

UNIVERSIDAD NACIONAL DE INGENIERÍA **FACULTAD DE CIENCIAS** ESCUELA PROFESIONAL DE QUÍMICA CURSO CQ 111 LABORATORIO DE QUÍMICA I FECHA: 23 SET 2016, TURNO: MA TEST N°3 TITULO: CAMBIOS FÍSICOS Y QUÍMICOS

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

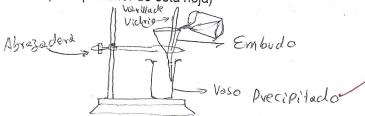
cambio Físico Son raquellos que se puede Cambiar su estructura externa mas no su composición y se puede vecuperar o revertir - Color, pto pusion

cambio Químico son procesos en los cuales debe ocorrir un Câmbio Quinica, es imposible vecuvar o revertir el proceso étornes por ende se Forman menas sustancias con diferentes propiedades.

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

- Se debe colocar el papel Friltro en el enbuder y Hacer Filtrar la solución mediante el papel Fittro y se estiene de liquido limpio mientras que el solido se queda en el papel

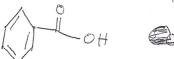
3- Dibuje el dispositivo de filtración y nombre todos los materiales a utilizar en su dibujo.(Use la parte posterior de esta hoja)



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

Acido Benzoico:

Es un acido carboxilico y presenta el anillo bercienico



USOS: Es un conservante, esta presente en algunas Trutas naturales y tambien se usa en cosméticos, se caracteriza por conservar alementos con potencial de hidrogeno acido

Cloruro de Sopidio

- Es un compresto Ionica

- tiene alla Temperatura de fusión

- Son solubles en agua.

