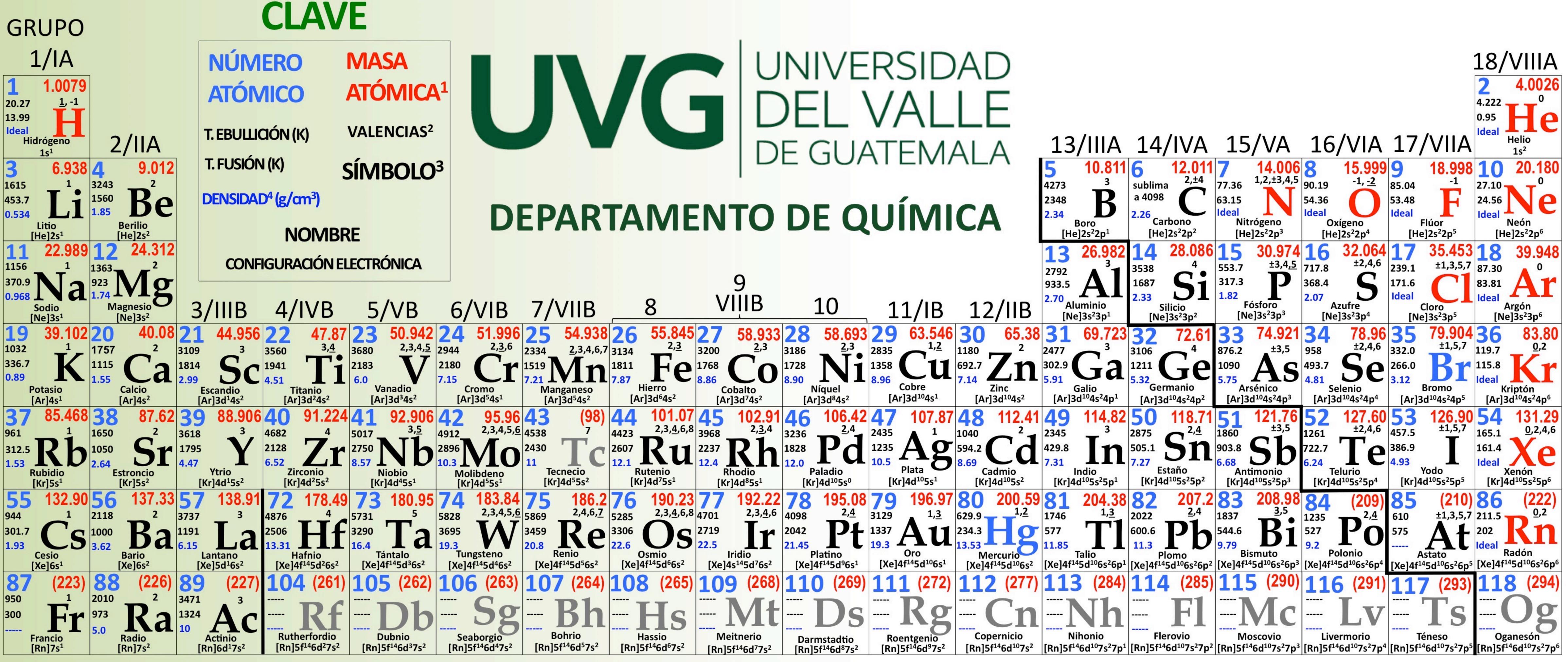
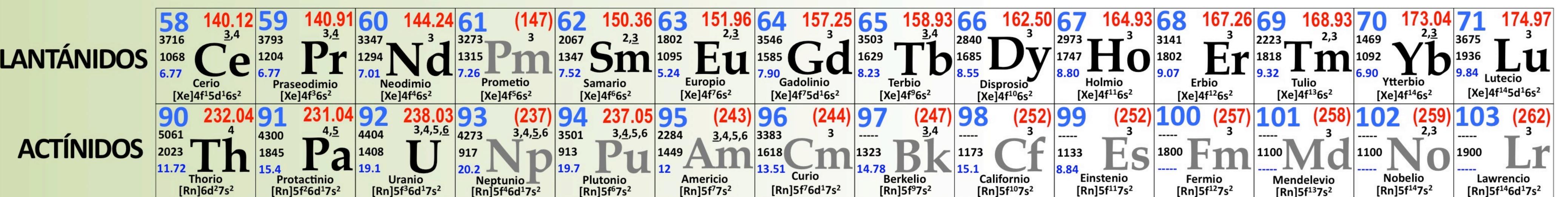
## TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS



"¿Qué es esto? (Análisis), ¿Cómo lo hago? (Síntesis), ¿Cómo lo cambio? (Transformación) y ¿Cómo lo explico o predigo? (Modelaje). Así de simple; sólo cuatro preguntas, cuatro intenciones, cuatro personalidades para crear una disciplina tan vasta y compleja." (NRC,2003)



NOTAS: 1 La masa atómica entre paréntesis se refiere a la de un solo isótopo.

- 2 La valencia subrayada indica la más estable de ese elemento cuando sea el caso.
- 3 El color del símbolo de cada elemento corresponde a su estado fisico en condiciones estándar (1 bar y 298.15 K): SÓLIDO LÍQUIDO GASEOSO SINTÉTICO
- 4 Para los gases, este valor puede calcularse usando el modelo ideal de los gases:  $\rho = \frac{P \cdot M}{R \cdot T}$
- 5 Para elementos con varios alótropos, se eligió el que se considera estándar: Carbono → grafito, Fósforo → blanco Azufre → rómbico

¿CUÁL ES LA APARIENCIA REAL DE CADA ELEMENTO?



