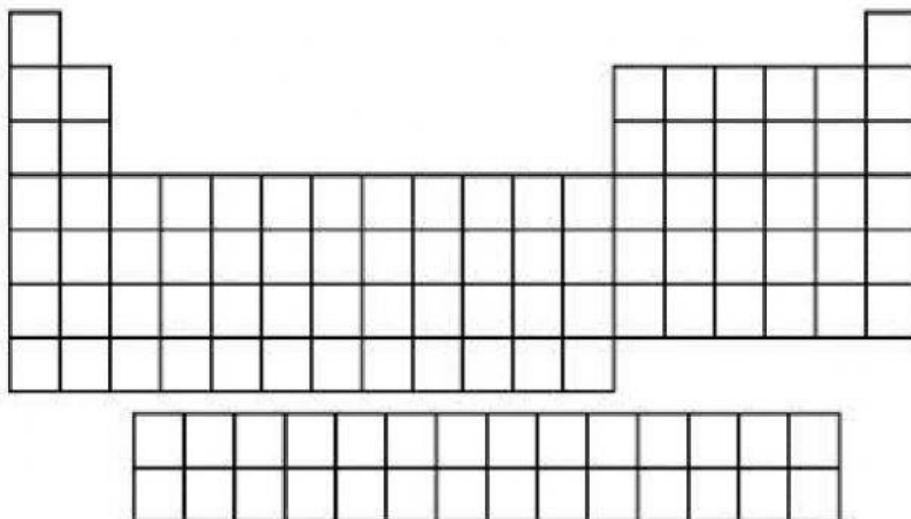


Profesor: Marco Flores
Año: 3ro
Tema: tabla periódica

Curso: química
Semana: 6
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)

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

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

“VERDAD para la INTELIGENCIA... BONDAD para el CORAZÓN”