**Actividades 2 semana de química 3° “C” huerto**

1. **Busca las palabras en la sopa de letras, luego clasifica los elementos en metales, no metales o gas inertes. (zirconio en la tabla lo encontraras como circonio)**

****

1. **Completa el crucigrama.**

\_ \_ \_ \_ \_**T**\_

\_ **A**

**B** \_ \_ \_ \_ \_ \_

\_ \_ **L** \_ \_

\_ **A** \_ \_ \_ \_ \_

\_ \_ \_ \_ \_ **P** \_ \_

\_ **E** \_ \_ \_ \_ \_ \_

\_ **R** \_ \_ \_ \_

**I** \_ \_ \_ \_ \_ \_

**O** \_ \_ \_ \_ \_ \_

\_ \_ \_ **D** \_ \_ \_ \_ \_ \_

\_ **I**

**C** \_ \_ \_ \_ \_ \_

\_ \_ \_ **A** \_ \_ \_

**Referencias:**

**T**: Nombre del elemento que se encuentra en el grupo 15 y periodo 6.

**A**: Símbolo del sodio.

**B**: Nombre del elemento cuyo número atómico es 4.

**L**: Nombre del elemento que figura en primer lugar en los gases inertes

**A**: Nombre del elemento cuyo símbolo es “C”.

**P**: Se los llama así a los átomos iguales, pero con cantidades distintas de neutrones.

**E**: Nombre que se le da a las filas horizontales en la tabla y son 7.

**R**: Nombre de las hileras verticales en la tabla periódica y son 18.

**I**: También son llamados gases nobles.

**O:** Elemento de la tabla periódica cuyo número atómico es 8.

**D:** Apellido del científico que propuso agrupar a los elementos en hileras horizontales y en orden creciente de sus masas.

**I:** Símbolo del litio.

**C:** Nombre del elemento que tiene 27 electrones.

**A:** Clasificación de los elementos de la tabla periódica.

1. **Para recordar:**

Hay algunos grupos de la tabla periódica que poseen nombres especiales, tal es el caso del:

* **Grupo 1: metales alcalinos.**
* **Grupo 2: metales alcalinos térreos.**
* **Grupo 17: Halógenos.**
* **Los elementos cuyos números atómicos van desde el 58 al 71 se llaman lantánidos.**
* **Los elementos cuyos números atómicos van desde el 90 al 103 se llaman actínidos.**
* **Los lantánidos y actínidos también se conocen con el nombre de tierras raras.**

**Indica el nombre y el símbolo de los elementos que se detallan a continuación.**

1. **Metal alcalino del periodo 3**
2. **Halógeno del periodo 2.**
3. **No metal del grupo 13.**
4. **No metal del grupo 15 y periodo 4.**
5. **Metal del grupo 2 y periodo 5.**
6. **Gas inerte del periodo 1.**
7. **Metal alcalino terreo del periodo 3.**
8. **Actínido de número atómico 92.**