

Repaso para evaluación

Ejercicio 1: Coloca verdadero o falso según corresponda justifique en caso de ser falso.

- a- Cuanto: conjunto de líneas finas de colores diferentes, separadas entre sí por espacios oscuros.
- b- Bohr plantea que los electrones se encuentran en el núcleo junto con los protones neutralizando el átomo.
- c- Bohr trabajó con el espectro de oxígeno.
- d- Las partículas que integran el átomo son: protones y neutrones en la corteza; electrones en el núcleo.
- e- Un postulado de Bohr dice: que los electrones giran alrededor del núcleo en los llamados niveles de energía.
- f- Un postulado de Bohr indica que la cantidad máxima de electrones que puede tener un nivel de energía está determinado por $2n^2$

Ejercicio 2: ¿Cuál fue la participación de los científicos Goldstein y Chadwick para el descubrimiento de partículas subatómicas?. Explique.

Ejercicio 3: A tu izquierda encuentras nombres de científicos, a tu derecha, aportes importantes para el modelo atómico actual, relaciona ambos mediante flechas según lo expuesto en clases.

Nota: debajo de cada aporte debe explicar las mismas.

De Broglie

Dualidad Onda- Partícula

.....

Heisenberg
probabilidad

Principio de incertidumbre y

.....

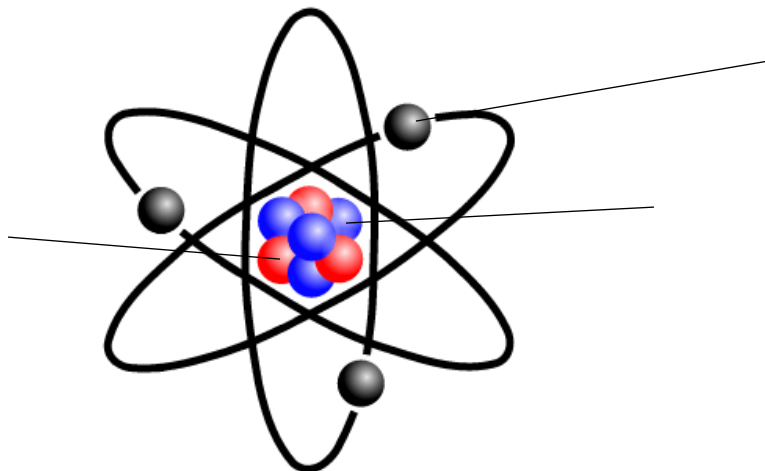
Schrödinger

Orbital

.....

.....

Ejercicio 4: Completar la siguiente imagen con el nombre de las partículas subatómicas. Según modelo actual.



Ejercicio 5: Lecturas

- Según la lectura “la química está en todas partes”. Que ejemplos pensó cuando realizó dicha lectura. ¿Por qué?
- Según la lectura “del Big Bang a origen de los elementos químicos”
 - a- ¿Cómo influía la temperatura en la formación de núcleos atómicos
 - b- ¿Cuál era el componente fundamental del recién nacido universo?