

Crear una hoja de cálculos, que contendrá la información que se ve a continuación.

Los elementos del mismo grupo tendrán el mismo color.

La columna "G" será calculada en función de la temperatura de fusión y tomando la temperatura ambiente como 270 K para distinguir los gases de los líquidos utilizar una columna oculta con la temperatura de ebullición.

Contar de forma automática los elementos en cada uno de los estados (Celdas D_{40} , D_{41} , D_{42})

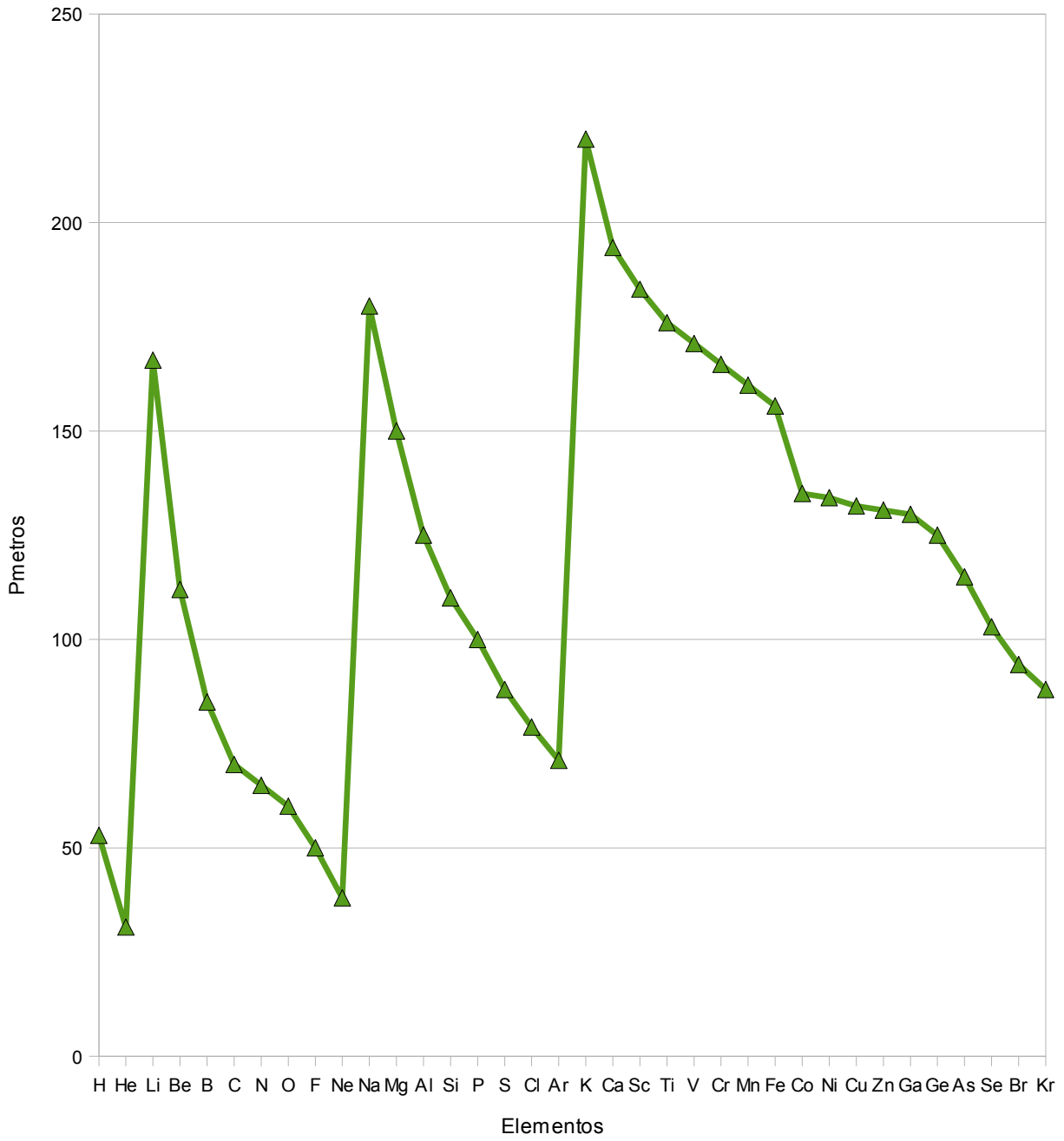
Realiza tres gráficos como los que aparecen en la figura.

Guarda la hoja como ejercicio 5

Elemento	Simbolo	Numero Atómico	Masa Atómica	Radio atómico (pm)	Punto de Fusión (K)	Estado
Hidrógeno	H	1	1,008	53	14,03	Gas
Helio	He	2	4,003	31	0,95	Gas
Litio	Li	3	6,941	167	453,69	Solido
Berilio	Be	4	9,012	112	1551,15	Solido
Boro	B	5	10,811	85	2349	Solido
Carbono	C	6	12,011	70	3800	Solido
Nitrógeno	N	7	14,007	65	63,14	Gas
Oxígeno	O	8	15,999	60	50,35	Gas
Flúor	F	9	18,998	50	53,53	Gas
Neón	Ne	10	20,180	38	24,56	Gas
Sodio	Na	11	22,990	180	370,87	Solido
Magnesio	Mg	12	24,305	150	923	Solido
Aluminio	Al	13	26,982	125	933,47	Solido
Silicio	Si	14	28,086	110	1687	Solido
Fósforo	P	15	30,974	100	317	Solido
Azufre	S	16	32,065	88	388	Solido
Cloro	Cl	17	35,453	79	171,6	Gas
Argón	Ar	18	39,948	71	83,8	Gas
Potasio	K	19	39,098	220	336,53	Solido
Calcio	Ca	20	40,078	194	1115	Solido
Escandio	Sc	21	44,956	184	1814	Solido
Titanio	Ti	22	47,867	176	1941	Solido
Vanadio	V	23	50,942	171	2175	Solido
Cromo	Cr	24	51,996	166	2130	Solido
Manganeso	Mn	25	54,938	161	1517	Solido
Hierro	Fe	26	55,845	156	1808	Solido
Cobalto	Co	27	58,933	135	1768	Solido
Níquel	Ni	28	58,693	134	1453	Solido
Cobre	Cu	29	63,546	132	1357,7	Solido
Zinc	Zn	30	65,370	131	692,7	Solido
Galio	Ga	31	69,723	130	302,9	Solido
Germanio	Ge	32	72,640	125	1211,4	Solido
Arsénico	As	33	74,922	115	1090	Solido
Selenio	Se	34	78,960	103	494	Solido
Bromo	Br	35	79,904	94	265,8	liquido
Kryptón	Kr	36	83,798	88	115,8	Gas

Solido	26
Liquido	1
Gas	9

Radio Atómico



Punto de fusión

