

	ACTIVIDAD DE RETROALIMENTACIÓN EN CLASE INDIVIDUAL			GRANDES COSAS SON POSIBLES	
	Estudiante:				Grado
Docentes:	<u>Julieta Castillo</u> y Juan Carlos Mostacero			3ero	A-B-C-D
Fecha de emisión:	08 / 09 / 20	Trimestre:	II	Nivel:	Secundaria.
Herramienta: Live Worksheets					

COMPETENCIA: Explica el mundo físico basándose en conocimientos sobre los seres vivos, materia y energía, biodiversidad, tierra y universo.	CAPACIDAD: Comprende y usa conocimientos sobre los seres vivos, materia y energía, biodiversidad, tierra y universo.
--	---

DESEMPEÑO PRECISADO:

- Explica cualitativa y cuantitativamente que las sustancias se generan al formarse o romperse enlaces entre átomos, que absorben o liberan energía conservando su masa.

ACTIVIDAD 1: DETERMINANDO LAS PARTÍCULAS SUBATÓMICAS DE UN ELEMENTO QUÍMICO DETERMINADO

1.- SELECCIÓN: *Selecciona sólo la opción apropiada en el siguiente caso:*

Un elemento con número atómico 79 y número másico 197 tiene:

- 78 protones, 119 neutrones y 79 electrones
- 79 protones, 118 neutrones y 197 electrones
- 118 protones, 118 neutrones y 79 electrones
- 79 protones, 118 neutrones y 79 electrones

2.- COMPLETACIÓN: *Analiza y escribe la respuesta apropiada:*

-El hierro tiene de número atómico 26 y de número másico 56. Las partículas del átomo neutro son:

a.- Número de protones:

b.- Número de electrones:

c.- Número de neutrones:

-El Plomo (Pb) tiene de número atómico (Z) 82 y de número másico (A) 207. Las partículas del átomo neutro son:

a.- Número de protones: _____

b.- Número de electrones: _____

c.- Número de neutrones: _____

-El Cesio tiene Z = 55 y A = 133. Las partículas del átomo neutro son:

a.- Número de protones: _____

b.- Número de electrones: _____

c.- Número de neutrones: _____

ACTIVIDAD N° 2: COMPLETA EL SIGUIENTE MAPA CONCEPTUAL SOBRE ENLACES QUÍMICOS



ACTIVIDAD N° 3: RELACIONA EL ENLACE QUÍMICO DE ACUERDO CON LAS CARACTERÍSTICAS QUE SE PRESENTAN EN EL ENUNCIADO

ENUNCIADO			TIPO DE ENLACE QUÍMICO
1.- Forma un mar de electrones, posee brillo metálico y son insolubles en agua.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	ENLACE IÓNICO
2.- Fundamentalmente líquidos y gases, insolubles en agua y son malos conductores de la electricidad.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	ENLACE COVALENTE
3.- Son sólidos formando cristales, solubles en agua y conducen la electricidad fundidos o en disolución.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	ENLACE METÁLICO

ACTIVIDAD N° 4: OBSERVA LA SIGUIENTE IMAGEN E IDENTIFICA EL TIPO DE ION (ANIÓN / CATION) Y EL TIPO DE ELEMENTO (METAL / NO METAL). ARRASTRA LA PALABRA CORRESPONDIENTE A LA IMAGEN.

Na

F

ION:

TIPO DE ELEMENTO: