TALLER DE NIVELACIÓN							
Esta nivelación debe ser sustentada de forma presencial dentro de las horas de clase. Sin su respectiva sustentación no se podrá recuperar.							
ASIGNATURA	QUÍMICA	CURSO	6	PERIODO	4	FECHA	

1. Crea una línea del tiempo en la que describas cada uno de los modelos atómicos que han existido.

2. Con tus propias palabras, explica qué razones llevaron a los científicos a cambiar de un modelo atómico a otro con el paso del tiempo.

3. Establece las diferencias entre las partículas atómicas (protón, neutrón y electrón).

4. Completa la siguiente tabla:

Elemento	Símbolo	Z	A	P^+	e^-	N
Platino						
	P					
				56		
		76				
					41	

5. Crea un cuadro comparativo acerca de los orbitales atómicos.

6. Apoyándote en el diagrama de Aufbau realiza la configuración electrónica de:

   a) Cloro.
   b) Mercurio.
   c) Zinc.
   d) Plomo.

7. A partir de las configuraciones electrónicas obtenidas en el punto anterior, determina los cuatro números cuánticos (n, l, m_l, m_s) correspondientes al último electrón de cada caso.