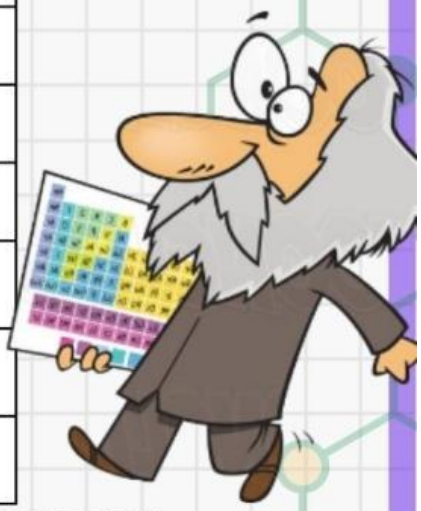
Especies atómicas

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	36	16			
	Te	131			48	



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

$^{43}_{21}Sc^{+}$ $^{40}_{20}Ca$

$^{14}_{6}C$ $^{14}_{7}N$

$^{235}_{92}U$ $^{236}_{92}U$

$^{55}_{25}Mn$ $^{56}_{26}Fe$

$^{31}_{15}P$ $^{32}_{16}S$

$^{140}_{56}Ba$ $^{140}_{54}Xe$

$^{40}_{18}Ar$ $^{32}_{16}S^{-2}$

$^{197}_{79}Au$ $^{186}_{79}Au$

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 atómico.

e.-Especies que poseen igual cantidad de electrones, y por ende igual configuración electrónica

LIVEWORKSHEETS