**Integra las siguientes actividades en un documento de Word, al terminar, envía tu documento a la plataforma virtual. Nombralo Apellido Paterno\_Primer Nombre\_A2.**

1.- Realiza un diagrama de las partículas que forman el átomo y coloca las cargas eléctricas de cada uno.

2.-Define brevemente los siguientes conceptos:

Número atómico \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Masa atómica

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

Peso atómico

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

Isótopos

3.- Completa el siguiente cuadro con los datos de las partículas atómicas que se te piden:

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Elemento | Símbolo | Masa Atómica  (A) | Número Atómico  (Z) | Protones  P+ | Neutrones  n° | Electrones  e- |
| Oro |  | 197 | 79 |  |  |  |
|  | P |  | 15 |  | 16 |  |
| Iodo |  | 127 |  |  |  | 53 |
|  | Hg |  |  |  | 121 | 80 |
|  | At | 210 |  | 85 |  |  |
| Cloro |  | 35 |  |  | 18 |  |
|  | Fe |  |  | 26 | 30 |  |
| Calcio |  |  | 20 |  | 20 |  |

4.- ¿Qué diferencia hay entre órbita y orbital?

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

5.- ¿Qué es un REEMPE?

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

6.Realiza un diagrama acerca de los números cuánticos, qué significan y qué representan.

7.-Completa los siguientes cuadros con la distribución electrónica de los elementos:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Elemento | Electrones | K | L | M | N | O | P | Q | Electrones en el último nivel | Niveles ocupados |
| H | 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Li | 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Na | 11 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| K | 19 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Rb | 37 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Cs | 55 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Fr | 87 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Ca | 20 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| In | 49 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Pb | 82 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| P | 15 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Te | 52 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Cl | 17 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Rn | 86 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

8.- ¿Qué indican los electrones que quedan en el último nivel?

9.- ¿Qué indica el número de niveles ocupados?

10.- Completa el siguiente cuadro, de acuerdo a la configuración electrónica de los elementos:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Distribución de electrones | | | Grupo | Período |
| Na 11 | CE | 1s2, 2s2,2p6, 3s1 | 1 | 3 |
|  | CG | 1s2, 2s2,2p,2p,2p, 3s1 |  |  |
|  | DP | K= 2 L=6 M=1 |  |  |
| In49 | CE |  |  |  |
|  | CG |  |  |  |
|  | DP |  |  |  |
| Se 14 | CE |  |  |  |
|  | CG |  |  |  |
|  | DP |  |  |  |
| Ar18 | CE |  |  |  |
|  | CG |  |  |  |
|  | DP |  |  |  |