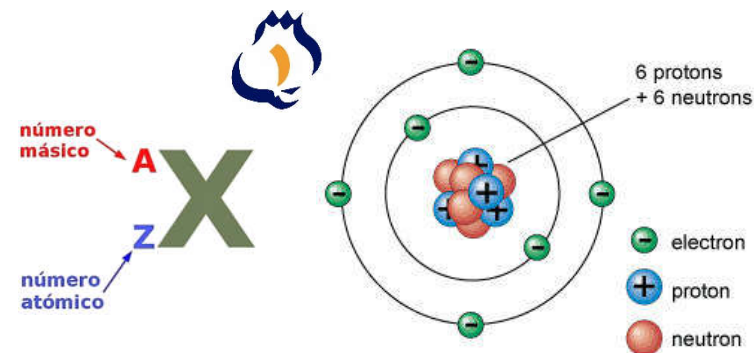


Completa la tabla como el ejemplo dado:

Átomo	Z	A	n	Protones	Neutrones	Electrones
${}^{63}_{29}\text{Cu}$	29	63	63-29=34	29	34	29
${}^{40}_{19}\text{K}$						
${}^{197}_{79}\text{Au}$						
${}^{31}_{15}\text{P}$						
${}^{40}_{20}\text{Ca}$						
${}_{11}\text{Na}$		23				
${}^{27}\text{Al}$					14	
${}^{235}\text{U}$						92
${}^{119}\text{Sn}$					69	
${}^{26}_{12}\text{Mg}^{+2}$	12	26	26-12=14	12	14	12-2=10
S^{-2}					16	18
Fe^{+3}					30	23
Br^{-}		80				36
O^{-2}		16			8	
Li^{+}			4			2
As^{-3}		75		33		
${}^{128}_{52}\text{Te}^{-2}$						
${}_{53}\text{I}^{+5}$					74	
Cl^{+7}			18			10
${}^{207}_{82}\text{Pb}^{+2}$						



Un núcleo suele representarse como ${}^A_Z\text{X}^{\pm q}$, donde:

- ✓ X es el símbolo del elemento
- ✓ Z el número atómico (nº de **Protones**)

El **número atómico** se corresponde con el número protones que hay en el núcleo.

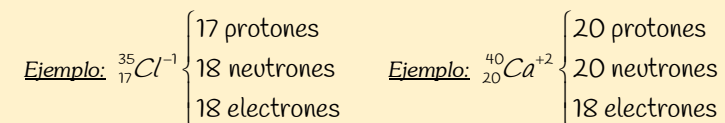
- ✓ A el número másico (**Protones + Neutrones**)

El **número másico** se corresponde con el número total de partículas que hay en el núcleo. Se calcula mediante $A=Z+n$, donde n es el número de neutrones del núcleo.

- ✓ q la carga + ó -.

🍏 En un átomo neutro, el **número de electrones** es igual al **número de protones**

Cuando un átomo neutro **gana electrones** se convierte en un **ion negativo (anión)** porque tiene más electrones que protones, y cuando los **pierde** se convierte en un **ion positivo (catión)** porque tiene más protones que electrones.



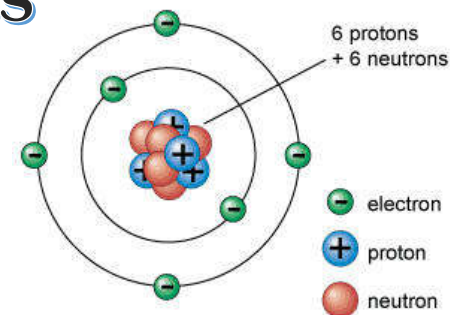
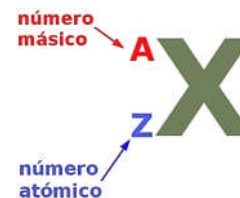
Completa la tabla como el ejemplo dado:

Átomo ó Ión	Z	A	N	Nº protones	Nº electrones	Carga
Na^{+1}	11	23	12	11	10	+1
${}^{14}_6C$						
Cl^{-1}	17	35				
Sr^{+2}			50	38		
P^{-3}		31		15		
Se	34		46			-2
	9		10			-1
			31	28	26	
			118		79	0
Fe^{+2}		56			24	+2
${}^{35}_{17}Cl^{+7}$						
${}^{40}_{20}Ca^{+2}$						
Fe		56			23	+3
${}_{53}I$			74			-1
${}^{16}O$	8					-2
${}^{40}_{19}K^{+}$						

