

PLANES DE NIVELACIÓN DE CIENCIAS NATURALES

Grados pensar 101 y pensar 102

Docente, Sandra Gonzalez

Temática. Mezclas, materia, tabla periódica, átomo.

Nombre del estudiante



Objetivos de aprendizaje

- Comprender la estructura y organización de la tabla periódica.
- Utilizar adecuadamente la información que nos suministra la tabla periódica para comprender la estructura y el comportamiento de las sustancias.
- Trabajar responsablemente realizando las actividades propuestas para desarrollar procesos de pensamiento que favorezcan la comprensión de conceptos.

Leo atentamente las preguntas luego respondo

Utiliza la tabla periódica de los elementos químicos para responder las siguientes preguntas:

Utiliza la tabla periódica de los elementos químicos para responder las siguientes preguntas:

- 1) **Completa el espacio de cada elemento con el valor de la electronegatividad** Zr_____, Co_____, C_____, Sr _____, Nb_____ Conforme a su electronegatividad, el orden de los elementos de manera decreciente es
- a) Nb, Zr, Co, Sr y C
 - b) C, Co, Nb, Z y Sr
 - c) Zr, Co, C, Nb y Sr
 - d) Sr, C, Zr, Co, y Nb

2. **Completa el espacio de cada elemento con el valor del número másico,** B_____, Bi_____, Ca_____, U _____, Zn_____ Conforme al valor del número másico, el orden de los elementos de manera decreciente es:

- a) U, Zn, Bi, B, Ca
- b) B, Ca, Zn, Bi, U
- c) U, Bi, Zn, Ca, B
- d) B, Ca, Bi, U, Zn

Responde las siguientes preguntas

3- ¿Qué es la materia?

¿Cómo se encuentra conformada la materia?

Realice el dibujo de un átomo con sus respectivas partes.

4. clasifica las siguientes materias en la tabla

Café con leche, agua, ensalada, chocolate, sopa de fideos y sal, anillo de oro. Crema dental, limonada, sancocho.

Mezcla homogénea	Mezcla heterogénea

5. complete los siguientes cuadros

Nombre del elemento químico	Símbolo químico	Número de protones	Numero de electrones	Numero de neutrones. $N = A - Z$	NUMERO ATÓMICO	NUMERO O MASA ATÓMICA
					79	
	Zn					
PLOMO						
					85	
						40
RADIO						
					62	
	Al					
VANADIO						
						56

Elemento	Nº Atómico	Cantidad de protones	Cantidad de neutrones	Cantidad de electrones	Nº Másico
Al ³⁺	13				27
O					16
Ca			20		
	6		6		
F ⁻			10	10	
P	15				31
	53				127
	16			18	32

6. Todos los átomos que tienen el mismo número atómico (Z) pero diferentes números de masa (A), se llaman:

- a) Isótopos b) Isómeros
c) Isóbaros d) electrones

7. Indicar cuál es la composición del átomo:



- a) 5 protones, 5 electrones y 12 neutrones.
b) 12 protones, 5 electrones y 5 neutrones.
c) 7 protones, 7 electrones y 5 neutrones.
d) 5 protones, 5 electrones y 7 neutrones.

8. En química, el número másico o número de masa es la suma del número de protones y el número de neutrones del núcleo de un átomo. Se simboliza con la letra A. Un átomo que contiene 12 electrones, 12 protones y 14 neutrones, tiene un número másico igual a:

- a) 12 b) 24 c) 28 d) 26