



U.E.F "PEDRO LUIS CALERO"  
QUÍMICA  
LECCIÓN

*"Todos somos científicos cuando somos niños, pero al crecer, solo algunos conservan un poco de esa curiosidad que es la madre de la ciencia"*

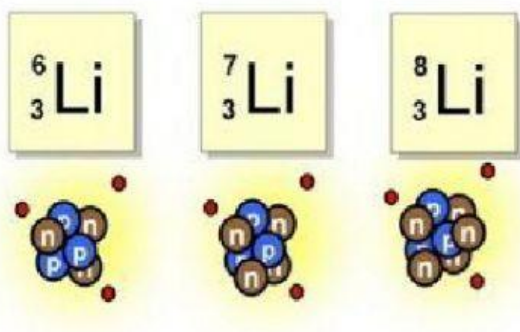
1. Selecciona la opción correcta

The diagram shows the periodic table element Sodium (Na) with the following information: Atomic number 11, Symbol Na, Name Sodio, Atomic mass 22,9898, and Electron configuration [Ne] 3s<sup>1</sup>. Arrows point from the atomic number, symbol, name, and atomic mass to empty boxes for labeling.

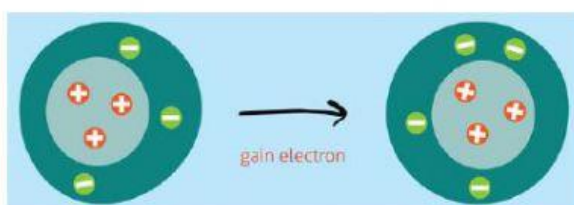
2. Complete la siguiente tabla

Nombre de la especie química	Símbolo	Masa atómica	Número atómico	Protones	Electrones	Neutrones
Berilio		9		4		
	Br <sup>-1</sup>				36	45
Ion Magnesio +2		24				12
	Au <sup>+3</sup>			79		118
	Au <sup>+2</sup>		79			118
Litio		6			3	
	Li <sup>+1</sup>	7	3			
Azufre		32			16	
	F <sup>-1</sup>	19	9			
	C		6			7

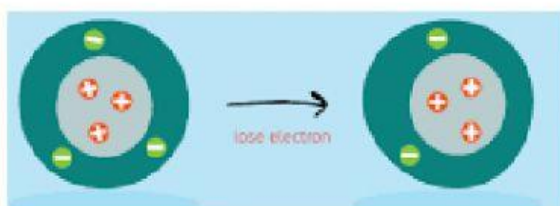
3. Relacione la columna de la izquierda con la de la derecha.



CATIONES



ISÓTOPOS



ANIONES