

**ASIGNATURA:** QUIMICA

**CURSO:** 3 AÑO

**TRABAJO PRACTICO N°1**

- 1- ¿QUE ES UN SISTEMA HOMOGÉNEO Y UN SISTEMA HETEROGÉNEO? GRAFICAR UN EJEMPLO DE CADA UNO Y NOMBRAR LOS MÉTODOS DE SEPARACIÓN UTILIZADOS PARA SEPARARLOS.
- 2- UN SISTEMA MATERIAL ESTA FORMADO POR TIERRA, HOJAS DE ÁRBOL, AGUA, HIELO Y AZÚCAR:
  - a- DIBUJA EL SISTEMA
  - b- CLASIFICALO
  - c- INDICAR NUMERO DE FASES Y CUALES SON
  - d- INDICAR NUMERO DE COMPONENTES Y CUALES SON
  - e- ¿PENSAS QUE ES POSIBLE SEPARAR DICHAS FASES? ¿CÓMO?
- 3- DEFINIR LOS SIGUIENTES TÉRMINOS: SOLUCION- SOLUTO-SOLVENTE- CONCENTRACION-SOLUCION SATURADA- SOLUCION NO SATURADA-SOLUBILIDAD
  - a- LEER LA ETIQUETA DE UNA BOTELLA DE ALCOHOL COMÚN Y LA DE UN VINAGRE E INDICAR LA COMPOSICIÓN DE CADA UNA.
  - b- ¿QUÉ MASA DE ÁCIDO ACÉTICO ESTA CONTENIDA EN 200ML DEL VINAGRE SEGÚN LA INFORMACIÓN DE LA ETIQUETA?
- 4- OBSERVA LA TABLA PERIODICA, SELECCIONAR CINCO ELEMENTO QUIMICO E INDICAR: NOMBRE, SÍMBOLO QUIMICO, SI ES METAL O NO METAL, NUMERO MASICO Y NUMERO ATOMICO.
- 5- UN ATOMO DE POTASIO TIENE  $Z=19$  Y  $A=39$ , INDIQUE SU NUMERO DE:  
PROTONES:  
NEUTRONES:  
ELECTRONES:

**ACTIVIDAD DE INVESTIGACION (GOOGLE- LIBROS-FOTOCOPIAS JUANITA)**

- 6- A- ¿CUALES SON LAS IDEAS SOBRE EL CONCEPTO DE ATOMO QUE SOSTUVO JOHN DALTON?  
B- CARACTERIZAR EL MODELO ATOMICO DE JOSEPH THOMSON  
C- EN QUE CONSISTE EL TUBO DE DESCARGA. GRAFICARLO  
D-¿QUE SON LOS RAYOS CATODICOS? ¿ Y LOS RAYOS CANALES?  
E- GRAFICAR EL MODELO ATOMICO DE J.THOMSON