ACTIVIDADES PARA 2\*2 TM FISICOQUIMICA, PROF: NOELIA MENDIETA

# **Unidad n° 1: La naturaleza corpuscular de la materia**

100 puntos

Noe Mendieta17:30

1) Dadas las siguientes afirmaciones, colocar verdadero o falso según corresponda. Justificar la elección ..
a- El pasaje de estado gaseoso a sólido se denomina volatilización.
b- Todo lo que modifique el tamaño, la forma y el estado de agregación de una sustancia es un cambio físico.
c- Los líquidos son fácilmente compresibles.
d- Los gases no tienen ni forma propia ni volumen definido.
e- El estado físico en que se encuentre una sustancia depende únicamente de la presión a la que dicha sustancia este sometida.
f- En los sólidos las fuerzas de dispersión predominan excesivamente sobre las fuerzas de atracción o cohesión.
g- La ebullición es el pasaje de estado líquido a gaseoso.
h- La materia es todo aquello que ocupa un lugar en el espacio, tiene peso y masa.
i- Las propiedades físicas no dependen de la cantidad de materia considerada y son características de cada material.
j- La elasticidad es la característica que tienen algunos materiales a volver a su forma original luego de recibir una fuerza que provoca una deformación momentánea.
k- La tenacidad de un material depende de su resistencia al rayado o la penetración.
l- La maleabilidad es la propiedad que tienen algunos materiales para elaborar láminas muy delgadas.

2) A cuál de los estados de agregación corresponden las siguientes propiedades? Indicar en cada caso.
Las partículas se distribuyen formando estructuras cristalinas:............................
b) Se derraman:........................
c) Cumplen con el fenómeno de expansibilidad:..........................
d) Generan presión por el movimiento desordenado de las partículas:................................
e) Las partículas de la superficie dan origen a la tensión superficial:...................................
f) Cumplen con el fenómeno de difusión:...............................
g) Son fácilmente compresibles:...............................

3) El punto de fusión del Cu ( cobre) es de 1083 °C y el punto de ebullición es de 2310°C. ¿En qué estado se encontrara el mismo material a 800°C? ¿Y a 2000°C?

PD; Buenas Tardes a Todos!! Acabo de subirles actividades respecto a la naturaleza de la materia. Este trabajo requiere repaso de actividades de otros años, y de un compromiso con respecto a buscar informacion. Si alguien lo necesitara, podriamos hacer una clase virtual mediante la plataforma Discord , y el siguiente enlace <https://discord.gg/mK3PMd>. Los leo!!♥

Atte. Noe Mendieta