

PROGRAMA SÁBADO DEL DOCENTE

TALLER QUÍMICA

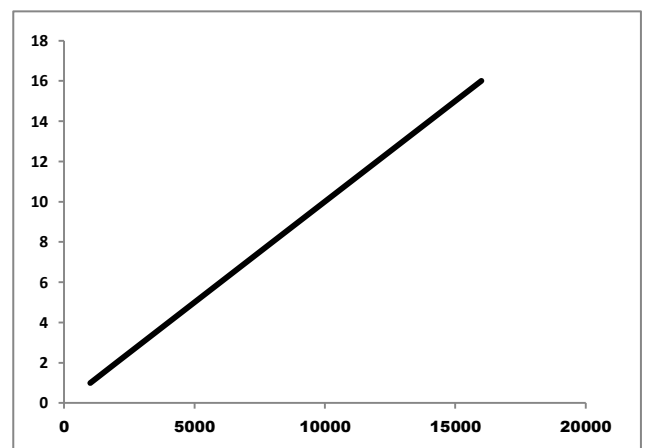
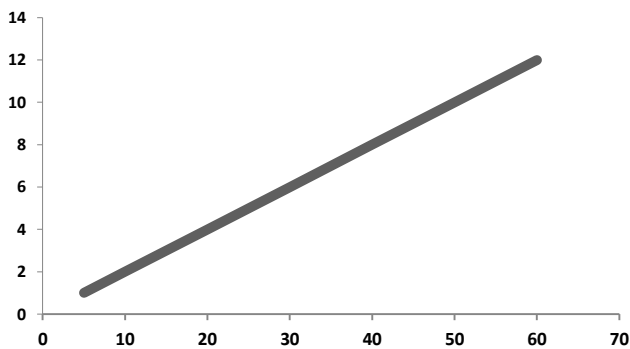
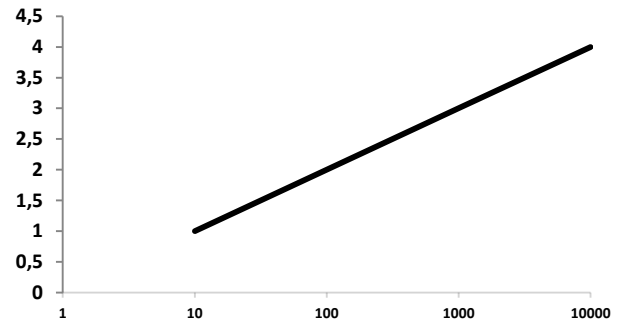
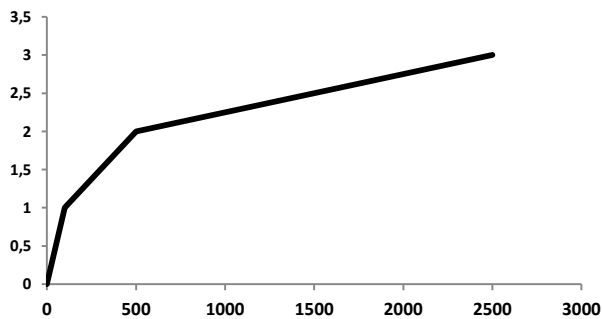
SESIÓN 4

ABRIL 20 DE 2013

La ACIDEZ de una sustancia es el grado en el que es ácida. El concepto *complementario* es la BASICIDAD. Generalmente, el grado de acidez de una sustancia se mide en solución acuosa en donde se expresa como *pH* haciendo referencia a una escala que, casi siempre, comprende valores entre 0 y 14. En esta escala, el grado de acidez es *máximo* cuando una solución presenta pH cero y es mínimo en 14.

La escala de pH por otro lado, es una escala logarítmica (base 10) y la razón, son los cambios desproporcionados que existen en las concentraciones del **ion Hidronio (H_3O^+)**, responsables del grado de acidez.

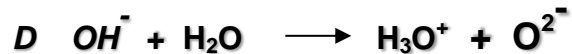
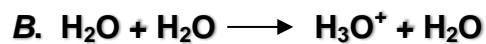
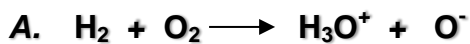
❖ ¿Cuál es la gráfica que representa una escala de cambios logarítmicos?



La ACIDEZ e una sustancia es el grado en el que es ácida. El concepto *complementario* es la BASICIDAD. Generalmente, el grado de acidez de una sustancia se mide en solución acuosa en donde se expresa como *pH* haciendo referencia a una escala que, casi siempre, comprende valores entre 0 y 14. En esta escala, el grado de acidez es *máximo* cuando una solución presenta pH cero y es mínimo en 14.

La escala de pH por otro lado, es una escala logarítmica (base 10) y la razón, son los cambios desproporcionados que existen en las concentraciones del **ion Hidronio (H_3O^+)**, responsables del grado de acidez.

2- Una probable reacción que produce el ión hidronio, es representada así:



3° Una posible hiperacidez, generando una amenaza a una mucosa gástrica ya lesionada con gastritis, es el consumo de:

1- Un comprimido de Carbonato de calcio.

2. Un Alka-Zeltzer.

3 – Una bebida de Te.

4. Una gaseosa.

El plasma sanguíneo (sangre sin glóbulos) tiene algunas sales disueltas, como el NaCl, (cloruro de sodio) a una concentración del 0.9 %. La membrana celular es permeable al agua según la concentración relativa del medio que la rodea. La foto muestra un huevo de gallina descascarado por medio químico, después de dos días sumergido en una solución hipotónica de cloruro sódico.



El aumento dramático del huevo es bien conocido como **Ósmosis**.

La solución hipotónica de este experimento, fue preparada disolviendo:

- 1- 1,8 g de NaCl y agua hasta 200 ml de Sln.
- 2- 0,9 g de sal y agua hasta 50 ml de Sln.
- 3.- 9 g de sal y agua hasta 100 ml de Sln
- 4- 18 g de sal y agua hasta un litro de Sln.