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?
	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.

Sr^{+}: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^1$

Cl^{-}: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$

Br: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^5$

Ne: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6$

Ba^{2+}: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}\ 5p^6$

Ga: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^1$

Te^{2-}: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}\ 5p^6$