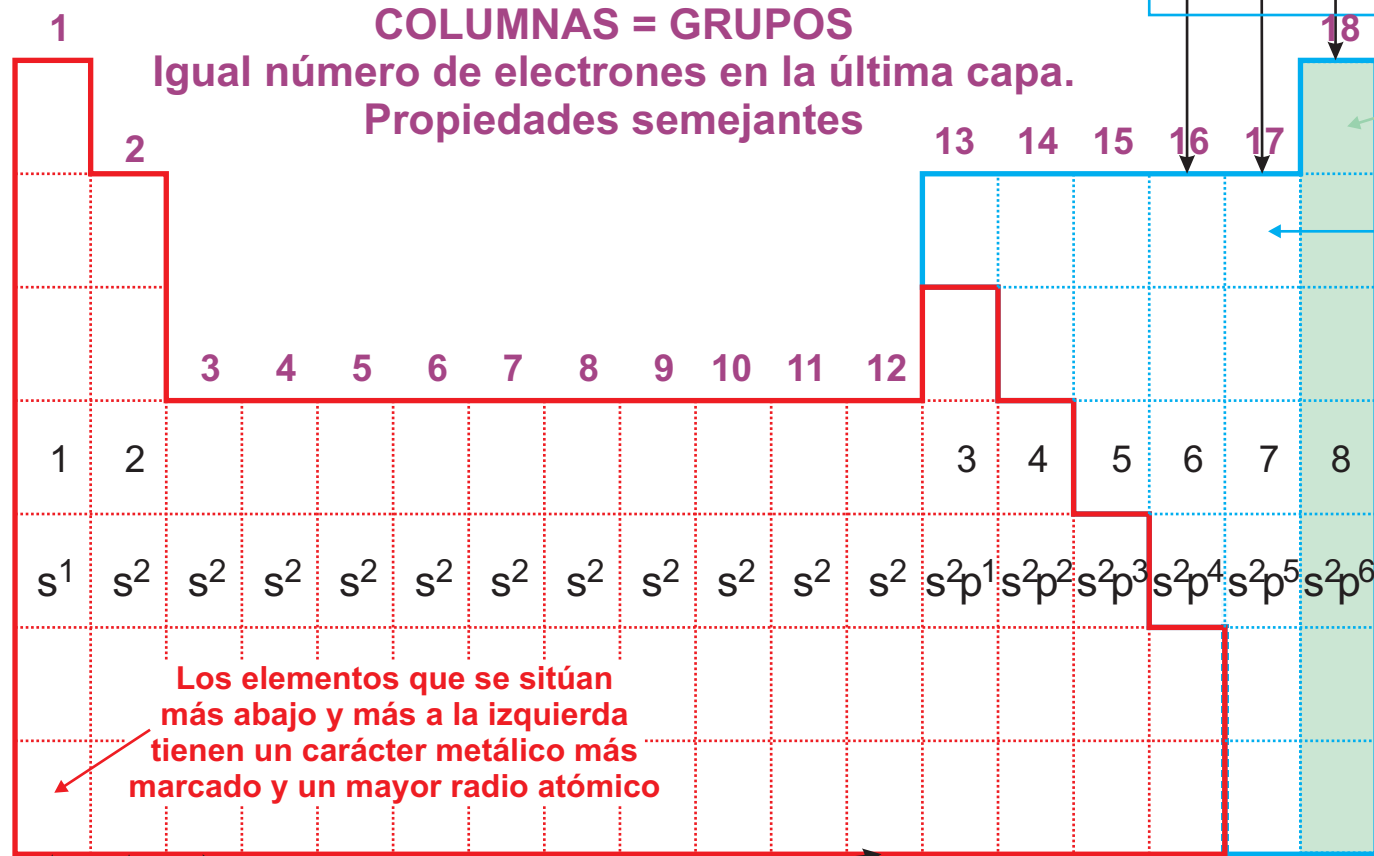


- s. XVIII Lavoisier - distinguió entre metales y no metales
- s. XIX Mendeleiev y Meyer - sistema periódico semejante al actual ordenado según las masas atómicas. Apreciaron la periodicidad de las propiedades
- s. XX Moseley propone la ordenación según el número atómico como en los sistemas periódicos actuales

NO METALES
ANFÍGENOS
HALÓGENOS
GASES NOBLES

FILAS = PERIODOS
 En cada periodo empieza a llenarse una capa nueva



Los gases nobles tienen su última capa completa con 8 electrones y son muy estables

Cuanto más arriba y más a la derecha esté un elemento, más electronegativo es y mayor es su carácter no metálico

Nº ELECTRONES DE VALENCIA

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE LA ÚLTIMA CAPA

Los elementos que se sitúan más abajo y más a la izquierda tienen un carácter metálico más marcado y un mayor radio atómico

Electronegatividad
 Tendencia de un átomo a atraer los electrones cuando se une a otro átomo

METALES DE TRANSICIÓN
ALCALINO TÉRREOS
ALCALINOS
METALES

METALES	NO METALES
Sólidos (excepto el mercurio)	Sólidos, líquidos o gases
Buenos conductores del calor y la electricidad	Malos conductores del calor y la electricidad
Dúctiles y maleables	
Electropositivos. Forman cationes	Electronegativos. Forman aniones