

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: Examen de periodo		Versión 01	Página 1 de 1

FECHA:	PERIODO: 1	GRADO: CLEI 6
Áreas: QUIMICA		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		

- De las siguientes sustancias cual **NO** es un elemento :
 - Nitrógeno
 - Sodio
 - Bromo
 - Amoniaco
 - Electrones y neutrones
 - Neutrones y protones
 - Protones y electrones
 - Protones-electrones y protones
- Un elemento tiene $Z=65$ y 35 neutrones en su núcleo, teniendo en cuenta esta información, el número de electrones sería:
 - 35
 - 30
 - 65
 - 100
- El peso atómico del sodio (Na) es de 23. Cuantas veces es mayor que la de un átomo de c_{12} :
 - 2
 - 1,9
 - 3
 - 12
- La letra Z representa el número atómico. Entonces, éste es igual a :
 - Número de neutrones
 - Número de protones
 - Número de electrones
 - Número de núcleos
- La química paso por varios periodos. En cual de ellos se dedicaron a la medicina:
 - Iatroquímico
 - Alquimia
 - Antigua
 - Moderna
- El átomo presenta dentro de su estructura 3 partículas. Estas son:
 - Núcleo, protón, electrón
 - Protón, neutrón, corteza
 - Protón, electrón, neutrón
 - Corteza, núcleo, electrón
- Los electrones son partículas que pertenecen a la estructura del átomo. Ellos se encuentran girando en:
 - Núcleo
 - Corteza
 - Con los protones
 - Con los neutrones
- La masa atómica se representa en el átomo como la suma de las partículas siguientes :
 - Electrones y neutrones
 - Neutrones y protones
 - Protones y electrones
 - Protones-electrones y protones
- Los átomos son eléctricamente neutros. A veces pierden electrones, por lo tanto se convierten en iones, que se llaman:
 - Aniones
 - Cationes
 - Neutrones
 - Mezclas
- Los coloides están formados por dos fases que si se dejan en reposo no se sedimentan y no se pueden separar por filtración. Los alimentos que representan son:
 - Antiácidos
 - Plastilina
 - Crema batida
 - Suspensiones