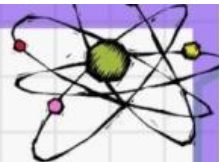
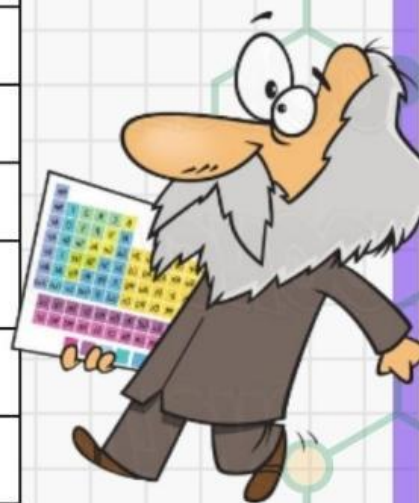


# Especies atómicas

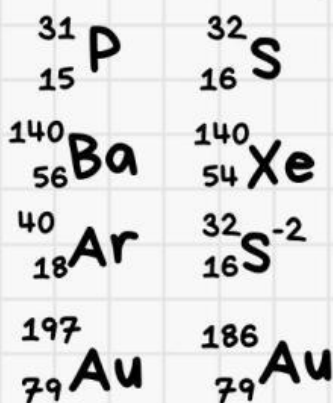
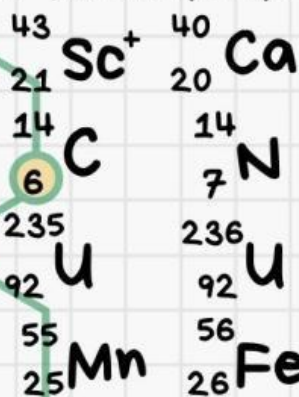


Nombre del elemento	Símbolo químico	Masa atómica	Número Atómico	p+	e-	nº
	Ni	56	28			
Plomo			82			125
	Br	80			35	
Rubidio		85		37		
	Ar		18			22
	S <sup>-2</sup>	36	16			
	Te <sup>+4</sup>	131			48	

1.- Completar el siguiente cuadro



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



3.- Selecciones 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

