

Clasificación de los elementos en la tabla periódica

1-, Completar la tabla periódica con: metal, no metal, gases nobles y metaloides

1A																		8A																	
1	2																	13	14	15	16	17	18												
1	2																	3A	4A	5A	6A	7A	8A												
1	2																	5	6	7	8	9	10												
1	2																	E	C	N	O	F	Ne												
3	4																	13	14	15	16	17	18												
3	4																	Al	Si	P	S	Cl	Ar												
11	12	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																		
11	12	3B	4B	5B	6B	7B	8B	9B	10B	11B	12B	3A	4A	5A	6A	7A	8A																		
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36																		
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36																		
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36																		
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54																		
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54																		
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54																		
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86																		
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86																		
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86																		
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118																		
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118																		
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118																		
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Fl	Uup	Lv	Uus	Uuo																		
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Fl	Uup	Lv	Uus	Uuo																		
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Fl	Uup	Lv	Uus	Uuo																		
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71																						
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu																						
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103																						
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr																						

2-completar

Tenemos cuatro posibles clasificaciones para los elementos:

- Metales: son elementos con tendencia a.....electrones. Son..... conductores de electricidad y calor.
- No metales: son elementos con tendencia a..... electrones. Tienen..... puntos de fusión y ebullición.
- Gases nobles: también llamados.....presentan una reactividad química muy..... Se sitúan en el grupo..... de la tabla periódica.
- Junto a los no metales y los metales, los semimetales, también conocidos como..... Tiende a reaccionar químicamente con

3- completar con los bloques s,p, d y f.

