

	GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Octavo
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	3 de noviembre	Fecha de entrega	6 de noviembre
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Leyes de los gases		

Contextualización

Los isótopos son átomos cuyos núcleos atómicos tienen el mismo número de protones pero diferente número de neutrones. No todos los átomos de un mismo elemento son idénticos y cada una de estas variedades corresponde a un isótopo diferente.



Cada isótopo de un mismo elemento tiene el mismo número atómico (Z) pero cada uno tiene un número másico diferente (A). El número atómico corresponde al número de protones en el núcleo atómico del átomo. El número másico corresponde a la suma de neutrones y protones del núcleo. Esto significa que los diferentes isótopos de un mismo átomo se diferencian entre ellos únicamente por el número de neutrones.

Cada átomo puede tener una cualquier cantidad de neutrones. Las diferentes combinaciones de neutrones y protones implican diferencias en las fuerzas de cohesión de los núcleos de los isótopos. De este modo, a pesar que puedan tener cualquier cantidad de neutrones hay algunas combinaciones de protones y neutrones preferidas en los diferentes isótopos.

Descripción de la actividad sugerida

Elabore un cuadro en donde relacione el número atómico de los isótopos ya sea de un grupo o un periodo de la tabla periódica con sus masas.

Protones: 10
Neutrones: 11
Electrones: 10

Tabla Periódica

Mi isótopo

Neón-21

Estable

Neutrones

21

Número de masa
 Masa atómica (uma)

Símbolo

Abundancia en la naturaleza

Isotops y Masa Atómica

10B. MÓNICA_PI....docx | Sust Electr Arom 2....pdf | Sust Electr Arom 2....pdf | CERT LAB MONIC....PDF | Santa Bernardita.doc

Escribe aquí para buscar

ESP 8:51 p. m.
LAA 22/10/2020

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

<https://energia-nuclear.net/que-es-la-energia-nuclear/atomo/isotopo>

https://phet.colorado.edu/sims/html/isotopes-and-atomic-mass/latest/isotopes-and-atomic-mass_es.html

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.