

ACTIVIDADES DE DESARROLLO-CONSOLIDACIÓN

1.- Completa las siguientes frases:

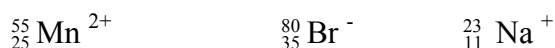
- La palabra átomo proviene del _____ y significa _____
- El nº que indica cuántos protones y neutrones tenemos es _____
- Si un átomo gana o pierde un electrón se convierte en un _____

2.- Características del modelo atómico de **Dalton**.

3.- Completar la siguiente tabla:

Símbolo	Nombre	A	Z	P ⁺	n	e ⁻
Al		27		13		
Cl			17		18	
Pt				78	117	
Ba					81	56
P		31	15			
Zn			30			35

4.- En los siguientes iones indica el catión y el anión; así como el número de partículas que lo forman:



5.- Completar las siguientes frases:

- Cuando se frotan ciertos materiales podemos observar dos fenómenos _____ y _____
- Cargas del mismo tipo se _____
- La carga eléctrica se mide en el Sistema Internacional en _____
- La materia es _____ si tiene la misma cantidad de carga positiva que negativa.

6.- ¿Qué diferencias podemos encontrar entre el modelo atómico de Thomson y de Rutherford? Realiza un esquema para explicar dichas diferencias.

7.- Definir el concepto de radiactividad y a qué tipos de radiaciones estamos expuestos.

8.- Verdadero o Falso:

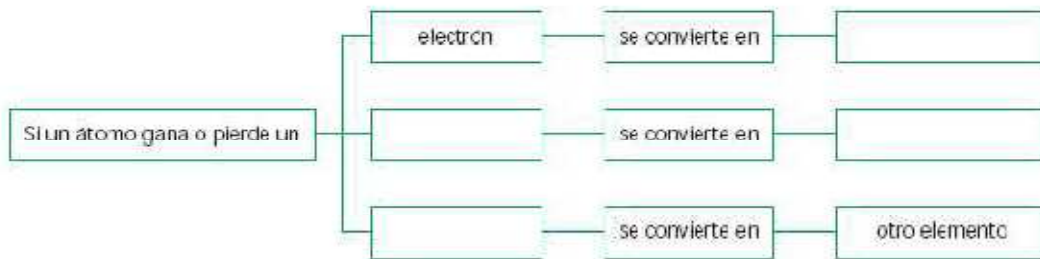
- El exceso o deficiencia de electrones se denomina electrización _____
- Thomson descubrió los protones _____
- Los neutrones son partículas negativas _____
- Durante el proceso de fusión se generan pocos desechos radiactivos _____
- Según el modelo de Bohr, el electrón tiene en cada órbita una determinada energía.
- Para Dalton los átomos son divisibles _____
- En el núcleo del átomo se encuentran los protones y electrones _____

9.- Definir los siguientes conceptos: átomo, elemento, compuesto, isótopo

10.- Une con flechas los elementos correspondientes de estas tres columnas.

James Chadwick	1918	Protón
J. J. Thomson	1932	Neutrón
E. Rutherford	1897	Electrón

11.- Completa el siguiente esquema:



12.- Calcula la masa del nitrógeno sabiendo las proporciones y las masas de sus isótopos naturales:

Isótopo	Abundancia %	Masa atómica (u)
Nitrógeno -14	99,63 %	14,00307 u
Nitrógeno -15	0,37 %	15,00011 u