Resultados de Quizzes para EPC 1 – Sección H

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
| CÉDULA | Quiz 1 | Quiz 2 |
| 029923917 | 03.50 | 13.40 |
| 030655019 | 02.00 | 06.80 |
| 030521811 | 01.00 | 00.00 |
| 030137767 | 04.00 | 10.60 |
| 031056362 | 03.00 | 10.90 |
| 030542980 | 02.00 | 07.10 |
| 030026402 | 12.50 | 16.20 |
| 026973393 | 12.00 | 20.00 |
| 030852366 | 08.50 | 18.60 |
| 031786007 | 07.00 | 18.20 |
| 030555552 | 07.00 | 01.00 |
| 030247059 | 19.50 | 18.90 |
| 030724955 | 13.00 | 04.00 |
| 031744550 | 05.00 | 13.70 |
| 031030577 | 18.00 | 06.50 |
| 030705139 | 12.00 | 14.60 |
| 029786269 | 15.00 | 20.00 |
| 030956623 | 03.00 | 09.50 |
| 030186499 | 06.00 | 09.00 |
| 029923518 | 11.00 | 16.20 |
| 029890960 | 18.00 | 17.10 |
| 030186177 | 12.50 | 18.50 |
| 030924231 | 06.00 | 12.30 |
| 030724116 | 08.00 | 05.50 |
| 023696698 | 13.50 | 14.30 |
| 030864142 | 11.00 | 09.10 |
| 029744603 | 11.00 | 19.80 |
| 030836660 | 12.00 | 18.50 |
| 030046222 | 03.00 | 11.70 |
| 029981693 | 05.00 | 11.40 |
| 029900119 | 07.00 | 14.10 |
| 030137251 | 04.00 | 01.00 |
| 030247472 |  |  |
| 030970790 | 06.00 | 10.00 |
| 030705489 | 08.00 | 16.70 |
| 31106979 | 06.00 | 10.70 |
| 30663953 | 12.00 | 15.70 |
| 27707163 | 15.00 | 17.20 |

# Datos Adicionales

## **Quiz 1:** Agua

* 37 exámenes, 43,22% aprobaron
* Nota media del aula: 08.73
* Nota más alta: 19,5
* Pregunta con más fallos: Justifique el estado del buffer y su funcionalidad.  
  R:   
  El buffer tiene 0.05 bases por cada ácido, o 17.78 ácidos por cada base, es decir, su capacidad de recibir donadores de H+ ya está saturada, PERO su capacidad de donar protones a moléculas aceptoras de H+ (Básicas, como OH-) es elevada. El buffer no es capaz de amortiguar cambios hacia la acidez, pero si hacia la alcalinidad.

*Nota:* Una molécula con capacidad de buffer suele tener al menos 2 formas reversibles que cambian con el pH del medio, Si la concentración de especies ácidas es elevada en un momento la especie básica se manifestará en mayor número cuando se modifique el pH del medio hacia la alcalinidad.

## **Quiz 2:** Proteínas y Técnicas

* 36 exámenes, 72.22% aprobaron
* Nota media del aula: 12,4
* Nota más alta: 20
* Pregunta con más fallos: dibuje esquema de ionización del AA presentado y diga su carga.  
  R:  
  Dibujar el AA desde su forma inicial donde conserva todos los protones hasta la última donde los ha perdido todos, en orden, señalando el pKa de transición entre cada especie y su carga neta en cada forma.  
  **Valor de las Cargas de cada grupo ionizable:**  
  COOH = 0 | COO- = -1 | NH3 = +1 | NH2 = 0

# Extra

1. Estudien los diferentes tipos de enlace, es necesario describirlos **con su nombre**.
2. Las Fuerzas de Van der Walls **no son enlaces**, son fuerzas intermoleculares.
3. Enlaces **iónicos** y enlaces **covalentes** tienen diferencias entre sí. No son términos intercambiables.
4. El punto isoeléctrico de un AA lo delimitan los pKa entre los cuales tiene carga 0.
5. Revisen que unidades están escribiendo al lado de un resultado.
6. Si un AA es hidrofóbico o polar debe ser mencionado.
7. Su proceso matemático **debe** coincidir con el resultado para tener la nota del problema.

LLEVEN SU CALCULADORA, MÚLTIPLES HOJAS BLANCAS, TODOS SUS INSTRUMENTOS DE ESCRITURA.

### Éxito