

*Cuestionario sobre la historia
de la Tabla Periódica*

Bloque: Mujeres en la Química.

1. ¿Con quién se casó Antoine Lavoisier?

2. ¿Cómo y cuándo murieron Lavoisier y su suegro?

3. ¿De cuántos elementos químicos consta el Tratado elemental de Química de Lavoisier?

4. ¿Cuál es el nombre de soltera de Marie Curie?

5. ¿Quién le puso el nombre al elemento conocido como Polonio?

6. ¿A qué se dedicó Marie Curie durante la Primera Guerra Mundial junto a su hija Irene?

7. ¿Cuántos premios Nobel recibió Madame Curie? ¿Cuándo?

8. ¿Junto a quién obtuvo el premio Nobel su hija Irene Curie? ¿Por qué? ¿Cuándo?

9. ¿Quién descubrió el Renio?

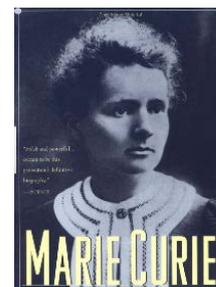
10. ¿De qué mujer fue la idea de la fisión nuclear, aunque la prueba la aportó otra y le dieron el premio Nobel al colaborador de la anterior?

11. ¿En honor a qué científica, judía conversa, se puso el nombre de Meitnerio en 1982?

12. ¿Quién fue la tercera mujer que entró a formar parte de la Academia de Ciencias Austriaca detrás de Marie Curie y de Lise Meitner?

13. ¿Quién le puso el nombre al elemento Francio?

14. ¿Cuál fue la causa de la muerte de Marguerite Perey?



Bloque: Dimitri Mendeleiev.

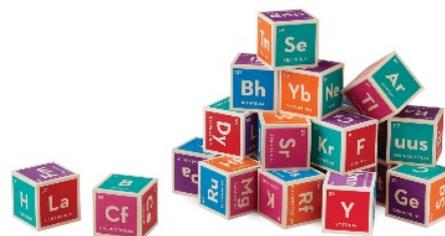
1. ¿Cuántos hermanos tuvo? ¿Qué lugar ocupaba?
2. ¿Quién le dijo "Trabaja. Busca la verdad divina y la científica"?
3. ¿Cuál fue la graduación que estableció Mendeleiev como obligatoria para el vodka?
4. ¿Sobre qué escritor ruso dio una clase magistral recién muerto éste, con evidente afectación?



Bloque: La Tabla Periódica en la historia.

Para los antiguos griegos había una sustancia que era el principio general del Universo. ¿Cuál?

1. Para Tales de Mileto:
2. Para Anaxímenes:
3. Para Heráclito:
4. Para Pitágoras:
5. Para Parménides:
6. Para Empédocles:
7. ¿Hasta cuándo se mantienen en vigor estas ideas aristotélicas de la materia?
8. ¿Qué busca en principio la Alquimia?
9. ¿Quién fue el primero en considerar los elementos más bien como se entienden hoy en día?
10. ¿Con quién se convierte la Química en una ciencia?



11. ¿Quién fue el primero en utilizar el concepto de "molécula"?
12. ¿Quién crea un nuevo sistema de nomenclatura química, introduciendo símbolos a partir de la primera o dos primeras letras del nombre de los elementos en 1813?
13. ¿Quién propuso el primer modelo atómico con bases científicas?
14. ¿Con qué objeto se convocó un congreso en la ciudad de Karlsruhe, en Alemania, en 1860?
15. ¿Acudió Mendeleiev a dicho congreso?
16. En caso afirmativo, ¿sacó alguna idea del mismo?
17. ¿Cuál fue la mayor aportación de Döbereiner a la Química?
18. ¿En qué año se fundó la IUPAC (International Union of Pure and Applied Chemistry)?
19. ¿Quién fue el que desarrolló la Ley de las Octavas?
20. ¿En base a qué ordenaba esta Ley los elementos?
21. ¿Cuál dirías que fue la mayor aportación de Meyer a la química?
22. ¿Cuáles fueron los elementos que más "quebraderos de cabeza" proporcionaron a Mendeleiev y colaboradores?
23. ¿Cuál dirías que fue la mayor aportación de Rutherford a la Química?
24. ¿Y de Moseley?
25. Tras la muerte de Moseley, ¿cuántas vacantes quedaban en la Tabla Periódica?
26. ¿Quién ha sido el único científico en honor al cual se le ha puesto nombre a un elemento estando aún vivo?
27. ¿Qué significa "Nihonio", nombre del elemento 113?



