

**COGE TU LIBRO Y CON SU AYUDA, VE
CONTESTANDO A LAS PREGUNTAS PARA
REPASAR PARA EL EXAMEN.**

1. ¿Cuáles eran los cuatro elementos de la naturaleza según los antiguos griegos? Señala la respuesta correcta.

- a) Aire b) agua c) fuego d) tierra e) todas son correctas

2. Escribe la definición de átomo.

Átomo: _____

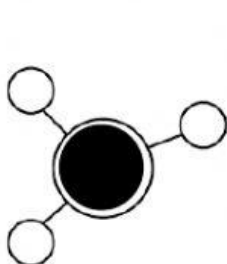
3. Marca las 3 clases de partículas subatómicas.

Pretones	Neutrones	Jimmy Neutron	Protones
Electrones	Electro	Nanotron	Nucleon

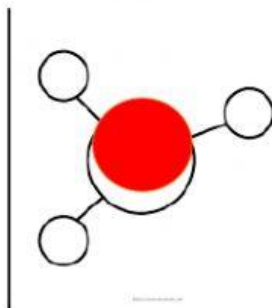
4. Qué cargas eléctricas existen.

- a) Positiva b) Negativa c) Neutra d) Todas son correctas

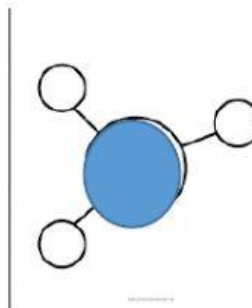
5. ¿cómo se llama la molécula a la que pertenece según el color?



Color negro



Color rojo



Color azul

4. Completa la ficha de cada una de estas 2 moléculas.

 METANO • Número de átomos: • Sustancias:	 AMONÍACO • Número de átomos: • Sustancias:
--	---

5. Elige de los siguientes elementos aquellos que componen el agua y escríbelos.

N	N	Li	Au	H	Rb	O	P	Ga
---	---	----	----	---	----	---	---	----

Estructura del agua

6. ¿Qué sucede con la estructura y las propiedades del agua cuando se evapora?

7. ¿Qué estudia la química?

- La química es la ciencia que estudia la materia, la energía y sus cambios.
- La ciencia que estudia cómo crear materiales.
- No es una ciencia.

8. Escribe que es un elemento y que es un compuesto.

- Elemento simple:
- Elemento compuesto:

7. Escribe que elementos y cuantos átomos de cada elemento contienen estas formulas químicas. Fíjate en la tabla periódica.

H₂O _____

S _____

FE _____

F O₄ _____

BR O₄ _____

Mn O₄_____

NO₃_____

Fe₂ O₃_____

O₃_____

H₂O₂_____

8. Completa la ficha de estos elementos de la tabla periódica:

AU: Número atómico:____ Símbolo:____ Nombre:____

PB: Número atómico:____ Símbolo:____ Nombre:____

He: Número atómico:____ Símbolo:____ Nombre:____

O: Número atómico:____ Símbolo:____ Nombre:____

B: Número atómico:____ Símbolo:____ Nombre:____

Mn: Número atómico:____ Símbolo:____ Nombre:____

1 1A	New Original	Alcalinos	Actínidos	c Solid	18 8A	14 4A	15 5A	16 6A	17 7A	18 8A
1 H 1.00794	2 He 4.002602	Alcalinotérreos	Metales del bloque p	Br Liquid	13 3A	14 4A	15 5A	16 6A	17 7A	18 8A
3 Li 6.941	4 Be 9.012182	Metales de transición	No metales	H Gas	5 B 10.811	6 C 12.011	7 N 14.00644	8 O 15.999	9 F 18.998403	10 Ne 20.1797
11 Na 22.989769	12 Mg 24.3047	Lantánidos	Gases nobles	Tc Synthetic	13 Al 26.981538	14 Si 28.08558	15 P 30.973762	16 S 32.06	17 Cl 35.453	18 Ar 39.948
19 K 39.0983	20 Ca 40.078	3 Sc 44.955912	4 Ti 47.867	5 V 50.9415	6 Cr 51.9961	7 Mn 54.938044	8 Fe 55.845	9 Co 58.933195	10 Ni 58.6934	11 Cu 63.546
37 Rb 85.4678	38 Sr 87.62	40 Y 88.90584	41 Zr 91.224	42 Nb 92.90638	43 Mo 95.94	44 Tc 98	45 Ru 101.07	46 Rh 101.07	47 Pd 106.42	48 Ag 107.8682
55 Cs 132.90545	56 Ba 137.327	57 to 71	72 Hf 178.49	73 Ta 180.9479	74 W 183.84	75 Re 186.207	76 Os 190.23	77 Ir 192.222	78 Pt 195.078	79 Au 196.96657
87 Fr 223	88 Ra 226	89 to 103	104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 266	107 Bh 264	108 Hs 277	109 Mt 268	110 Ds 271	111 Rg 272
Atomic masses in parentheses are those of the most stable or common isotope.										
Note: The IUPAC 1-10 series adopted in 1994 by the International Union of Pure and Applied Chemistry. The names of elements 112-118 are the Latin equivalents of those numbers.										
57 La 138.90547	58 Ce 140.127	59 Pr 140.90766	60 Nd 144.24	61 Pm 144.9127	62 Sm 150.36	63 Eu 151.964	64 Gd 157.25	65 Tb 158.92532	66 Dy 162.50032	67 Ho 164.93032
89 Ac 227	90 Th 232.0377	91 Pa 231.03688	92 U 238.02891	93 Np 237	94 Pu 244	95 Am 243	96 Cm 247	97 Bk 247	98 Cf 251	99 Es 252
101 Md 258	102 No 259	103 Lr 260	104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 266	107 Bh 264	108 Hs 277	109 Mt 268	110 Ds 271	111 Rg 272

