

Tarea 1. Química Inorgánica I

Paulino Guillermo Zerón Espinosa | Miroslava Arronte Morales

Etapas y reacciones de nucleosíntesis - RESOLUCIÓN

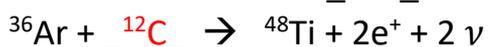
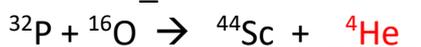
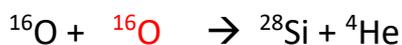
1. Lee el artículo “El origen de los elementos en tres pasos” de la revista ¿Cómo ves? y responde las siguientes preguntas.

Clasifica a los siguientes elementos, según la etapa en la que fueron sintetizados en el universo

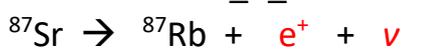
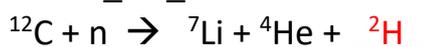
Plomo; sodio; helio; hierro; praseodimio; boro; titanio; deuterio; azufre; niobio; potasio; hidrógeno; telurio; litio; rutenio; berilio; tritio

1er acto	2do acto		3er acto
Primigenia	Estelar	Supernovas	Espalación
Helio Deuterio Hidrógeno Tritio	Sodio Titanio Azufre Potasio	Plomo Praseodimio Telurio Rutenio Niobio	Berilio Litio Boro

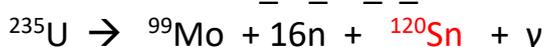
2. Lee el artículo “Mecanismos de nucleosíntesis” de Educación Química, identifica las reacciones de nucleosíntesis que se encuentran en el documento y completa las siguientes reacciones:



(BONUS)



(BONUS)



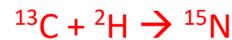
3. Escribe un mecanismo de nucleosíntesis para la formación de ^{40}Ca y de ^{31}P .



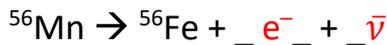
Calcio 40



Fósforo 31



4. Complete las siguientes reacciones con la partícula faltante (BONUS)



5. Complete las siguientes ecuaciones nucleares:



6. ¿Qué partícula se produce durante los siguientes procesos de desintegración?

- a) carbono-14 se desintegra en nitrógeno-14



- b) yodo-122 se desintegra en xenón-122



- c) antimonio-119 decae en indio-115



- d) Cadmio-107 decae en plata-107



7. Balancea las siguientes ecuaciones nucleares:

- 7.1. De plutonio-239 se forma americio-240



- 7.2. De uranio-238 se forma fermio-255





7.3. De californio-249 que decae a holmio-165



7.4. De plomo-208 y hierro-56 que forman Hassio-265



8. Elige una etapa de nucleosíntesis de los elementos y propón un “comercial de radio” (diálogo de 4 líneas) que enaltezca y describa adecuadamente lo que sucede en esa etapa.

Ejemplo: Etapa → Nucleosíntesis interestelar (espalación)

“¿Está cansado de no poder explicar la abundancia de elementos como el ${}^6\text{Li}$ y el ${}^{10}\text{B}$? Industrias “El conejo que no se cansa” tiene una solución ELEGANTE, CIENTÍFICA y AGRADABLE que lo dejará satisfecho. Únicamente considere que los elementos aparecen por fragmentación de elementos más pesados al ser golpeados por rayos gamma.”