

El aprendizaje se estimula con la motivación y el ejercicio de la creatividad.

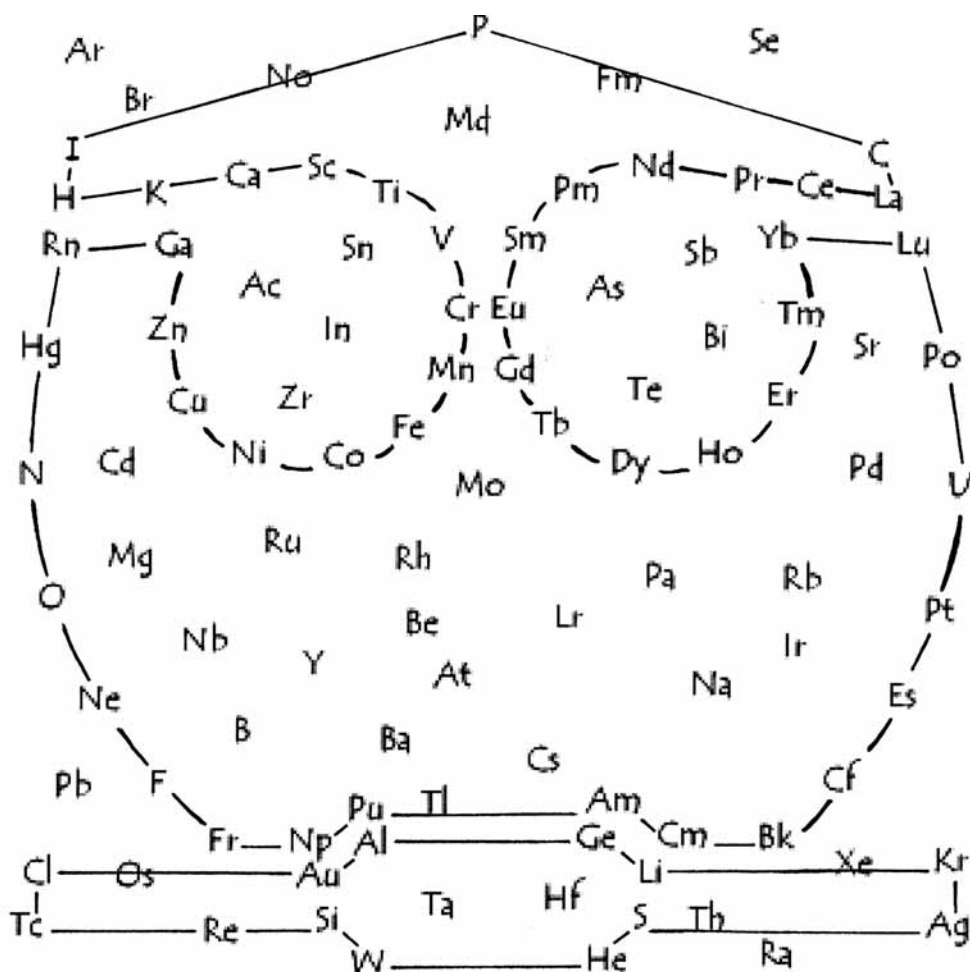
Respuestas a “Jugando con símbolos”

(aparecido en el número 17-2)

Profesora Gisela Hernández Millán*

Alumnos: Hernández Flores Daniel, García Ramos Tania,

Miranda Gómez Roberto, Pérez Badillo Adriana



1. K, Ca, Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga.
2. Rn, Ga.
3. Hg, Rn.
4. C, La.
5. P, C.
6. N, O, Ne, F.
7. F, Fr.

8. I, H.
9. P, I.
10. Fr, Np.
11. Lu, Po.
12. Po, U.
13. U, Pt.
14. Es, Pt.
15. Kr, Ag.

16. Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es.
17. La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu.
18. He, S.
19. Ag, S.
20. Tc, Si.
21. He, W.
22. W, Si.

23. Ge, Li.
24. Kr, Li.
25. Al, Au.
26. Al, Ge.
27. Tc, Cl.
28. Cl, Au.
29. Hg, N.
30. H, K.

*Facultad de Química de la UNAM. Correo electrónico: ghm@servidor.unam.mx

A hand-drawn periodic table of elements, enclosed in a rectangular border. The elements are represented by their chemical symbols, arranged in a standard periodic layout. The symbols are: Ar, Br, No, P, Se, Fm, I, K, Ca, Sc, Ti, Md, Nd, Pr, Ce, C, La, H, Ga, Sn, V, Sm, Pm, Sb, Yb, Lu, Rn, Zn, Ac, In, Cr, Eu, As, Bi, Tm, Sr, Po, Hg, Cu, Zr, Mn, Gd, Te, Er, N, Cd, Ni, Co, Fe, Tb, Dy, Ho, Pd, U, O, Mg, Ru, Rh, Pa, Rb, Pt, Nb, Y, Be, Lr, Ir, Ne, At, Na, Es, Pb, F, B, Ba, Cs, Cf, Pu, Tl, Am, Ge, Cm, Bk, Xe, Kr, Cl, Os, Fr, Np, Al, Si, Ta, Hf, Li, S, Th, Ra, Ag, Tc, Re, Au, W, He.