Modelo atómico de Bohr. Actividades

Utiliza como apoyo el recurso "Construye un átomo" para responder en tu cuaderno las actividades 1, 2, 3 y 4. La actividad 5 la responderás SIN ayuda del simulador o de búsquedas en libros o internet.

1

1. Dibuja dos átomos neutros y su forma de ion positivo (catión).
2. Dibuja dos átomos neutros y su forma de ion negativo (anión).
3. Dibuja dos átomos neutros y 2 isótopos (átomos neutros con mayor o menor masa atómica).

2

Ahora, elabora una tabla que completarás con la información de los 12 elementos que has dibujado. La información que debe contener la tabla para cada uno de los 12 átomos es: número atómico, masa atómica, número de protones, electrones y neutrones.

3

Indica para cada caso si se trata de un átomo neutro, un catión, un anión, su número atómico y su masa atómica.

Especie	Tipo de átomo (neutro/catión/anión)	Número atómico	Masa atómica
H^{+}			
Cl^{-1}			
Ca^{+2}			
Cu			
O^{-2}			

LIVEWORKSHEETS



Dibuja en tu cuaderno el modelo atómico para:

1. C
2. F^{-1}
3. Li^{+1}



Copia en tu cuaderno el siguiente texto y al terminar apaga la computadora. Solo con la información que recuerdas completa los espacios.

Las tres partículas fundamentales que componen a los átomos son:

_____, _____ y _____. Las que tienen carga negativa son los _____, las de carga neutra son los _____ y las de carga positiva son los _____.

Un catión (ion positivo) se forma cuando un átomo neutro _____. Un anión (ion negativo) se forma cuando un átomo neutro _____. Los isótopos son átomos neutros que _____.

LIVEWORKSHEETS