



### QUÍMICA SÉPTIMO

**Apreciado estudiante,** debes desarrollar el presente taller y entregarlo en la clase del día: (11 de julio). Recuerda que es un requisito para poder presentar las recuperaciones y una oportunidad de identificar tus debilidades y fortalezas frente a la asignatura.

ESTUDIANTE: \_\_\_\_\_

MAESTRO(A): \_\_\_\_\_

Grado: \_\_\_\_\_

1. Realizar la configuración electrónica de los siguientes elementos, identificando grupo y periodo:

- |              |            |
|--------------|------------|
| A. Carbono   | G. Hierro  |
| B. Nitrógeno | H. Fosforo |
| C. Helio     | I. Calcio  |
| D. Hidrogeno | J. Vanadio |
| E. Silicio   | K. Francio |
| F. Magnesio  |            |

2. Diseña un esquema de tabla periódica y ubica allí los siguientes elementos:

- a. Elemento “T” con  $Z=17$
- b. Elemento “W” cuya distribución electrónica termina en  $2p^5$
- c. Elemento “X” se ubica en el grupo de los gases nobles (VIIIA) período 4
- d. Elemento “Y” con distribución electrónica:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
- e. Elemento “S” cuya configuración termina en  $3p^5$

3. Realice una línea del tiempo donde evidencie los postulados de los modelos atómicos a través de la historia.

4. Complete la siguiente tabla:

Elemento	Z	A	Neutrones	Protones	Electrones
Na <sup>+</sup>					
Br					
Cl <sup>-</sup>					
Al					
K <sup>+</sup>					
Ca <sup>2+</sup>					

