

**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: _____

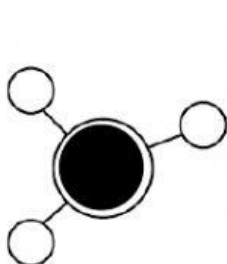
3. Marca las 3 clases de partículas subatómicas.

Pretones	Neutrones	Jimmy Neutron	Protones
Electrones	Electro	Nanotron	Nucleon

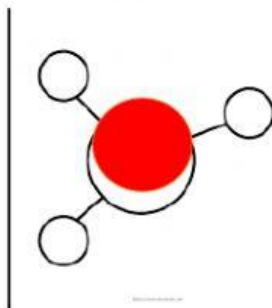
4. Qué cargas eléctricas existen.

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

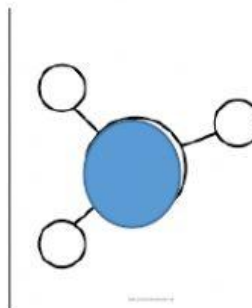
5. ¿cómo se llama la molécula a la que pertenece según el color?



Color negro



Color rojo



Color azul

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

 METANO • Número de átomos: • Sustancias:	 AMONIACO • 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 IA	New Original	Alcalinos	Actínidos	c Solid	18 VIIA	2 IIA
1 H 1.00794	2 He 4.002602	Alcalinotérreos	Metales del bloque p	Br Liquid	13 IIIA	3 Li 6.941
3 Na 22.989769	4 Be 9.012182	Metales de transición	No metales	H Gas	14 IVA	5 B 10.81
11 K 39.0983	12 Mg 24.3050	Lantánidos	Gases nobles	Tc Synthetic	15 VA	6 C 12.011
19 Ca 40.078	20 Sc 44.955912				16 VIA	7 N 14.00643
27 Rb 85.4678	38 Sr 87.62				17 VIIA	8 O 15.999
55 Cs 132.90545	86 Ba 137.327				18 VIIIA	9 F 18.998403
87 Fr 223.01978	88 Ra 226					10 Ne 20.1797
						11 Na 22.989769
						12 Mg 24.3050
						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
						21 Sc 44.955912
						22 Ti 47.867
						23 V 50.9415
						24 Cr 51.9961
						25 Mn 54.938045
						26 Fe 55.845
						27 Co 58.933195
						28 Ni 58.6934
						29 Cu 63.546
						30 Zn 65.38
						31 Ga 69.723
						32 Ge 72.64
						33 As 74.9216
						34 Se 78.96
						35 Br 79.904
						36 Kr 83.798
						37 Rb 85.4678
						38 Sr 87.62
						39 Y 88.90584
						40 Zr 91.224
						41 Nb 92.90638
						42 Mo 95.94
						43 Tc 98
						44 Ru 101.07
						45 Rh 102.90550
						46 Pd 106.42
						47 Ag 107.8682
						48 Cd 112.411
						49 In 114.818
						50 Sn 118.710
						51 Sb 121.757
						52 Te 127.6
						53 I 126.905
						54 Xe 131.29
						55 Cs 132.90545
						56 Ba 137.327
						57 La 138.90547
						58 Ce 140.12
						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 162.5003
						67 Ho 164.93032
						68 Er 167.259
						69 Tm 168.93421
						70 Yb 173.054
						71 Lu 174.967
						72 Hf 178.49
						73 Ta 180.94788
						74 W 183.84
						75 Re 186.207
						76 Os 190.23
						77 Ir 192.222
						78 Pt 195.083
						79 Au 196.96657
						80 Hg 200.59
						81 Tl 204.3833
						82 Pb 207.2
						83 Bi 208.98039
						84 Po 209
						85 At 210
						86 Rn 222
						87 Fr 223
						88 Ra 226
						89 Ac 227
						90 Th 232.0377
						91 Pa 231.03689
						92 U 238.02891
						93 Np 237.04817
						94 Pu 244
						95 Am 243
						96 Cm 247
						97 Bk 247
						98 Cf 251
						99 Es 252
						100 Fm 257
						101 Md 258
						102 No 259
						103 Lr 262
						104 Rf 261
						105 Db 262
						106 Sg 266
						107 Bh 264
						108 Hs 277
						109 Mt 268
						110 Ds 271
						111 Rg 272
						112 Uub 285
						113 Uut 284
						114 Uuq 289
						115 Uup 288
						116 Uuh 292
						117 Uus 294
						118 Uuo 294

Atomic masses in parentheses are those of the most stable or common isotope.

note: The designations 1-118 were 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.

