

Lee el texto y completa la actividad

1 Isotopes are various forms of an element that have the same number of
2 protons but a different number of neutrons. Some elements, such as carbon,
3 potassium, and uranium, have multiple naturally-occurring isotopes. Isotopes
4 are defined first by their element and then by the sum of the protons and
5 neutrons present.
6 While the mass of individual isotopes is different, their physical and chemical
7 properties remain mostly unchanged.

1- Transcribir 6 palabras gramaticales y 3 que aportan contenido y 12 que aporten contenido y sean transparentes

Grammar Words

Content Words (No transparent)

Content Words (transparent)

3- De acuerdo al texto anterior, elige cual de las siguientes oraciones son correctas. Indica el número de la línea en que encontraste la respuesta.

- a) Los isótopos tienen la misma cantidad de protones y neutrones.
Los isótopos tienen la misma cantidad de protones.
- b) Si se interviene el potasio, entonces se pueden obtener isótopos.
El potasio tiene isótopos naturales.
- c) Los isótopos se definen primero por su elemento.
Los isótopos se definen primero por la suma de sus protones y neutrones.
- d) Las características físicas difieren entre los isótopos.
Las características químicas permanecen inmutables en los isótopos.