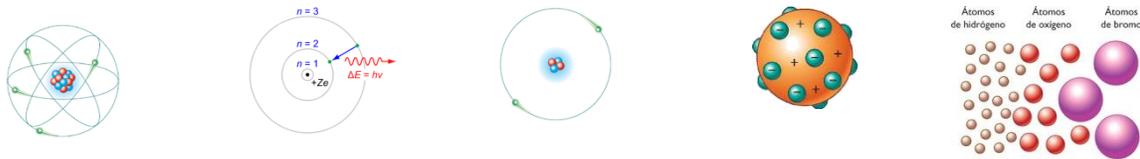


GUÍA CIENCIAS NATURALES ÁREA DE QUÍMICA 8° BÁSICOS

**Objetivo: - Desarrollo de los modelos atómicos de la materia.
Diferenciar y calcular número atómico y número másico**

1.- Ordena los siguientes recuadros armando una línea de tiempo desde el modelo más antiguo al más reciente, relacionando modelo (dibujos) y científico(s) que lo propone(n).



Thompson	Dalton	Schrödinger	Rutherford
Heisenberg	Broglie	Bohr	

2.- Completa la siguiente tabla con los descubrimientos de cada científico en relación a la conformación del átomo.

Científico	Descubrimiento
Dalton	
Thompson	
Rutherford	
Bohr	
Broglie- Schrödinger- Heisenberg	

3. Nombre 2 diferencias y 2 similitudes entre el modelo atómico de Thomson y el de Rutherford

.....

.....

.....

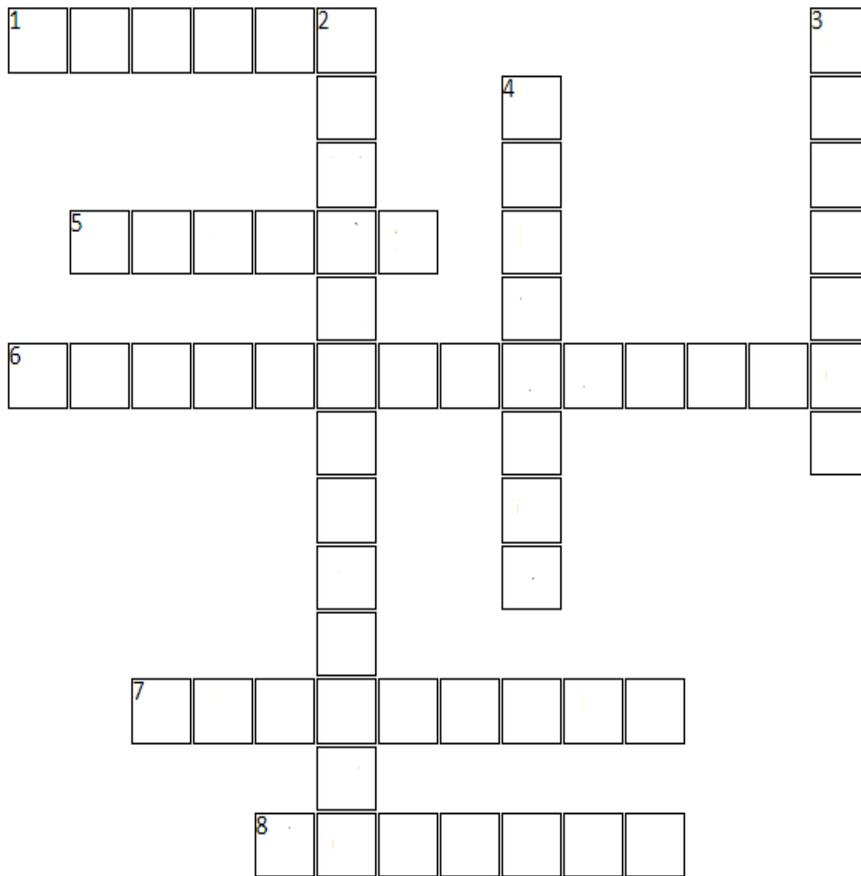
.....

4. Nombre dos diferencias entre el modelo atómico de Bohr y el modelo mecano cuántico (actual)

.....

.....

5. Completa el siguiente crucigrama. Puedes apoyarte en tu texto de estudio entre las páginas 148 y 153 para descubrir los conceptos.



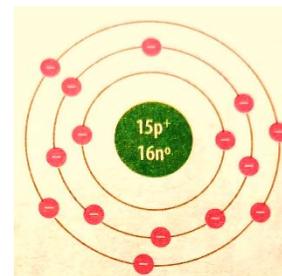
Horizontales

- 1 Partícula subatómica con carga positiva
- 5 parte central del átomo en los modelos de Rutherford y Bohr
- 6 cantidad de protones en el núcleo de un átomo en el modelo actual
- 7 zona de probabilidad donde se encuentran las partículas negativas
- 8 parte externa del átomo en los modelos de Rutherford y Bohr

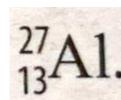
Verticales

- 2 cantidad total de neutrones y protones de un átomo en el modelo actual
- 3 Partícula subatómica sin carga
- 4 Partícula subatómica con carga negativa

- 6. Si un elemento tiene 14 neutrones y un número másico de 27, ¿Cuántos protones posee el átomo?.
- 7. ¿Cuántos neutrones tiene el átomo de un elemento con 17 protones y número másico 35?.
- 8. Completa la tabla de acuerdo con la siguiente información:
 - a) Si un elemento tiene este diagrama.



Si un elemento tiene la siguiente información



Símbolo de composición del átomo	A	Z	p ⁺	e ⁻	n
Pregunta a					
Pregunta b					

PARA RESPONDER LA GUÍA DE LA FORMA MAS CORRECTA POSIBLE RECUERDA REVISAR: LA CAPSULA EDUCATIVA, EL PPT DE LA MATERIA Y LEER LAS PAGINAS DE TU TEXTO DE CIENCIAS DE LA 144 A LA 153 .