

EESA N° 1

CURSO: 5 To.

MATERIA: QUÍMICA DEL CARBONO

DOCENTE: SILVA
NANCY

ACTIVIDAD 1

REALIZAR UNA LISTA CON LOS ELEMENTOS DE LA TABLA PERIÓDICA, TENIENDO EN CUENTA LA SIGUIENTE INFORMACIÓN.

| Nº ATÓMICO | NOMBRE Y SÍMBOLO | ELECTRONES EN LA ÚLTIMA CAPA | Nº de OXIDACIÓN | CLASIFICACIÓN |
|------------|------------------|------------------------------|-----------------|---------------|
| 17 | Cl: cloro | 7 | 1, 3, 5, 7 | NO METAL. |

ACTIVIDAD 2.

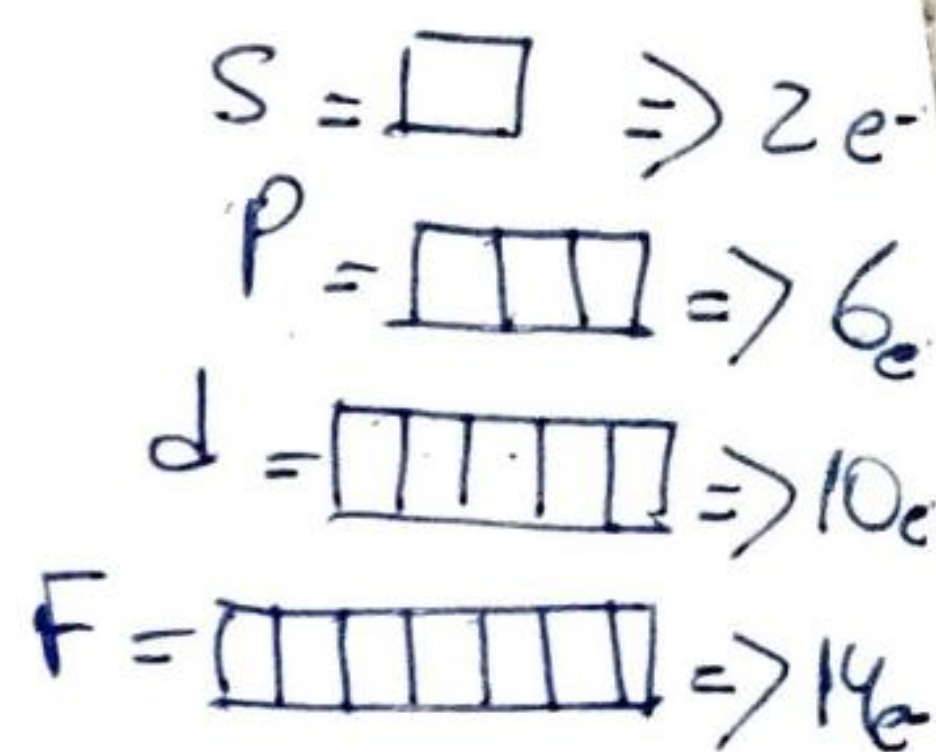
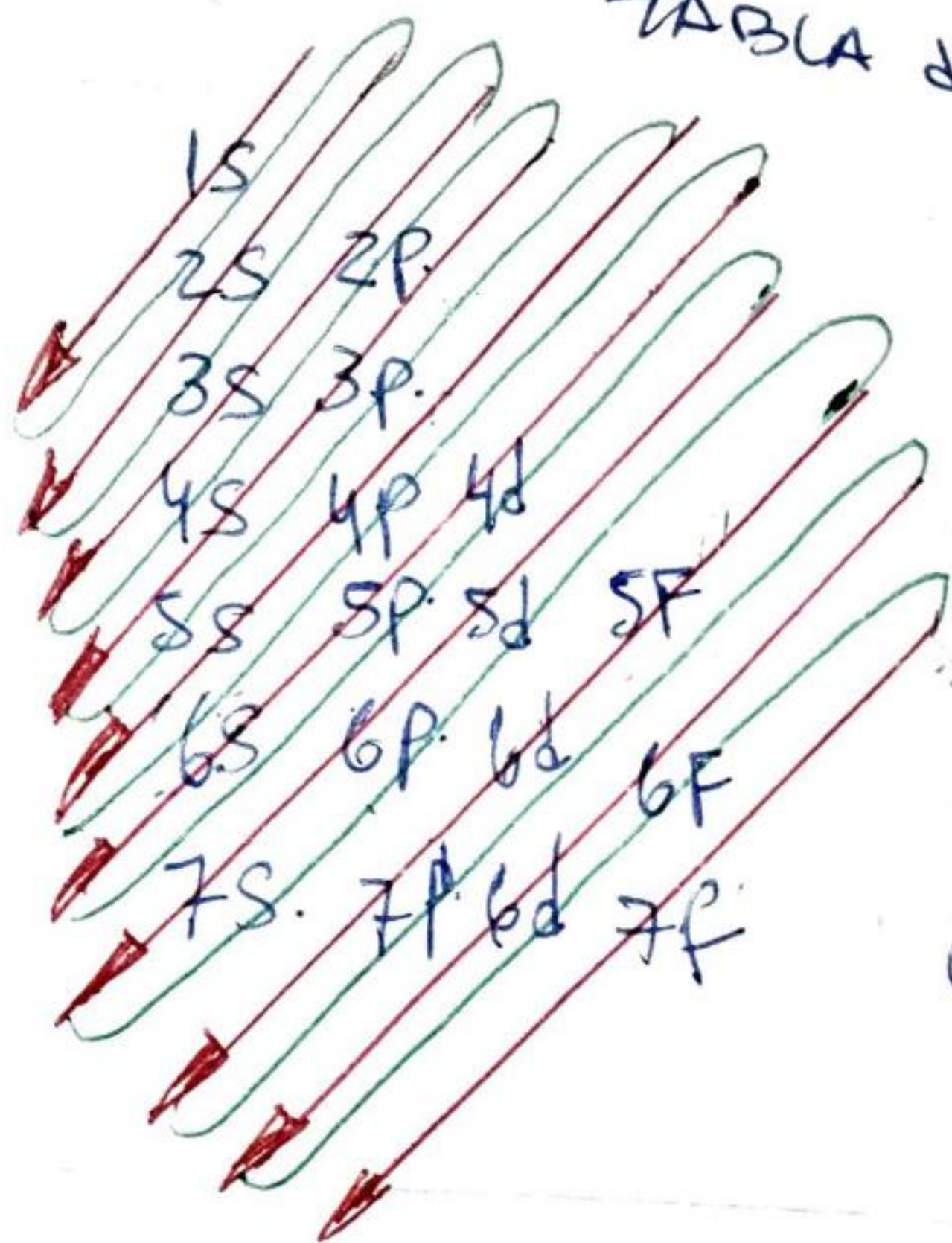
REALIZAR UNA LISTA DE LOS ELEMENTOS QUE SE ENCUENTRAN EN:

- A) PERÍODO 2 GRUPO 13. =
- B) PERÍODO 6 GRUPO 8 =
- C) PERÍODO 7 GRUPO 16. =
- D) PERÍODO 5 GRUPO 15. =

ACTIVIDAD 3

SEGÚN LA TABLA DE MÜLLER. REALIZAR LAS SIGUIENTES CONFIGURACIONES ELECTRÓNICAS.

TABLA de Muller



ORDEN: 1s, 2s, 2p, 3s, 4p, 5s, 4d, 5p, 6s, 4f, 5d, 6p, 7s, 5f, 6d, 7p, 6f, 7d, 7f

EJERCICIOS

- a) $^1H =$
 b) $^{11}Na = \square_{1s}^2 \square_{2s}^2 \square_{2p}^6 \square_{3s}^1$
 c) $^{17}Cl =$
 d) $^{35}Br =$
 e) $^{30}Zn =$
 f) $^{20}Ca =$
 g) $^{42}Mo =$

ACTIVIDAD = 3

UNIONES QUIMICAS (UNIONES COVALENTES)

RESOLVER.

- | | | |
|-------------|-------------|-------------|
| a) Cl y Br. | f) C y O | j) Po y As |
| b) N y O | g) Ge y Se. | k) Bi y Br. |
| c) Cl y N | h) Te y O | |
| d) N y O. | i) At y O | |
| e) N y I | | |