



## Investigue en la red...

Visite la siguiente dirección, y diviértase construyendo diferentes tipos de átomos de forma interactiva:

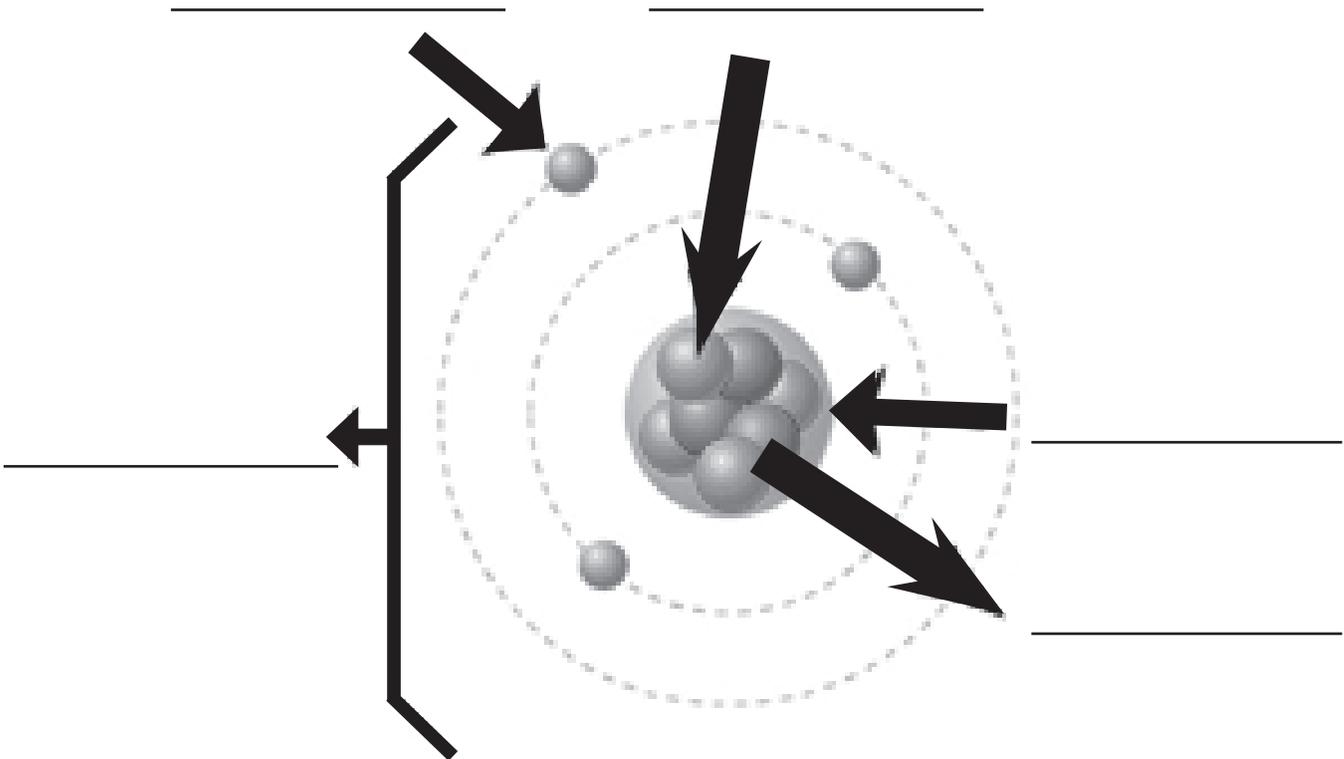
[http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93\\_iniciacion\\_interactiva\\_materia/curso/materiales/atomos/aconstruir.htm](http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciacion_interactiva_materia/curso/materiales/atomos/aconstruir.htm)



