|  |  |
| --- | --- |
| DOCENTE | MONICA BIBIANA CARDENAS ALVARADO |
| ESTUDIANTE |  |
| CURSO | SEPTIMO | FECHA ENTREGA | 27 DE MARZO |

**TEMA: MODELOS ATOMICOS**

CORREO DOCENTE:

mbcardenas@educacionbogota.edu.co

Como apoyo a la realización de las actividades programadas, a la explicación de los temas y a la realización y evaluación de las actividades, debes seguir las indicaciones para inscribirte y poder acceder a algunas actividades de apoyo que te permitirán comprender mejor los temas e ir acumulando puntos de nota por realizar las actividades propuestas allí, siempre que estas correspondan a los temas propuestos en química e incluso en otras de las ciencias naturales, en general las actividades que realices tendrás puntos.



**CODIGO DE LA CLASE: YHGYPZ26**

A continuación, encontraras una guía de información sobre el tema, y parte de la actividad, lo demás lo realizas en la plataforma de khanacademy, también te puedes apoyar con otras fuentes.

**Con ayuda de la información de la guía anterior y de los videos, resuelve la actividad propuesta.**

1. **Revisa los videos con atención.**

<https://youtu.be/upEeO3Q8OiU>

<https://youtu.be/fynGnoPkil0>

<https://www.youtube.com/watch?v=KhNHKg60p7g>

<https://www.youtube.com/watch?v=NZfPhwX2HPI>

<https://www.youtube.com/watch?v=0UPRyzlWC6k>

2. Relaciona las siguientes afirmaciones con los modelos atómicos a los que hace referencia:

a) Solo podemos suponer dónde encontraremos los electrones del átomo.

b) Los electrones se encuentran incrustados en una masa de carga positiva.

c) En los átomos, los electrones giran alrededor del núcleo.

d) Los átomos son partículas indivisibles.

e) Los electrones pueden saltar de una órbita a otra tomando o cediendo energía

Verdadero o falso sobre el modelo atómico de Bohr

Indica razonadamente si las siguientes afirmaciones sobre el modelo atómico de Bohr son verdaderas o falsas:

a) Las propiedades de los elementos no solo residen en el número de protones y electrones.

b) Bohr otorga gran importancia a la distribución de los electrones en la corteza.

c) Los protones se reparten en órbitas estacionarias donde adquieren niveles de energía estables.

d) La configuración electrónica es la disposición de los protones y neutrones en el núcleo, y de los electrones en la corteza.

e) Los electrones de la capa más externa se denominan electrones de valencia.

f) El número de electrones de valencia en el átomo determina las propiedades químicas de los elementos.

Verdadero o falso sobre el modelo atómico de Rutherford

Indica razonadamente si las siguientes afirmaciones sobre el modelo atómico de Rutherford son verdaderas o falsas:

a) Todas las partículas alfa del experimento atravesaban la lámina de oro.

b) Los experimentos de Rutherford demostraron que modelo de átomo macizo no era consistente.

c) En el átomo hay núcleo y corteza.

d) En el núcleo hay protones, con carga positiva, y neutrones, con carga negativa.

e) Protón y electrón tienen igual masa, pero carga contraria.

f) Entre núcleo y corteza hay un gran espacio vacío.

g) Los electrones están en la corteza, orbitando alrededor del núcleo. Presentan carga negativa.

Verdadero o falso sobre el modelo atómico de Thomson

Indica razonadamente si las siguientes afirmaciones sobre el modelo atómico de Thomson son verdaderas o falsas:

a) Los experimentos de Thomson dieron como resultado el descubrimiento del protón.

b) Si hay partículas más pequeñas que el átomo es porque el átomo no es indivisible.

c) El modelo de Thomson representa el átomo como una masa de carga positiva, en la que los neutrones están incrustados.

d) Si los electrones presentan carga negativa y la materia es neutra, en el átomo también deben existir cargas positivas.

e) El modelo atómico de Thomson explica el fenómeno de la electrización.

f) Los aniones son átomos cargados positivamente, y los cationes átomos cargados negativamente.