

FÍSICA Y QUÍMICA - 3º ESO
ESTRUCTURA ATÓMICA
ACTIVIDADES - HOJA 2

1. Representa mediante un dibujo los siguientes átomos. ¿Qué elementos son?

a) $Z = 7$ $A = 15$ b) $Z = 5$ $A = 11$

2. Completa la siguiente tabla:

ELEMENTO	SÍMBOLO	REPRESENTACIÓN	Z	A	p	N	e
		$\begin{matrix} 3 \\ \text{H} \\ 1 \end{matrix}$					
		$\begin{matrix} 15 \\ \text{N} \\ 7 \end{matrix}$					
Fósforo			15	31			
	C				6	8	
Cloro			17			17	
	S		16	33			
	Na		11			11	
Potasio						20	19
		$\begin{matrix} 56 \\ \text{Fe} \\ 26 \end{matrix}$					
	Ca		20			19	
	Hg		80	200			
Cobre					29	35	

FÍSICA Y QUÍMICA - 3º ESO
ESTRUCTURA ATÓMICA
ACTIVIDADES - HOJA 2

1. Representa mediante un dibujo los siguientes átomos. ¿Qué elementos son?

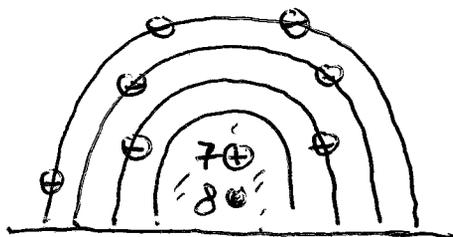
- a) $Z = 7$ $A = 15$ b) $Z = 5$ $A = 11$

2. Completa la siguiente tabla:

ELEMENTO	SÍMBOLO	REPRESENTACIÓN	Z	A	p	N	e
Hidrógeno	H	$\begin{matrix} 3 \\ 1 \\ \text{H} \end{matrix}$	1	3	1	2	1
Nitrógeno	N	$\begin{matrix} 15 \\ 7 \\ \text{N} \end{matrix}$	7	15	7	8	7
Fósforo	P	$\begin{matrix} 31 \\ 15 \\ \text{P} \end{matrix}$	15	31	15	16	15
Carbono	C	$\begin{matrix} 14 \\ 6 \\ \text{C} \end{matrix}$	6	14	6	8	6
Cloro	Cl	$\begin{matrix} 34 \\ 17 \\ \text{Cl} \end{matrix}$	17	34	17	17	17
Azufre	S	$\begin{matrix} 33 \\ 16 \\ \text{S} \end{matrix}$	16	33	16	17	16
Sodio	Na	$\begin{matrix} 22 \\ 11 \\ \text{Na} \end{matrix}$	11	22	11	11	11
Potasio	K	$\begin{matrix} 39 \\ 19 \\ \text{K} \end{matrix}$	19	39	19	20	19
Hierro	Fe	$\begin{matrix} 56 \\ 26 \\ \text{Fe} \end{matrix}$	26	56	26	30	26
Calcio	Ca	$\begin{matrix} 39 \\ 20 \\ \text{Ca} \end{matrix}$	20	39	20	19	20
Mercurio	Hg	$\begin{matrix} 200 \\ 80 \\ \text{Hg} \end{matrix}$	80	200	80	120	80
Cobre	Cu	$\begin{matrix} 64 \\ 35 \\ \text{Cu} \end{matrix}$	29	64	29	35	29
Plomo	Pb	$\begin{matrix} 207 \\ 82 \\ \text{Pb} \end{matrix}$	82	207	82	125	82



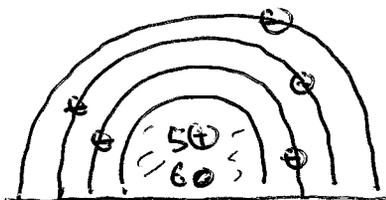
a)



15
N
7

NITROGENO

b)



11
5
B

BORO