|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **TALLER DE QUÍMICA**  **TEMA: NÚMEROS CUÁNTICOS** | | | | Descripción: Descripción: GetAttachment  I.E. ALVARO ECHEVERRY PEREA |
| **CODIGO** | **VERSION** | **FECHA** | **PAGINACION** |
| FO.M.GA.25 | 01 | 02/11/2014 | 1 DE 1 |
| Docente: MSc. Walter Spencer Viveros | | | Estudiante 1: ------------------------------------------  Estudiante 2:------------------------------------------- | | |

1. Consulta y explica brevemente:
2. El principio de incertidumbre de Heiserberg :

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

1. La ecuación de Schörodinger:

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

1. La regla de Hund:

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

1. El principio de exclusión de linus Paling:

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

1. Para cada situación indique los cuatro números cuánticos.
2. 7s2
3. 3d9
4. 8f10
5. 4p5
6. A partir de los cuatro números cuánticos que se dan, indicar la configuración electrónica y el electrón de donde se obtuvieron los cuatro números cuánticos.
7. n = 3; l = 2; ml = -1; ms = - 1 / 2
8. n = 7; l = 3; ml = +2; ms =+1 / 2
9. n = 1; l = 0; ml = -1; ms = + 1 / 2
10. n = 5; l = 2; ml = +1; ms =+1 / 2
11. n = 4; l = 0; ml = 0; ms = - 1 / 2