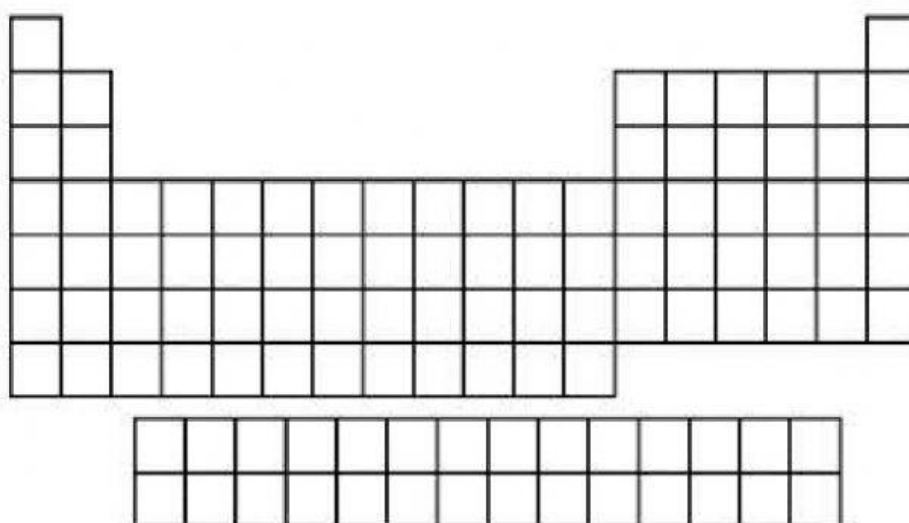


Profesor: Marco Flores**Curso: química****Año: 3ro****Semana: 6****Tema: tabla periódica****Fecha: 29/04/2021**

- A Metales alcalinos (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)
- B Alcalinos terreos (Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra)
- C Anfígenos o calcógenos (O, S, Se, Te, Po)
- D Halógenos (F, Cl, Br, I, At)
- E Gases nobles (He, Ne, Ar, Kr, Xe, Pn)
- F Terreos o boroides (B, Al, Ga, In, Tl)
- G Carbonoides (C, Si, Ge, Sn, Pb)
- H Nitrogenoides (N, P, As, Sb, Bi)

Agrupó los elementos de siete en siete, de tal manera que el octavo tenía propiedades similares al primero.

dispusó a los elementos, siguiendo el orden de sus pesos atómicos, sobre una curva helicoidal en el espacio