|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| C:\Users\RIcArDo\Pictures\EMI.png | **SEGUNDO PARCIAL**  **HOJA DE EXAMEN** | | | **CÓDIGO DEL ESTUDIANTE** |
| **CARRERA**: CIENCIAS BASICAS | | | **ASIGNATURA:** Química | **FECHA:** 05/05/2021 |
| **CURSO:** Primer Semestre | | | **DOCENTE:** Ing. Hisely Suárez Rendón | |
| **UNIDADES**  **TEMÁTICAS A EVALUAR** | | 1.- Preparación de Soluciones  2.- Propiedades Coligativas  3.- Materiales de Laboratorio | | |
| **RECOMENDACIONES A LOS ESTUDIANTES**   1. Los estudiantes tienen 5 (Cinco) minutos para interpretar el examen y solicitar aclaraciones al docente. 2. El RAC-07 (RÉGIMEN DISCIPLINARIO), en el CAP IV. FALTAS Y SANCIONES, Art. 20 tipifica el **FRAUDE O INTENTO DE FRAUDE EN EXÁMENES**, como **“CAUSAL DE SEPARACIÓN SIN DERECHO A REINCORPORACIÓN”** de la EMI. 3. Mediante MOODLE el estudiante descargara el examen y subirá el examen resuelto en formato PDF 4. Mediante TEAMS el estudiante está en la obligación de permanecer conectado durante el desarrollo de la prueba 5. Tiempo de Duración:    1. **“30 Minutos”** para resolver el **EXAMEN**    2. **“10 Minutos” para subir el examen en formato PDF** 6. Otras que el docente considere necesarias. | | | | |

**EJERCICIOS**

De acuerdo a la terminación de su ultimo digito de su carnet:

* Numero impar (ejercicio 1 )
* Numero par (ejercicio 2)

**Ejercicio 1.-** Determinación de la acidez acética del Vinagre, explicar su resultado

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Matraz.** | **Vol.**  **NaOH**  **(mL)** | **Conc.**  **NaOH**  **(mol)** | **Conc.**  **NaOH**  **(mol/L)** | **Cant.**  **CH3COOH**  **(mol)** | **Vol.**  **CH3COOH**  **(mL)** | **Cant.**  **CH3COOH**  **(mol/L)** | **% (p/v)**  **CH3COOH**  **4-6%** |
| 1 | 26 |  | 0.1 |  | 50 |  |  |
| 2 | 27 |  | 0.1 |  | 50 |  |  |
| 3 | 29 |  | 0.1 |  | 50 |  |  |

**Ejercicio 2.-** Determinar el valor de la Kb de las soluciones y graficar su resultado de la masa del NaCl y la temperatura de ebullición de la solución.

Tº= 90 ºC del agua

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mezcla** | **Masa de H2O** | **Masa de NaCl** | **Molalidad**  **m** | **Tb solución** | **∆Tb** | **Kb** |
| 1 | 200 | 10 |  | 93ºC |  |  |
| 2 | 200 | 25 |  | 95ºC |  |  |
| 3 | 200 | 40 |  | 98ºC |  |  |
| 4 | 200 | 55 |  | 101ºC |  |  |