

MATERIA: QUIMICA I

CURSOS: 3RO I y II

PROFESOR: ALFREDO SADONIO

CONSULTAS: alfredosadonio@hotmail.com

- 1- RECORDANDO QUE EN UN CAMBIO QUIMICO HAY UNA MODIFICACION PERMANENTE DE LA SUSTANCIA Y EN UN CAMBIO FISICO HAY UNA MODIFICACION TRANSITORIA DE LA MISMA, SEÑALAR EN QUE CASOS SE DA UNO U OTRO FENOMENO:
 - a) El fósforo arde
 - b) El metal se calienta
 - c) Se condensa vapor sobre un trozo de metal frío
 - d) Se evapora alcohol
 - e) Se disuelve azúcar en agua

- 2- CLASIFICAR LOS SIGUENTES SISTEMAS EN : HOMODGENEOS, HETEROGENEOS E INHOMOGENEOS.
 - a) Limaduras de hierro y polvo de azufre
 - b) Aire
 - c) Solución diluída de sal (cloruro de sodio) en agua
 - d) Oxígeno puro
 - e) Agua del mar
 - f) Alcohol y agua

- 3- PARA EL SIGUIENTE SISTEMA MATERIAL:
EN UNA CIERTA CANTIDAD DE AGUA, SE DISUELVEN UNOS GRANOS DE SAL GRUESA Y FINALMENTE SE LE AGREGA UN CUBITO DE HIELO.
 - a) Cuantas sustancias componen el sistema ¿
 - b) Cuantas fases hay?
 - c) El sistema ¿ es homogéneo o heterogéneo ¿
 - d) Si transcurren 2 horas a temperatura ambiente, responder los ítem a, b y c

- 4- LAS SOLUCIONES SON MEZCLAS HOMOGENEAS. DAR EJEMPLOS DE:
 - a) Solución de un sólido en un líquido
 - b) " de un gas en un gas
 - c) " de sólido en un sólido
 - d) " de un gas en un líquido

- 5- QUE DIFERENCIAS HAY ENTRE UNA SOLUCION CONCENTRADA Y UNA SOLUCION SOBRESATURADA ¿