Completa la tabla como el ejemplo dado:

Átomo	Z	A	n	Protones	Neutrones	Electrones
${}^{63}_{29}\text{Cu}$	29	63	63-29=34	29	34	29
${}^{40}_{19}\text{K}$	19	40	21	19	21	19
${}^{197}_{79}\text{Au}$	79	197	118	79	118	79
${}^{31}_{15}\text{P}$	15	31	16	15	16	15
${}^{40}_{20}\text{Ca}$	20	40	20	20	20	20
${}^{23}_{11}\text{Na}$	11	23	12	11	12	11
${}^{27}_{13}\text{Al}$	13	27	14	13	14	13
${}^{235}_{92}\text{U}$	92	235	143	92	143	92
${}^{119}_{50}\text{Sn}$	50	119	69	50	69	50
${}^{26}_{12}\text{Mg}^{+2}$	12	26	26-12=14	12	14	12-2=10
${}^{32}_{16}\text{S}^{-2}$	16	32	16	16	16	18
${}^{56}_{26}\text{Fe}^{+3}$	26	56	30	26	30	23
${}^{80}_{35}\text{Br}^{-}$	35	80	45	35	45	36
${}^{16}_{8}\text{O}^{-2}$	8	16	8	8	8	10
${}^7_3\text{Li}^{+}$	3	7	4	3	4	2
${}^{75}_{36}\text{As}^{-3}$	33	75	42	33	42	36
${}^{128}_{52}\text{Te}^{-2}$	52	128	76	52	76	54
${}^{127}_{53}\text{I}^{+5}$	53	127	74	53	74	48
${}^{35}_{17}\text{Cl}^{+7}$	17	35	18	17	18	10
${}^{207}_{82}\text{Pb}^{+2}$	82	207	125	82	125	80

SOLUCIONES



Un núcleo suele representarse como ${}^A_Z X^{\pm q}$, donde:

- ✓ X es el símbolo del elemento
- ✓ Z el número atómico (nº de **Protones**)

El **número atómico** se corresponde con el número protones que hay en el núcleo.

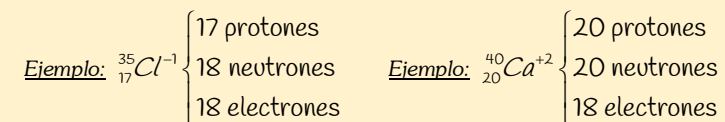
- ✓ A el número másico (**Protones + Neutrones**)

El **número másico** se corresponde con el número total de partículas que hay en el núcleo. Se calcula mediante $A=Z+n$, donde n es el número de neutrones del núcleo.

- ✓ q la carga + ó -.

🍏 En un átomo neutro, el **número de electrones** es igual al **número de protones**

Cuando un átomo neutro **gana electrones** se convierte en un **ion negativo (anión)** porque tiene más electrones que protones, y cuando los **pierde** se convierte en un **ion positivo (catión)** porque tiene más protones que electrones.



Completa la tabla como el ejemplo dado:

SOLUCIONES

Átomo ó Ión	Z	A	N	Nº protones	Nº electrones	Carga
${}_{11}^{23}\text{Na}^{+1}$	11	23	12	11	10	+1
${}_{6}^{14}\text{C}$	6	14	8	6	6	0
${}_{17}^{35}\text{Cl}^{-1}$	17	35	18	17	18	-1
${}_{38}^{88}\text{Sr}^{+2}$	38	88	50	38	36	+2
${}_{15}^{31}\text{P}^{-3}$	15	31	16	15	18	-3
${}_{34}^{80}\text{Se}^{-2}$	34	80	46	34	36	-2
${}_{9}^{19}\text{F}^{-}$	9	19	10	9	10	-1
${}_{28}^{59}\text{Ni}^{+3}$	28	59	31	28	26	+3
${}_{79}^{197}\text{Au}$	79	197	118	79	79	0
${}_{26}^{56}\text{Fe}^{+2}$	26	56	30	26	24	+2
${}_{17}^{35}\text{Cl}^{+7}$	17	35	18	17	10	+7
${}_{20}^{40}\text{Ca}^{+2}$	20	40	20	20	18	+2
${}_{26}^{56}\text{Fe}^{+3}$	26	56	30	26	23	+3
${}_{53}^{127}\text{I}^{-1}$	53	127	74	53	54	-1
${}_{8}^{16}\text{O}^{-2}$	8	16	8	8	10	-2
${}_{19}^{40}\text{K}^{+}$	19	40	21	19	18	+1