como fórmula, solubilidad, en que se utiliza, características químicas, etc).

Ácido Benzoico: Es un ácido carboxílico. Su fórmula es:  $C_6H_5-COOH$



Se utiliza como conservante de alimentos. Proviene de una cadena de síntesis del benceno.

Cloruro de sodio: Es un compuesto iónico. Su fórmula es:  $NaCl$

Es sólido a temperatura ambiente, disuelto en agua es un electrolito que permite la corriente eléctrica. Tiene alta temperatura de fusión.

### 3. Equipo de filtración