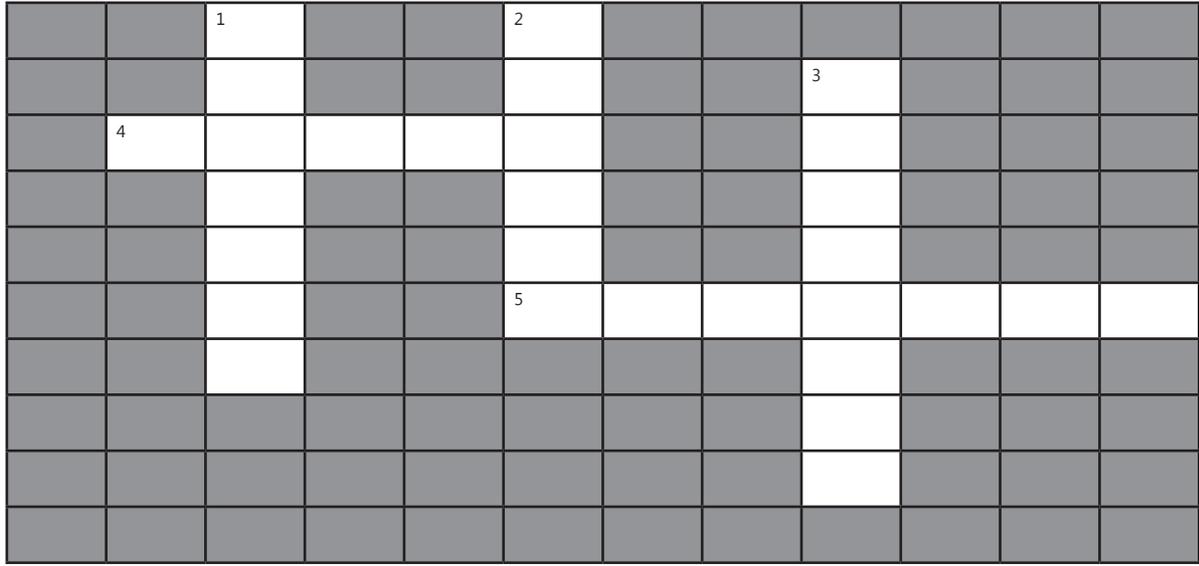
## Autocontrol

### Actividad 1. Demuestre lo aprendido.

1. En el siguiente esquema, señale las partes de un átomo:



2. Complete el siguiente crucigrama, según las definiciones indicadas:



Verticales:

1. Es todo aquello que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio. Todo lo que nos rodea.
2. Partícula del átomo con carga eléctrica positiva.
3. Partícula del átomo con carga eléctrica negativa.

Horizontales:

4. Unidad más pequeña e indivisible que forma la materia.
5. Partícula del átomo, que es neutra.

## Actividad 2. Aplique lo aprendido.

A. Observe los modelos de Bohr de los siguientes elementos químicos e indique cuántos electrones tienen:

Nombre del elemento	Neón	Nitrógeno	Litio	Magnesio	Hidrógeno
Modelo atómico					
Número de electrones					

B. Observe los siguientes modelos atómicos, e indique a qué científico corresponden:

Modelo	Nombre del modelo	Nombre del científico
		
		
		
		
		
		

### Actividad 3. Desarrolle nuevas habilidades.

Capacidad de resumen, de relación de conceptos y de redacción.

Escriba un resumen, donde relacione las características del elemento cobre, con los siguientes conceptos que ha aprendido en estas cinco semanas:

---



---



---



---



---

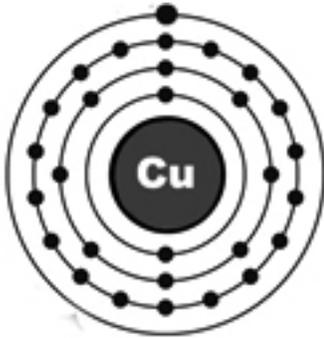


---

### El cobre

El cobre es un elemento químico, cuyo símbolo es Cu. En la naturaleza se encuentra en estado sólido. Es brillante, de color rojizo, buen conductor eléctrico y térmico, y maleable. Reacciona con el aire y la humedad, formando otras sustancias.

Su modelo atómico, según Bohr, es el siguiente:



### Conceptos

Las ciencias naturales

Física

Química

El método científico

Materia

Propiedades y estados de la materia

Elemento químico

Átomo

Electrones

## Glosario

**difracción:** Es cuando una onda se desvía de su dirección al topar con un obstáculo.

**mecánica cuántica:** Describe cómo se comportan las partículas en las escalas más pequeñas que existen.

**modelo científico:** Representaciones que sirven a los científicos para explicar un hecho o un fenómeno.

**onda:** Vibración que se propaga.

**ondas electromagnéticas:** Son un tipo de ondas que pueden viajar en el espacio vacío, o sea, no necesitan de un medio para propagarse. Por ejemplo, la luz.

**radiación:** Es un fenómeno en el cual se propaga la energía en forma de ondas electromagnéticas o partículas.

**radiactividad:** Es la propiedad de algunos elementos químicos de emitir radiación.

**termodinámica:** Es una rama de la física que estudia los fenómenos relacionados con el calor.



## Revise su aprendizaje

Marque con un cheque ✓ la casilla que mejor indique su rendimiento.

		logrado	en proceso	no logrado
<b>Después de estudiar...</b>	Identifico los aportes de los científicos que han postulado modelos atómicos.			
	Explico con mis palabras qué es un átomo.			
	Distingo entre los diferentes modelos atómicos existentes.			
	Represento simbólicamente el modelo atómico actual.			
	Pongo en práctica lo aprendido, a través de la simulación de un modelo atómico.			

## Notas:

Escriba aquí sus inquietudes, descubrimientos o dudas para compartir en el círculo de estudio.

---



---



---



---



---



---



---



---



---



---