



COLEGIO SAN JOSE DE CASTILLA
PLAN DE MEJORAMIENTO
II SEMESTRE 2015
DOCENTE: STELLA VASQQUEZ AVILA

ASIGNATURA DE: Química GRADO: Noveno CURSO: _____ JORNADA: Mañana
Los estudiantes de grado Noveno que han reprobado primero, segundo y tercer período la asignatura de química, deberán realizar y sustentar el siguiente trabajo. Este trabajo debe ser sustentado en presencia del acudiente en los días estipulados para este fin por los coordinadores, fecha que se les informara con anticipación.

1. Escribe las diferencias entre;
 - a. Ductilidad y maleabilidad
 - b. Adhesión y cohesión
 - c. Solido cristalina y solido amorfo
 - d. Sublimación progresiva y sublimación regresiva
 - e. Licuefacción y vaporización
2. Enumere cinco características de la materia cuando se presenta en estado sólido, líquido y gaseoso.
3. Cierta cantidad de oxígeno ocupa 4 litros a 10 grados centígrados y 400 milímetros de mercurio, calcula su volumen en condiciones normales, su número de moles y la cantidad en gramos de oxígeno.
4. Cuál será la presión en torr de una mezcla de gases a 20 grados centígrados y un volumen de dos litros formada por oxígeno a 180 torr, nitrógeno 246 torr, hidrogeno a 320 torr y helio a 466 torr.
5. Cierta cantidad de nitrógeno ocupa un volumen de 15 litro a una presión de 136 mmHg y a una temperatura de 37 grados centígrados, cuál será el volumen de dicho gas a 657 mmHg si se mantiene constante la temperatura.
6. El hidrogeno ocupa un volumen de 10 litros a 273 grados kelvin y cuál será el volumen final si la temperatura cambia a 323 grados kelvin y la presión permanece constante.
7. Cuál es la molaridad de una solución de azúcar que contiene 58 gramos de azúcar disuelto en 500 gramos de agua.
8. Cuál será la normalidad de una solución de hidróxido de sodio NaOH que contiene 8 gramos de NaOH en 200 ml de solución?
9. Define los siguientes términos
 - a. Solubilidad
 - b. Solute
 - c. Solvente
 - d. Molaridad
 - e. Molalidad
10. Como se clasifican las soluciones según su estado físico del solvente