

[illegible]

**II. RESULTADOS:**

Complete la siguiente tabla a partir de la teoría, lo obtenido en la práctica y con apoyo del anexo:

**Tabla No. 01**  
Resultados de la Práctica (Enlaces Químicos)

Compuesto Químico Empleado	Formula Química	Enlace Químico (Teoría)	Enlace Químico Comprobado en ensayos
Parafina			
Nitrato Sódico			
Cloruro Sódico			
Sacarosa			
Permanganato Potásico			

**Tabla No. 02**  
Resultados de la Práctica (Ensayos)

Compuesto Químico Empleado	Parafina	Nitrato Sódico	Cloruro Sódico	Sacarosa	Permanganato Potásico
Ensayo					
Aspecto Físico					
Fusibilidad					

Solubilidad	Observación antes de agitar					
	Observación después de agitar					
Conductividad Eléctrica	Es o no es conductor de electricidad					
	Apariencia en el foco (enciende/no enciende)					

\* En caso no se realizó el ensayo con la sustancia enlistada se indica NA.

### III. DISCUSIÓN DE RESULTADOS:

Realice la discusión de resultados considerando los siguientes puntos:

1. Indiqué a partir del valor de electronegatividades cómo identificar el tipo de enlace que tiene cada sustancia
2. Explique, a partir del tipo de enlace de cada sustancia:
  - a. El aspecto físico observado (Nota: describir generalidades según el tipo de enlace y asociarlo a las sustancias ensayadas)
  - b. ¿A qué se debe de los enlaces iónicos poseen puntos de fusión más elevados que los enlaces covalentes?
  - c. ¿Por qué las sustancias ensayadas fueron solubles o insolubles en Agua?
  - d. Por qué la conductividad eléctrica permite diferenciar un enlace iónico de un enlace covalente y ¿A qué se debe el comportamiento del foco?
3. Coincide el tipo de enlace de las sustancias con sus resultados

---

---

---

---

---

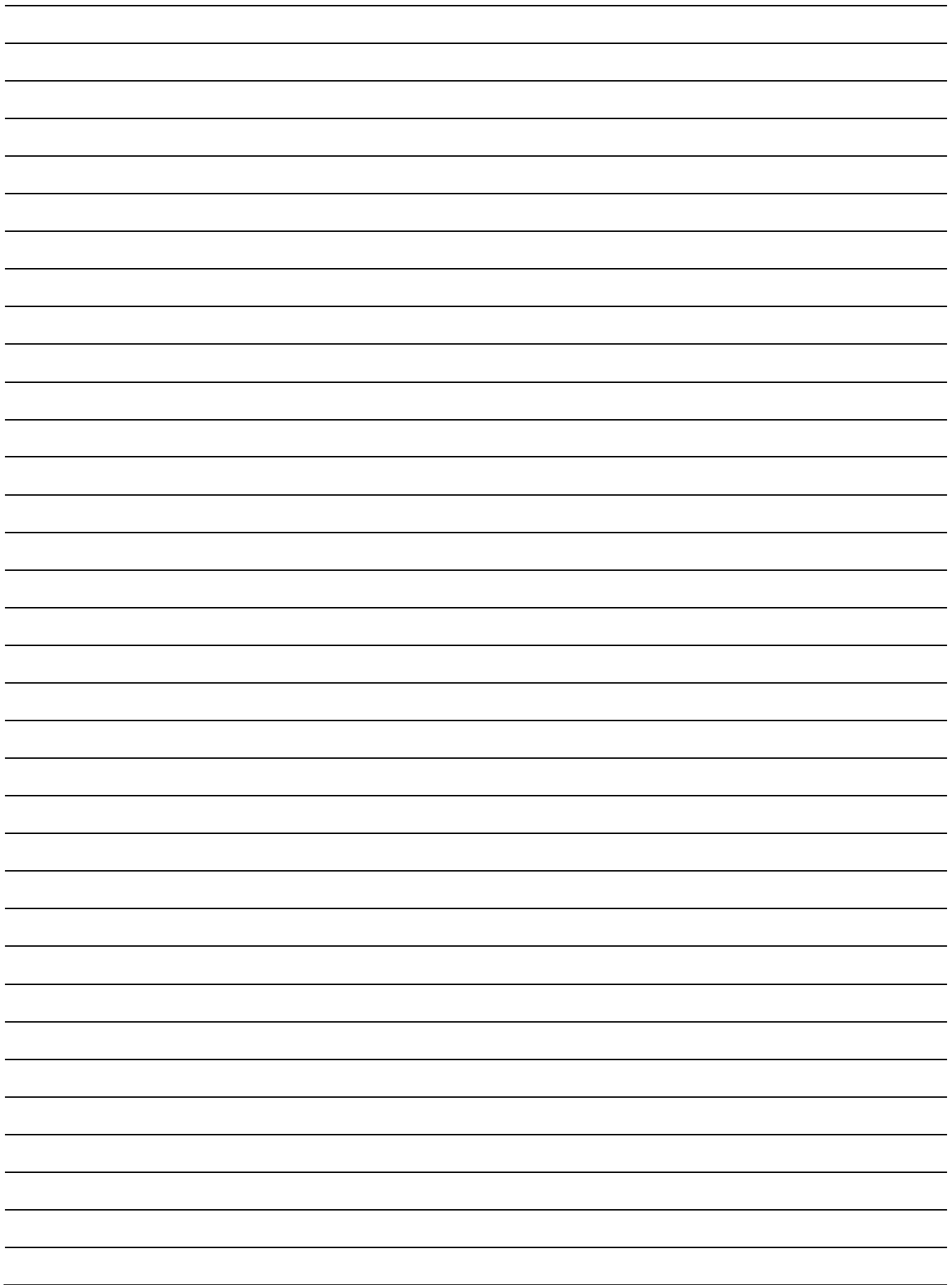
---

---

---

---

---



#### IV. CONCLUSIONES:

A continuación, plantee las conclusiones de la práctica. Establezca una conclusión por el tipo de enlace (iónico o covalente). Considere sus resultados, discusión y lo realizado en la práctica para la elaboración de las conclusiones.

1. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

#### V. REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS:

Indique las fuentes bibliográficas consultadas para realizar el reporte inmediato. Recuerde utilizar libros de texto y formato APA, 7a. Edición. (Recuerde que se debe de reflejar la información consultada con su cita respectiva en las secciones anteriores)

1. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

#### ANEXO:

##### 1. Objetivo general:

El objetivo general para desarrollar el abstract de reporte inmediato a partir de lo realizado en laboratorio es:

“Comprobar el tipo de enlace de sustancias químicas a partir de sus propiedades físicas (aspecto físico, fusibilidad, solubilidad y conductividad eléctrica)”.