|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| http://1.bp.blogspot.com/_0VlWgt1VBRU/Sfi3b8xrwsI/AAAAAAAAAIY/jlwDGLyzyBo/S269/insignia_numancia.jpg  Colegio Numancia  Prof. B.C.G | **GUÍA DE APOYO PEDAGÓGICO N° 2 ASIGNATURA QUÍMICA** | |
| Nombre alumno: |
| **Objetivos**   * Resolver ejercicios de configuración eléctronica y números cuánticos * Identificar las partes de una reacción química | | |
| **Correo electrónico docente de asignatura:** [**bastiancardenasnumancia@gmail.com**](mailto:bastiancardenasnumancia@gmail.com) | | |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **De acuerdo al elemento que se entrega a continuación, responder las preguntas 1,2,3,4 y 5**  **200 80 Hg** | | | | | |
| 1. **Indicar número de protones, electrones, neutrones, número másico y número átomico.**  |  | | --- | | **Electrones:** | | **Protones:** | | **Neutrones:** | | **Número Másico:** | | **Número átomico:** | | | | | | |
| 1. **¿Cuál es la configuración eléctronica del mercurio?** | | | | | |
| **Recordar ocupar la lluvia de electrones para la resolución de este ejercicio**  **1s 2 2s 2 2p 6 3s 2 3p 6 4s 2 3d 10 4p 6 5s 2 4d 10 5p 6 6s 2 4f 14 5d 10 6p 6 7s 2 5f 14 6d 10 7p 6** | | | | | |
| 1. **¿Cuántos electrones de valencia presenta dicho elemento?** | | | | | |
| 1. **¿Cuáles son los grupos y período al cual pertenece?** | | | | | |
| **Grupo** | | | **Periódo** | | |
| 1. **Determinar los 4 números cuánticos de dicho elemento** | | | | | |
| **Nº cuántico principal** | **Nº cuántico secundario** | | **Nº cuántico magnetico** | | **Nº cuántico spín** |
| **De acuerdo a la siguiente reacción química responder las preguntas** | | | | | |
| **2 C2H6 + 7 O2 🡪 4 CO2 + 6 H2O** | | | | | |
| 1. **¿Cuáles son los reactantes y el producto de la reacción química?** | | | | | |
| **Reactantes** | | | **Producto** | | |
| 1. **Indicar la cantidad de átomos participantes según corresponda** | | | | | |
| **Carbono:** | | **Hidrógeno:** | | **Oxígeno:** | |
| 1. **¿Cuáles son las moléculas que participan en la reacción química?** | | | | | |
| 1. **Identifica los siguientes conceptos en la reacción química: Coeficiente estequiométrico, sub indice, moléculas, átomos y tendencia de la reacción**   **2 C2H6 + 7 O2 🡪 4 CO2 + 6 H2O** | | | | | |
| 1. **¿Cómo se puede leer la reacción química? Si se sabe que el C2H6 es el etano** | | | | | |