



INSTITUCIÓN EDUCATIVA EL PINAL  
GESTION ACADEMICA

PLAN DE APOYO Y MEJORAMIENTO PARA EL ESTUDIANTE

ASIGNATURA /AREA	Procesos Químicos	GRADO:	9°
PERÍODO	Tercer	AÑO:	2015

**/COMPETENCIAS:**

- Reconocimiento de las características y propiedades de las soluciones químicas
- Resolución de ejercicios teniendo en cuenta las unidades de concentración que se presentan en las soluciones químicas
- Identifica las diferentes soluciones químicas que son utilizadas en la vida diaria

**TEMA(AS):** Soluciones

**ACTIVIDADES PRÁCTICAS A DESARROLLAR:** taller y evaluación

1. Se dispone de 200gr de solución al 7% p/p de NaOH, si a esta solución se le agrega 34 gr mas de NaOH determina su nueva concentración %p/p
2. Si se disuelven 456gr de NaCl en agua suficiente para completar 5000gr de solución, determina la concentración de la solución expresada en %p/p
3. Se dispone de 1 lt de solución al 4% p/v de HCl, determine en que volumen de esta solución están contenido 22gr de soluto
4. Se dispone de 100 ml de solución al 30% p/v, si a esta solución se le agrega 30 gr mas de soluto y su volumen final aumenta 10 ml determina su nueva concentración en % p/v
5. Preparamos una solución disolviendo 127 gr de alcohol etílico (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH) en agua suficiente para hacer 1,35Lt de solución ¿Cuál es la molaridad de esta solución?
6. Si se disuelven 8,96 gr de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> en agua suficiente para hacer 396 ml de solución ¿ cual será la molaridad?
7. Se prepara una disolución disolviendo 1,69 gr de NaCl en 869 gr de H<sub>2</sub>O ¿Cuál es la molalidad de la solución?
8. Calcular la formalidad de 3,3978 gr de AgNO<sub>3</sub> disueltas en 1Lt de agua.

**RECURSOS:** internet, libros, videos, revistas, explicaciones del profesor (pblaza@gmail.com)

**OBSERVACIONES:** El trabajo puede ser presentado a mano o computador, sin manchas, dobleces o arrugas, debe tener márgenes.

La evaluación será realizada durante la hora de clase podrá ser oral o escrita

**FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO**  
19 de Octubre de 2015

**FECHA DE SUSTENTACIÓN**  
22 de Octubre de 2015

**NOMBRE DEL EDUCADOR(A)**  
Paola Benicia Laza Martínez

**FIRMA DEL EDUCADOR(A)**