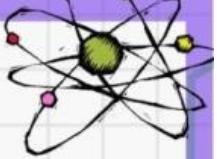
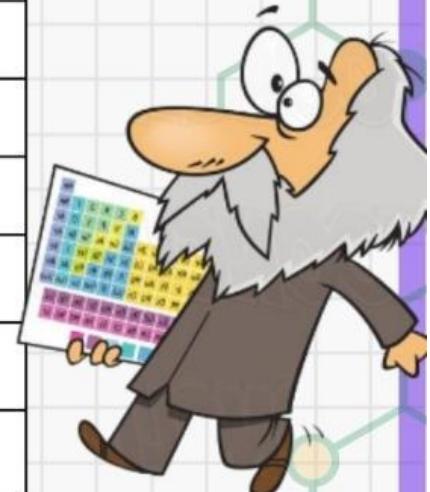


Especies atómicas

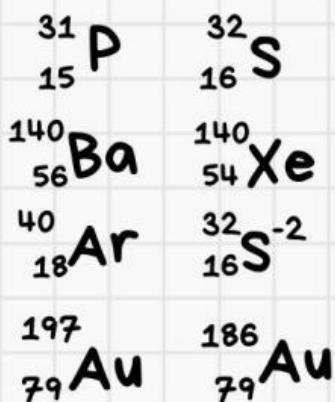


1.- Completar el siguiente cuadro

Nombre del elemento	Símbolo químico	Masa atómica	Número Atómico	p+	e-	nº
	Ni	56	28			
Plomo			82			125
	Br	80			35	
Rubidio		85		37		
	Ar		18			22
	S ⁻²	36	16			
	Te ⁺⁴	131			48	



2.- Identifique que tipo de especies atómicas son los siguientes pares:



3.- Seleccione la opción correcta:

- a.-Especie que está cargada positiva o negativamente.
- b.-Átomos que presentan distintos números másicos, distintos números atómicos pero igual número de neutrones.
- c.-Átomos que tienen el distinto número atómico, pero mismo número másico.
- d.-Átomos que presentan igual número atómico, pero distinto número másico.
- e.-Especies que poseen igual cantidad de electrones, y por ende igual configuración electrónica

