**TRABAJO PRÁCTICO DE QUÍMICA**

1. Basándose en las modificaciones que sufren los siguientes sistemas, clasifique los cambios como físicos o químicos.

a) Oxidación de un clavo

b) Prensado de las uvas para extraer su jugo.

c) Fermentación del jugo de uva para producir vino.

d) Soplado de una burbuja de jabón.

2. Explicar porque una sustancia es prácticamente imposible de comprimir si está en el estado sólido mientras es muy compresible si está en estado gaseoso

3. Indique cual de siguientes sistemas es homogéneo y en los sistemas heterogéneos indicar número de fases y componentes:

a) Aire atmosférico

b) Agua destilada

c) Agua y aceite

d) Agua salada diluida

e) Soda

4. Dadas las siguientes afirmaciones, mencione cuál es verdadera o falsa.

a) Hay sistemas heterogéneos formados por un solo componente.

b) Un sistema heterogéneo está formado por una sola fase.

c) Una mezcla formada por cloruro de potasio y agua (la sal disuelta totalmente) es un sistema homogéneo.

d) Un sistema de dos componentes líquidos debe ser homogéneo.

5. ¿Qué propiedades del cloro son físicas o químicas?

a) Su densidad

b) Reacciona con el hidrógeno

c) Reacciona con el sodio

d) Su punto de ebullición

6. Para cada uno de los siguientes procesos, indicar si corresponden a cambios químicos o físicos.

a) Obtención de limaduras de hierro a partir de un lingote de este metal

b) La leche se pone agria si se deja en una habitación caliente

c) El nitrógeno se congela a -210 °C

d) El hidrógeno reacciona con oxígeno para generar agua

7. Indica el nombre de la unidad e identificar la misma como una unidad del SI, una unidad del sistema métrico, ambas o ninguna.

a) 245 K b) 45,8 kg c) 0,48 L d) 4,2 m3 e) 45 s.