**PLAN DE RECUPERACIÓN QUÍMICA DÉCIMO PRIMER TRIMESTRE**

**DOCENTE: JIMMY WILLIAMS OSORIO TIEMPOS**

El trabajo de recuperación tiene una valoración del 40% de la nota y la sustentación oral tiene una valoración del 60%.

Los estudiantes que tienen una valoración entre 61 y 64 puntos pueden recuperar con la presentación del trabajo si y solo si están bien elaborados los ejercicios.

Los alumnos que poseen notas aprobatorias, tendrán la posibilidad de mejorar su nota presentando cualquier cantidad de ejercicios y respondiendo la cantidad de veces que deseen en las sustentaciones orales, obteniendo una valoración proporcional a la cantidad de aciertos en el trabajo y la evaluación

La tabla de cantidad de ejercicios propuestos y el ejemplo de un ejercicio debe ser como sigue y debe ser elaborado en hojas examen con buena letra.

* Cr+6 y N+5

Cr = Cromo p+ = 24 1s22s22p63s23p64s23d4 2e- 8e- 12e- 2e- n = 4

Z = 24 n± = 28 Grupo = VI B l = 2

A = 51,9961 ≈ 52 e- = 24 Periodo = 4 m = 1

 s = ½

 \_\_ \_\_ \_\_ \_\_ \_\_

-2 -1 0 1 2

 *Cr+6 + O2* $Cr\_{2}^{+6}O\_{6}^{-2}$ *CrO3 + H2O Cr(OH)6*

 Óxido hidróxido

 Crómico crómico

N = Nitrógeno p+ = 7 1s22s22p3 2e- 5e- n = 2

Z = 7 n± = 7 Grupo = V A l = 1

A = 14,0067 ≈ 14 e- = 7 Periodo = 2 m = 1

 s = ½

 \_\_ \_\_ \_\_

 -1 0 1

 *N+5 + O2* $N\_{2}^{+5}O\_{5}^{-2}$ *N2O5 + H2O H2N2O6 HNO3*

 Óxido ácido

 nítrico nítrico

 *HNO3 + Cr(OH)6* $Cr^{+6}(NO\_{3})\_{6}^{-1}$ *Cr(NO3)6*

 Nitrato

 Crómico

Lo anterior corresponde a un ejercicio de la combinación de un metal Cr+6 con el no metal N+5, determinando todas las características atómicas y formación de sus respectivos compuestos hasta la sal oxisal final.

El estudiante debe desarrollar la cantidad de sales que le correspondan de acuerdo a su nota definitiva.

El conocimiento de su nota ya se especificó en la semana de 8 al 12 de abril y el estudiante firmó como constancia de que conoció su nota.

La tabla de cantidad de ejercicios que se sugiere desarrollar en la semana de receso es la siguiente:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **NOTA** | **METALES** | **NO METALES** | **SALES** |
| 10 – 20 | 30 | 5 | 150 |
| 21 – 30 | 25 | 5 | 125 |
| 31 – 40 | 20 | 5 | 100 |
| 41 – 50 | 15 | 5 | 75 |
| 51 – 60 | 10 | 5 | 50 |
| 61 – 64 | 5 | 5 | 25 |

Los ejercicios se deben presentar en hojas examen o de block cuadriculado tamaño oficio, procurando tener buena letra y ortografía.

Se recuerda que el trabajo corresponde a un 40% de la valoración de la recuperación y un 60% de la sustentación oral.

Si aprueba la recuperación, la valoración definitiva es 65 y se colocará una observación en el boletín, en el caso contrario, también se colocará la observación de no haber superado el proceso de recuperación o el no presentar el mismo

Atentamente;

*JIMMY WILLIAMS OSORIO TIEMPOS*

*Licenciado en Química U.P.N.*

*Magister en Docencia de la Química U.P.N.*