

Tema: Metales, no metales y metaloides (30 pts)

1	H																2	He																		
3	Li		4	Be																		5	B	6	C	7	N	8	O	9	F	10	Ne			
11	Na		12	Mg																		13	Al	14	Si	15	P	16	S	17	Cl	18	Ar			
19	K		20	Ca	21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn	31	Ga	32	Ge	33	As	34	Se	35	Br	36	Kr
37	Rb		38	Sr	39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe
55	Cs		56	Ba	57-71		72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os	77	Ir	78	Pt	79	Au	80	Hg	81	Tl	82	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn
87	Fr		88	Ra	89-103		104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds	111	Rg	112	Cn	113	Nh	114	Fl	115	Mc	116	Lv	117	Ts	118	Og
89	La		90	Ce	91	Pr	92	Nd	93	Pm	94	Sm	95	Eu	96	Gd	97	Tb	98	Dy	99	Ho	100	Er	101	Tm	102	Yb	103	Lu						
	Ac		90	Th	91	Pa	92	U	93	Np	94	Pu	95	Am	96	Cm	97	Bk	98	Cf	99	Es	100	Fm	101	Md	102	No	103	Lr						

___1. Cobre	___7. Aluminio
___2. Oxígeno	___8. Hidrógeno
___3. Boro	___9. Calcio
___4. Potasio	___10. Polonio
___5. Silicio	___11. Tántalo
___6. Helio	___12. Mercurio

- ___1. Dividen la tabla periódica en dos sectores o "regiones".
- ___2. Gases o sólidos frágiles.
- ___3. La mayor parte de los elementos pertenecen a este grupo.
- ___4. También llamados semimetales.
- ___5. Pobres conductores de calor y corriente eléctrica.
- ___6. Maleable y dúctil.
- ___7. Excepto mercurio, todos son sólidos.
- ___8. Son elementos opacos (no brillantes).
- ___9. Pueden ser lustrosos y dúctiles pero pobres conductores.
- ___10. Pueden necesitar más de 400°C para derretirse.

___1. Utilizado en productos de limpieza y fertilizantes.	a. argón
___2. Utilizado para tratar glándulas de tiroides cancerosas (isótopo radiactivo).	b. flúor
___3. Utilizado para hacer aleaciones de peso liviano para aviones.	c. fósforo
___4. Utilizado en la fabricación de bombillas.	d. magnesio
___5. Utilizado en termómetros (el uso se está eliminando por seguridad)	e. mercurio
___6. Utilizado en muchas baterías de almacenamiento.	f. plomo
___7. Utilizado para fortalecer los dientes.	g. plutonio