



# PROPIEDADES PERIÓDICAS

Nombre completo: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_

Grado y grupo: \_\_\_\_\_ Número de evaluación: \_\_\_\_\_ Número de sesión: \_\_\_\_\_

Instrucciones: Ubica los siguientes elementos dentro de la tabla periódica que aparece abajo.

Na

Rb

Cs

Mn

B

C

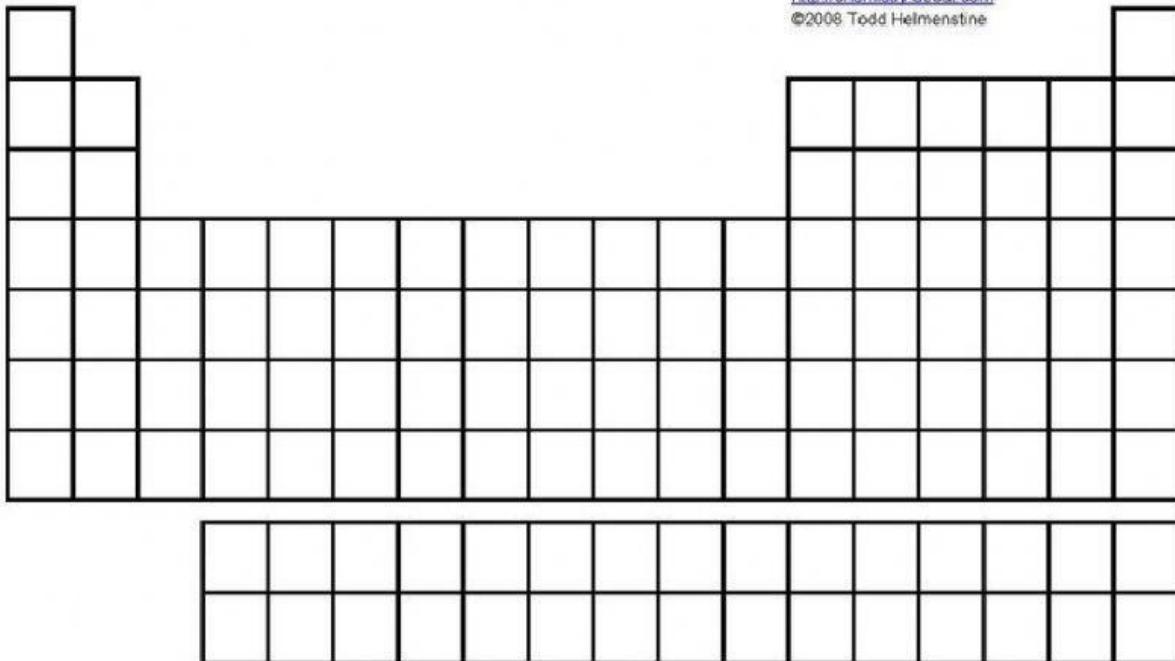
Se

Te

Blank Periodic Table of the Elements

<http://chemistry.about.com>

©2008 Todd Helmenstine



2. Determina las características de los elementos.

Na

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Rb

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Cs

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_



Mn

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

B

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

C

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Se

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Te

Tipo: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Familia: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

3. Compara los elementos y determina que si el elemento tiene mayor o menor cantidad propiedad periódica.

Pd tiene radio atómico que el Cs por que

Na tiene energía de ionización que el O

Cs tiene electronegatividad que el Se

B tiene afinidad electrónica que Te