



Colegio San José
San Bernardo
Departamento de Ciencias
Profesor Lc. Karina Cabezas R.

Guía de 3ro Medio “Cálculo de pH en Ácidos y Bases Débiles”

(Semana veintidós: del 24 al 28 de Agosto)

Objetivo:

- Realizar el cálculo de pH en ácidos y bases débiles.

Instrucciones:

- Lee atentamente el siguiente texto y responde las preguntas en tu cuaderno, para que la revisemos cuando nos volvamos a ver.
- Recuerda que en este momento en el que no estamos en el colegio, es importante que te organices y potenciar tu autoaprendizaje. Si tienes alguna pregunta no dudes en escribirme al correo publicado en la página web del colegio.
- Finalmente puedes visitar muchos sitios web para que refuerces el material de las guías.

Realiza la siguiente actividad apoyándote con las guías anteriores:

1. ¿Cuál es el pH de una disolución 0,150 M de ácido fluorhídrico (HF) si su $K_a = 7,0 \cdot 10^{-4}$? (5 puntos).
2. ¿Cuál es el pH de una disolución 0,250 M de amoníaco (NH_3) si su $K_b = 1,8 \times 10^{-5}$? (5 puntos).

Te invito a que realices la siguiente autoevaluación, Responda marcando con una X en el casillero correspondiente. Recuerde ser lo más honesto posible; y recordar que es una pauta para monitorear tu proceso de aprendizaje sin ser calificado con nota.

| N° | Indicadores | L | ML | PL |
|----|--|---|----|----|
| 1 | He entendido bien la actividad | | | |
| 2 | He sido capaz de encontrar la información sin necesitar ayuda | | | |
| 3 | Me he esforzado en la realización de las actividades. | | | |
| 4 | Consulté a mi profesora todas las dudas e inquietudes que tuve durante la realización de la guía | | | |

L: Logrado

ML: Medianamente logrado

PL: por lograr

En el correo debes indicar en el asunto: “**Desarrollo guía N°__ de estudio**”, cuando escribas el mensaje debes indicar **tu nombre y curso al que perteneces**.

Recuerda que ante cualquier duda o para guiar, monitorear y corregir el trabajo que estás realizando, puedes enviar un correo a **quimica.profekarina@gmail.com**

| PUNTAJE | % CUMPLIMIENTO | RANGO |
|---------|----------------|-------|
| 10 | 100 % | L |
| 9 | 90 % | L |
| 8 | 80 % | L |
| 7 | 70 % | L |
| 6 | 60 % | ML |
| 5 | 50 % | ML |
| 4 | 40 % | PL |
| 3 | 30 % | NL |
| 2 | 20 % | NL |
| 1 | 10 % | NL |
| 0 | 0 % | NL |