

1. Completa la siguiente tabla:

$\frac{A}{Z}X^{carga}$	Número atómico (Z)	Número másico (A)	Número de protones	Número de neutrones	Número de electrones	Carga	¿Anión, catión o átomo neutro?
	38	87				+1	
			17	20	18		
		79			35	0	
	10			10	10		
	56	137			54		
		69	31		31		
				75	54	-2	

2. Escribe la configuración electrónica de los átomos del ejercicio 1.

Solución

1. Completa la siguiente tabla:

${}^A_Z X^{carga}$	Número atómico (Z)	Número másico (A)	Número de protones	Número de neutrones	Número de electrones	Carga	¿Anión, catión o átomo neutro?
${}^{87}_{38}Sr^+$	38	87	38	49	37	+1	catión
${}^{37}_{17}Cl^-$	17	37	17	20	18	-1	anión
${}^{79}_{35}Br$	35	79	35	44	35	0	átomo neutro
${}^{20}_{10}Ne$	10	20	10	10	10	0	átomo neutro
${}^{137}_{56}Ba^{2+}$	56	137	56	81	54	+2	catión
${}^{69}_{31}Ga$	31	69	31	38	31	0	átomo neutro
${}^{127}_{52}Te^{2-}$	52	127	52	75	54	-2	anión

2. Escribe la configuración electrónica de los átomos del ejercicio 1.

