

TEMA: EL ÁTOMO

SUBTEMA: Núclidos – Isótopos, Isóbaros e Isótonos

NOMBRE

CURSO

FECHA

1. Átomos que tienen el mismo número atómico, pero distinto número másico.
 - a. Los isótopos
 - b. Los isóbaros
 - c. Los isótonos
 - d. Iones
2. Átomos que presentan igual número másico pero distinto número atómico.
 - a. Los isótopos
 - b. Los isóbaros
 - c. Los isótonos
 - d. Iones
3. Átomos que presentan distinto número másico, distinto número atómico, pero igual número de neutrones.
 - a. Los isótopos
 - b. Los isóbaros
 - c. Los isótonos
 - d. Iones

4. El oxígeno: $^{16}_8\text{O}$ $^{15}_8\text{O}$ es un:
- a. Los isótopos
 - b. Los isóbaros
 - c. Los isótonos
 - d. Iones

5. El carbono y el nitrógeno $^{14}_6\text{C}$ $^{14}_7\text{N}$ son:
- a. Los isótopos
 - b. Los isóbaros
 - c. Los isótonos
 - d. Iones

6. El carbono 12 y el elemento boro $^{11}_5\text{B}$ $^{12}_6\text{C}$
- a. Los isótopos
 - b. Los isóbaros
 - c. Los isótonos
 - d. Iones

7. Identifique cuál de las siguientes parejas son isótopos, isóbaros e isótonos:

- a. $^{25}_{12}\text{Mg}$ y $^{28}_{12}\text{Mg}$
- b. $^{28}_{12}\text{Mg}$ y $^{28}_{13}\text{Al}$

8. Identifique cuál de las siguientes parejas son isótopos, isóbaros e isótonos:

- a. $^{40}_{20}\text{Ca}$ y $^{40}_{18}\text{Ar}$
- b. $^{14}_7\text{N}$ y $^{12}_5\text{B}$

9. Identifique es isótopos, isóbaros e isótonos:

- $^{107}_{46}\text{Pd}$ y $^{107}_{47}\text{Ag}$

10. Identifique es isótopos, isóbaros e isótonos:

- $^{40}_{18}\text{Ar}$ y $^{40}_{20}\text{Ca}$