

DATE: AGOSTO 19 DE 2020
TOPIC: LA TABLA PERIODICA

CLASIFICACION DE LOS ELEMENTOS QUIMICOS

PERIODOS DE LA TABLA PERIODICA

Los periodos se designan con números arábigos del 1 al 7 y corresponden a las filas horizontales de la Tabla Periódica. Cada periodo indica la iniciación de un nuevo nivel de energía. La Tabla Periódica moderna consta de siete periodos.

- **Periodo 1** Este comprende sólo dos elementos: hidrógeno (H) y helio (He). Estos son los dos elementos gaseosos más ligeros que se encuentran en la naturaleza.
- **Periodo 2** En este se ubican el oxígeno (O) y el nitrógeno (N), gases fundamentales en la composición del aire que respiramos, así como el carbono (C), elemento fundamental de los seres vivos. Comienza con metales brillantes y reactivos a la izquierda y se concluye con un gas noble incoloro y no reactivo a la derecha.

Diagrama de la Tabla Periódica de los Elementos con los Grupos numerados del 1 al 7. Los grupos están representados por colores: 1 (rojo), 2 (naranja), 3-10 (amarillo), 11-18 (verde), 19-20 (cian), 21-30 (magenta) y 31-32 (rosa).

- **Periodo 3** En este periodo aparecen el fósforo (P) y el azufre (S), elementos importantes para la síntesis de las proteínas.
- **Periodo 4** En este periodo se encuentran metales como titanio (Ti), cromo (Cr), hierro (Fe), cobalto (Co), níquel (Ni), cobre (Cu) y zinc (Zn), ampliamente utilizados en la industria.
- **Periodo 5** En esta serie destaca el yodo (I) por su valor biológico, tal y como se describió en el grupo de los halógenos.
- **Periodo 6** En este se destacan el oro (Au) y el platino (Pt) como metales preciosos y el mercurio (Hg), que es el único metal líquido que existe en la naturaleza tal como lo indicamos en el grupo de los metales de transición.
- **Periodo 7** Estos elementos presentan características parecidas entre sí. Los de mayor número atómico no se encuentran en la naturaleza y tienen tiempos de vida media cortos; todos son radiactivos.

HOMEWORK: DESARROLLA PUNTO 1 Y 3 DE LA GUIA # 22 DE CIENCIAS