28. ¿Quiénes descubrieron el Wolframio?
29. ¿Cuál fue el nombre que se le asignó en su origen?
30. ¿Cuál es el origen del nombre del elemento Vanadio?
31. ¿Qué nombre se le concedió a uno de los cráteres de la cara oculta de la Luna, en honor a la importancia que sus aportaciones tuvieron al desarrollo de la Astrofísica?
32. ¿A qué metal se parece el Platino?

Con todo esto, se puede asegurar que la Tabla Periódica es una obra:

Individual

Colectiva

La tabla periódica de los elementos

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---|---------------------|---------------------|---------------------|--------------------|---------------------|--------------------|---------------------|--------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|
| | | 1 | | | | | | | | | | | | | | | | 18 |
| 1 | 1 H 1.008 | 2 | | | | | | | | | | | 5 B 10.811 | 6 C 12.011 | 7 N 14.007 | 8 O 15.999 | 9 F 18.998 | 10 Ne 20.180 |
| 2 | 3 Li 6.941 | 4 Be 9.012 | | | | | | | | | | | 13 Al 26.982 | 14 Si 28.086 | 15 P 30.974 | 16 S 32.06 | 17 Cl 35.45 | 18 Ar 39.948 |
| 3 | 11 Na 22.990 | 12 Mg 24.305 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 Al 26.982 | 14 Si 28.086 | 15 P 30.974 | 16 S 32.06 | 17 Cl 35.45 | 18 Ar 39.948 |
| 4 | 19 K 39.098 | 20 Ca 40.078 | 21 Sc 44.956 | 22 Ti 47.88 | 23 V 50.942 | 24 Cr 51.996 | 25 Mn 54.938 | 26 Fe 55.845 | 27 Co 58.933 | 28 Ni 58.69 | 29 Cu 63.546 | 30 Zn 65.38 | 31 Ga 69.723 | 32 Ge 72.61 | 33 As 74.922 | 34 Se 78.96 | 35 Br 79.904 | 36 Kr 83.80 |
| 5 | 37 Rb 85.468 | 38 Sr 87.62 | 39 Y 88.906 | 40 Zr 91.224 | 41 Nb 92.906 | 42 Mo 95.94 | 43 Tc 98 | 44 Ru 101.07 | 45 Rh 101.07 | 46 Pd 106.36 | 47 Ag 107.868 | 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 |
| 6 | 55 Cs 132.905 | 56 Ba 137.327 | 71 Lu 174.967 | 72 Hf 178.49 | 73 Ta 180.948 | 74 W 183.84 | 75 Re 186.207 | 76 Os 190.23 | 77 Ir 192.222 | 78 Pt 195.084 | 79 Au 196.967 | 80 Hg 200.59 | 81 Tl 204.384 | 82 Pb 207.2 | 83 Bi 208.980 | 84 Po 209 | 85 At 210 | 86 Rn 222 |
| 7 | 87 Fr 223 | 88 Ra 226 | 103 Lr 260 | 104 Rf 261 | 105 Db 262 | 106 Sg 263 | 107 Bh 264 | 108 Hs 265 | 109 Mt 266 | 110 Ds 271 | 111 Rg 272 | 112 Uub (285) | 113 Uut (284) | 114 Uuq (289) | 115 Uup (288) | 116 Uuh (289) | 117 Uus (289) | 118 Uuo (289) |

★ Lanthanides

| | | | | | | | | | | | | | |
|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|
| 57 La (139) | 58 Ce (140) | 59 Pr (141) | 60 Nd (144) | 61 Pm (145) | 62 Sm (150) | 63 Eu (152) | 64 Gd (157) | 65 Tb (159) | 66 Dy (163) | 67 Ho (165) | 68 Er (167) | 69 Tm (169) | 70 Yb (173) |
|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|

★★ Actinides

| | | | | | | | | | | | | | |
|-------------------|-------------------|-------------------|------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| 89 Ac (227) | 90 Th (232) | 91 Pa (231) | 92 U (238) | 93 Np (237) | 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) |
|-------------------|-------------------|-------------------|------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|--------------------|--------------------|--------------------|