**Trabajo Práctico N°2**

Nota: Seguimos trabajando con la teoría enviada en la primera actividad.

1. Indica las principales características de los:
2. Protones:
3. Neutrones:
4. Electrones:
5. Un átomo tiene 14 neutrones y su número de masa es 27. Indicar
6. Su número atómico.
7. ¿Cuántos electrones tiene?
8. Símbolo
9. Nombre
10. Un átomo tiene 11 protones y 11 neutrones, mientras que otro átomo presenta Z=11 y A=23. Indica:
11. ¿pertenecen al mismo elemento? ¿Por qué?
12. ¿Cómo se denominan por ello?
13. ¿Qué son los isotopos?

* Averigua sobre los isotopos del elemento hidrogeno.

1. Señala cual es el nombre y el símbolo de los elementos cuyas configuraciones electrónicas son:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Configuración electrónica | Nombre | Símbolo |
| 1s22s22p2 |  |  |
| 1s22s22p63s2 |  |  |
| 1s22s22p63s23p6 |  |  |
| 1s22s22p63s23p64s23d1 |  |  |
| 1s2 |  |  |
| 1s22s22p63s23p64s23d5 |  |  |

1. Escribe la configuración electrónica y el símbolo de los siguientes elementos

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Configuración electrónica | Nombre | Símbolo |
|  | Cromo |  |
|  | Potasio |  |
|  | Hidrogeno |  |
|  | Neón |  |
|  | Aluminio |  |
|  | Níquel |  |

Fecha de entrega: 15/5

Recordatorio: Subir las actividades y/o consultas al **Classroom** de Química de 3° “A”. En la página de la escuela se subió un tutorial sencillo para entrar al aula virtual. Saludos.