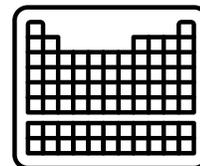


ORGANIZACIÓN DE LA TABLA PERIÓDICA



1 H 1,0	Número atómico →						2 He 4,0
Masa atómica →							
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,0						

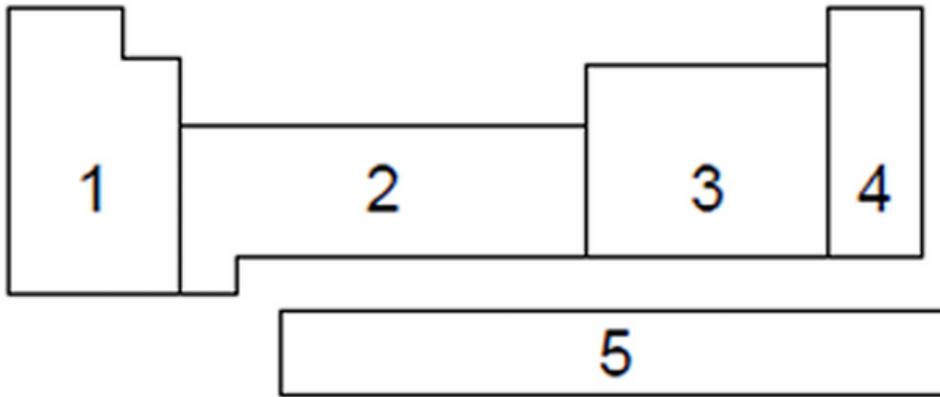
1. ¿El Argón y Helio a que grupo pertenecen?

- a) VI A
- b) I A
- c) II A
- d) VIII A
- e) V A

2. En la tabla periódica actual, el periodo 1. ¿Cuántos elementos posee?

- a) 2
- b) 10
- c) 20
- d) 8
- e) 5

3. En un sistema periódico muy simplificado, como el que se muestra en la figura, los llamados Gases nobles se sitúan en la zona señalada con el número.



- a) 1
- b) 2
- c) 3
- d) 4
- e) 5

4. Con respecto a los grupos de la tabla periódica, podemos afirmar correctamente que:

- I. Son 7 grupos**
 - II. Son 18 columna**
 - III. Son las filas**
 - IV. Son las columnas**
- a) Solo I y II
 - b) Solo I y III
 - c) Solo II y III
 - d) Solo II y IV
 - e) Todas

5. ¿Cuántos elementos posee la tabla periódica?

- a) 94
- b) 100
- c) 118
- d) 120
- e) 103

6. "Tenemos aquí una prueba de que hay en el átomo una cantidad fundamental, que aumenta en pasos regulares a medida que se pasa de un elemento al siguiente. Esta cantidad sólo puede ser la carga del núcleo positivo central, de cuya existencia ya tenemos prueba definitiva"

¿A qué científico se relaciona el enunciado?

- a) Gil Chaverri
- b) Henry Moseley
- c) Benfey
- d) Niel Bohr
- e) Dimitri Medeléyev

7. La fila Vertical en la tabla periódica recibe el nombre de:

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		

- a) Período.
- b) Conjunto
- c) Grupo
- d) Serie.
- e) Ninguno de los anteriores.

8. En la tabla periódica actual ordena los elementos de acuerdo con:

- a) Aumento de su masa atómica.
- b) Disminución del número de neutrones.
- c) Disminución de su radio atómico.
- d) Número atómico creciente.
- e) Estructura Electrónica

Resultados:



1. Alternativa **d**.
2. Alternativa **a**.
3. Alternativa **d**.
4. Alternativa **e**.
5. Alternativa **c**.
6. Alternativa **b**.
7. Alternativa **c**.
8. Alternativa **d**.