****

**“Corporación Educacional Gloria Méndez Briones”**

**“Educando con amor para formar grandes personas”**

**ASIGNATURA: Química. NIVEL: 8vo básico.**

**ACTIVIDAD N°: 11 PROFESOR/A: Susan Daroch Montoya.**

**Objetivo de la actividad:** Calcular partículas subatómicas mediante el número másico y número atómico.

**Instrucciones:**

* Lea la información.
* Luego realice las actividades:

|  |
| --- |
| **REPASA NUEVAMENTE LO SIGUIENTE…**  **El número atómico Z:**  Corresponde al número de protones que hay en el núcleo, y que es propio de cada átomo.  Ahora, como el átomo es eléctricamente neutro, posee igual cantidad de protones y electrones. Entonces:  **Z = p+ = e−**  **El número másico A**  Corresponde a la suma de protones y neutrones presentes en el núcleo del átomo.  **A = Z + n**  De este se puede calcular el número de neutrones, despejando n  **n = A – Z**  Para representar los valores de Z (número atómico) y A (número másico) de un átomo, se utiliza la siguiente simbología, donde X es el elemento químico. |

Actividad: Complete la tabla con la información que se requiere:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ELEMENTO** | **NÚMERO MÁSICO** | **NÚMERO ATÓMICO** | **PROTONES** | **ELECTRONES** | **NEUTRONES** |
| Aluminio | 27 | 13 |  |  |  |
| Francio | 223 | 87 |  |  |  |
| Cloro | 37 | 17 |  |  |  |
| Sodio | 23 | 11 |  |  |  |
| Uranio | 235 | 92 |  |  |  |
| Bario | 131 | 56 |  |  |  |
| Estroncio | 90 | 38 |  |  |  |

|  |
| --- |
| **Importante:** Envíe las fotos de su guía resuelta al siguiente mail: [susan.daroch@cegmb.cl](mailto:susan.daroch@cegmb.cl)  o también puede enviarlas a través de wathsapp +56954067208  Debe indicar su nombre y el curso al que pertenece. Además puede escribir las respuestas en su cuaderno de ciencias. |