**Materia: físico-química**

**Año: 2 año A**

**Docente: Villarreal Yamila**

**Bibliografía actual:** Libro físico y química II. Activados. Puerto de palos

**Bibliografía a utilizar en un mes:** Libro físico y química II. Activados. Puerto de palos

**TRABAJO PRÁCTICO Nº 15**

“Los elementos y la tabla periódica”

**Actividades:** paginas 17-24

1) Indica el período y grupo de cada uno de los siguientes elementos e identifícalos como representativo o de transición:

a. iodo

b. manganeso

c. bario

d. oro

2) El estroncio es un elemento que da color rojo brillante a los fuegos artificiales.

a. ¿En qué grupo se encuentra?

b. ¿Cuál es el nombre de esta familia química?

c. Para el mismo grupo, ¿qué elemento está en el período 3?

d. ¿Qué metal alcalino, halógeno y gas noble están en el mismo período que el estroncio?

3) Indica si cada uno de los siguientes elementos es un metal, no metal o metaloide.

a. Carbono

b. Arsénico

c. Aluminio

d. Oxígeno

e. Cloro

4) Basándote en las siguientes propiedades enunciadas, identifica para cada inciso si el elemento que posee esa propiedad es un metal o un no metal:

a. buen conductor de electricidad

b. se presenta como gas a temperatura ambiente

c. muy dúctil y maleable

d. alto punto de fusión

e. mal conductor eléctrico.

5) En cada ítem, identifica la partícula subatómica que tenga la característica mencionada:

a. no tiene carga

b. se ubica fuera del núcleo

c. tiene una masa aproximadamente igual a la de un neutrón

d. tiene la masa más pequeña

6) Calcula el número de masa de un átomo usando la siguiente información:

a. 5 protones y 6 neutrones

b. número atómico 48 y 64 neutrones

7) Cuatro elementos A, B, C y D tienen números atómicos 6, 9, 13 y 19.

a. Indica el grupo y el período al que pertenecen.

b. Indica el número de electrones de valencia que tendrá cada uno.

c. Clasifícalos como metales o no metales.

d. ¿Cuántos protones, neutrones y electrones tendrá cada uno?