

/ /

Instituto Tecnológico Superior de San Andrés Tuxtla

Alumno. Evan Zahid Barreto Gracia.

Materia. Química.

Tema. Preguntas de química.

Tipo. Ejercicios.

Profesor. Erick de Jesus Tellez Vera.

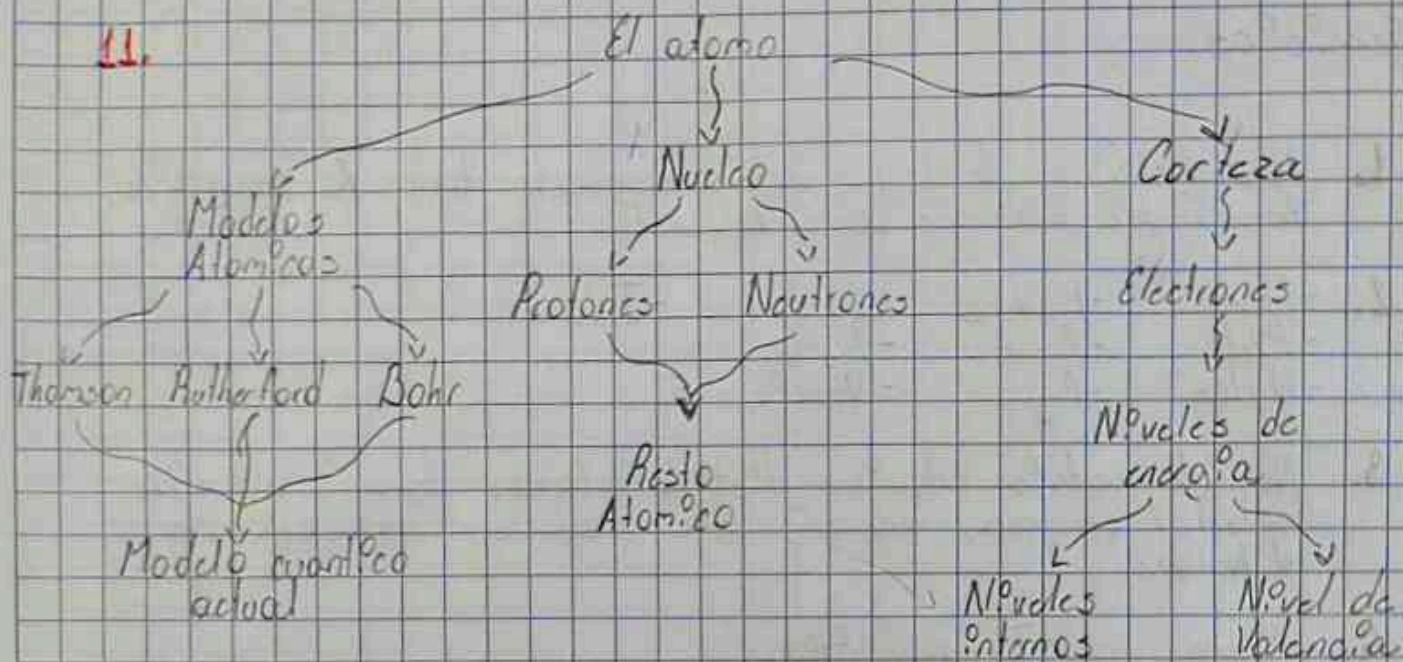
Fecha. 22 - 09 - 2023.

Ejercicios.

1. La materia es de lo que está compuesto todo lo tangible, todo lo que podemos ver, tocar, etc.
2.

- Goma	- Madera	- Metal	- Tela
- Piedra	- Arena	- Arcilla	
- Nylon	- Agua	- Vidrio	
3. No, la materia adquiere distintas formas dependiendo del material que sea, además, esta puede ser moldeada por el hombre.
4.

- Masa	- Impermeabilidad
- Peso	- Porosidad
- Volumen	
- Elasticidad	
5.
 - Sólidos. Tienen forma y volumen constante. Se caracterizan por su rigidez y sus estructuras regulares.
 - Líquidos. No pueden comprimirse, estos no tienen una forma definida.
 - Gaseosos. Pueden dilatarse y contraerse.
6. Cuando la materia se expone a una situación específica, como estar a muy altas o muy bajas temperaturas.
7. Es la temperatura en la que un sólido comienza a transformarse en líquido.
8. Al llegar al punto de fusión o ebullición.
9. Ya que sus moléculas están peor acomodadas, por lo que, son más susceptibles a expandirse.
10. A la partícula más pequeña existente en un elemento.



12. A pesar de los errores de este modelo, como pueden ser el hecho de que es poco exacto al momento de representar un átomo, se considera como un paso importante en el desarrollo de la teoría atómica, ya que incorpora partículas subatómicas y nuevos descubrimientos, como la existencia del electrón.

13. Este modelo establecía que el átomo tenía un núcleo central en el que se concentraban las cargas positivas y prácticamente toda la masa del mismo.

14. Este modelo no fue aceptado ya que asumía que los electrones giraban en órbitas circulares en torno al núcleo, y según esto, los electrones se deberían mover a gran velocidad, lo que junto con la órbita descrita, los haría perder energía.

15. La principal diferencia entre los modelos es que Rutherford no definía con precisión la ubicación o disposición de los electrones en su modelo, mientras que Bohr establecía que los electrones se mueven en órbitas circulares a niveles de energía específicos y no en trayectorias aleatorias.