

CONSTRUINT UNA TAULA PERIÒDICA

Cadascuna de les lletres del alfabet ha estat assignada un element de la Taula periòdica. No existeix cap correlació entre la lletra assignades i el símbol químic de l'element. Has d'identificar a què element correspon cada lletra. Per això t'oferim a continuació una sèrie de dades experimentals.

En cadascuna de les caselles de la **Taula I** has de col·locar la lletra que correspon a cada element. Completa també la **Taula II**, que relaciona cada element amb el nombre atòmic que li correspon.

DADES EXPERIMENTALS A TENIR EN COMPTA:

1. Els elements formen les següents famílies (l'ordre és aleatori) :

BFT DGLZ JNV CMS QXY AEO IPH UKWR

2. Els nombres d'oxidació de **H** són +4 i -4.

3. **PC₂** és la fórmula d'un òxid.

4. **G** és un gas noble.

5. **U** és un metall alcalí.

6. **E** posseeix 5 electrons a l'últim nivell.

7. **N** posseeix 2 electrons en el segon nivell.

8. **T** té la configuració electrònica acabada en $4s^24p^1$

9. **Q** és un halogen.

10. **F** és l'element de la família amb menor massa atòmica.

11. **T** forma un hidròxid amb la massa molecular major que l'hidròxid que forma **B**.

12. El sulfat de **V** té menor massa molecular que el de **J**, i és menys soluble que el sulfat de **K**.

13. La primera energia d'ionització de **P** és la més petita de la família.

14. **I** té major massa atòmica que **H**.

15. El volum atòmic de **S** és major que el de **C**, però no que el de **M**.

16. **C** combina fàcilment.

17. A temperatura ambient **Y** és líquid, mentre que **Q** és gas.

18. **X** bull a menor temperatura que **Q**, tot i que ho hauria de fer a major temperatura.

19. La sal **UQ** és menys estable que la **KQ**.

20. La densitat de **R** és menor que la de **U**.

21. **W** és un gas.

22. L'àtom **Z** té 2 protons.

23. **D** té 10 protons.

24. Els electrons de l'àtom **G** estan distribuïts en 3 nivells d'energia.

25. **L** té la major temperatura d'ebullició de la família.

26. **H** té el menor caràcter metàl·lic de la família.

27. Els electrons de l'àtom **O** estan distribuïts en dos nivells d'energia.

28. **E** té els electrons distribuïts en més de dos nivells d'energia.

29. Tant **O** com **E** tenen caràcter no metàl·lic.

Taula I

Grup	1	2	3	4	5	6	7	8
Periode								
1								
2								
3								
4								

Taula II

Element Z	A	B	C	D	E	F	G	H	I
Element Z	J	K	L	M	N	O	P	Q	R
Element Z	S	T	U	V	W	X	Y	Z	

Taula I

Grup	1	2	3	4	5	6	7	8
Periode								
1	W							Z
2	R	N	F	H	O	C	Q	D
3	U	V	B	I	E	S	Y	G
4	K	J	T	P	A	M	X	L

Taula II

Element Z	A	B	C	D	E	F	G	H	I
	23	13	8	10	15	5	18	6	14
Element Z	J	K	L	M	N	O	P	Q	R
	20	19	26	24	4	7	22	9	3
Element Z	S	T	U	V	W	X	Y	Z	
	16	21	11	12	1	25	17	2	