Materia: Físico-Química

Curso: 2 Año B

Docente: Made Amira

Bibliografía: Bulwik, M. y Rubinstein, J. (2022). Activados Física y Química I: Mezclas y sustancias. Modelo corpuscular. Teoría atómica molecular. Reacciones químicas. Fenómenos eléctricos, magnéticos y gravitatorios. Ed.: Puerto de Palos.

**TRABAJO PRÁCTICO N° 16**

**“LA TABLA PERIÓDICA”**

Explicación de la definición de tabla periódica y como se clasifican los elementos.

**Actividades (pág. 17 a 19):**

1. Lectura de las páginas 17, 18 y 19. Resalta las ideas principales.
2. Incorpora en el glosario la definición de tabla periódica.
3. Dibuja una tabla periódica indicando los elementos representativos, de transición y de transición interna.
4. Completa el siguiente cuadro comparativo:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ELEMENTO | NÚMERO ATÓMICO | GRUPO | PERIODO | SIMBOLO |
| Litio |  |  |  |  |
| Tantalio |  |  |  |  |
| Plomo |  |  |  |  |
| Boro |  |  |  |  |

1. Clasifica los siguientes elementos como representativos (R), de transición (T) o de transición interna (TI):
* Osmio
* Actinio
* Helio
* Magnesio
* Oro