**Materia: físico-química**

**Año: 2 año A**

**Docente: Fernández Florencia Belén**

**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 17**

**“Repaso** **del 2º trimestre”**

Temas:

1. La estructura de los átomos.
2. Los elementos y la tabla periodo.
3. La energía y las reacciones nucleares(radioactividad).

Guía de estudio: abarca desde el trabajo practico nº 12 al nº 16.

1) ¿Cuál es el modelo atómico que se considera valido en la actualidad?

1. Caracterizar las partículas subatómicas (protón, neutrón y electrón).

2) Explicar el modelo atómico nuclear.

3) ¿Qué es el numero atómico y masivo?

4) calcular el numero de electrones de: oxigeno, hierro, calcio, bario, plomo

5) ¿Que hizo Dimitri Mendeléiev?

6) ¿Cómo esta ordenada la tabla periódica actual?

7) ¿Qué es el radio atómico?

8) ¿Qué es la energía de ionización?

9) indicar el periodo, grupo, número atómico, símbolo de cada uno de los siguientes elementos e indicar si son metales o no metales o metaloides:

yodo, manganeso, bario, oro, aluminio, hierro, argón, flúor, litio, silicio.

10) Explicar que es la interacción fuerte según el físico Hideki Yukama

11) ¿Dónde hay radioactividad?