

## Taller tabla periódica 6°

Puede encontrar información en la siguiente dirección electrónica

<http://www.mundonets.com/tabla-periodica/>

### 1. Preguntas abiertas: ARGUMENTA...

- ¿Por qué razón, el Hidrogeno es el primer elemento químico de la secuencia?
- ¿De que manera predijo Mendeleiev la existencia de otros elementos químicos aún no descubiertos?
- ¿Qué es Mendelevio?
- ¿Qué da a entender la lectura sobre el término PERIODICIDAD?
- Según la explicación de don Héctor, ¿Para qué nos es útil la Tabla Periódica?

### 2. Según el segundo tema, responde falso o verdadero las siguientes afirmaciones:

- La distribución electrónica de un átomo, determina las propiedades físicas y químicas del elemento que componen ( )
- Hablar de **tabla periódica** es diferente a hablar de **distribución electrónica** ( )
- Los **grupos** en la Tabla Periódica están organizados en Filas horizontales ( )
- Los **periodos** en la Tabla Periódica están organizados en Columnas ( )
- Según Moseley, el número atómico (*A*) es el responsable de las propiedades periódicas de los elementos. ( )
- La **Ley Periódica** de la Tabla Periódica se basa en la estructura de cada átomo, que varían según su número atómico ( )
- El autor de la Ley Periódica fue Henry Moseley ( )

### 3. Las afirmaciones que resultaron FALSAS, deberás escribirlas de manera que se conviertan en verdaderas, en tu cuaderno.

### 4. Soluciona la siguiente sopa de letras, sobre las características de la Tabla Periódica.

A S S X R M A G D N O M E T A L E S L E  
Q O Z O S I E T E P E R I O D O S O T T  
T C A S V V S Z D T R F R G J Q K N I I  
F I V I G I D O C E I K A I R B E A Z E  
L N A R G R T S D L R S I V J M T M Q R  
A A V N O R U A Y I A E X Q L B E O U R  
N R T R R Z E P T G N S C A S O R R I A  
T U E H N E I N O N O I T H Y N R S E S  
A S S U A O T K E S E N T X A N E O R R  
N N C P S L I X A E O S H C Q M O R D A  
I A A X K E O C E Z D F E M A R S E A R  
D R L D J W T G I A Z S A R H A O M M A  
O T E X L V Q R E S P N E M P J A U E S  
S R R C B B O L E N N A F L I E O N T K  
Z B A Y M H J F O N O A C T E L R O A E  
S E N O I C A E L A I S R O G V I P L Q  
S O N I L A C L A S E L A T E M I A E S  
J U G A S E S N O B L E S U J P U N S U  
S E L A T E M I M E S R A W T F L U S Q  
J E L E M E N T O S Q U I M I C O S J Z

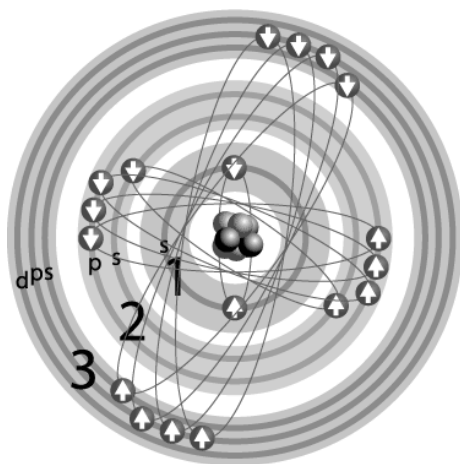
#### Palabras a encontrar:

ACTINIDOS, ALEACIONES,  
CAPA EXTERNA,  
DERECHA, ELEMENTOS QUIMICOS,  
ESCALERA, GAS, GASES NOBLES, GRUPOS  
O FAMILIAS, HALOGENOS,  
HORIZONTALMENTE,  
INERTES, IZQUIERDA, LANTANIDOS,  
METAL, METALES, METALES ALCALINOS,  
METALES ALCALINOTERREOS, MEZCLAS,  
NIVELES DE ENERGIA, NO METALES,  
NUMEROS ROMANOS,  
REPRESENTATIVOS, SEMIMETALES, SIETE  
PERIODOS, TERREOS, TIERRAS RARAS,  
TRANSICION, TRANSURANICOS

5. Agrupa las palabras de la sopa de letras según pertenezcan a los siguientes temas de la Ley Periódica:

Características de elementos químicos	Clasificación de elementos químicos	Ley Periódica	Organización de elementos en la Tabla Periódica

6. En la siguiente ilustración de átomo, identifica, según su distribución electrónica:



NOMBRE DEL ELEMENTO: \_\_\_\_\_

SÍMBOLO: \_\_\_\_\_

NÚMERO ATÓMICO: \_\_\_\_\_

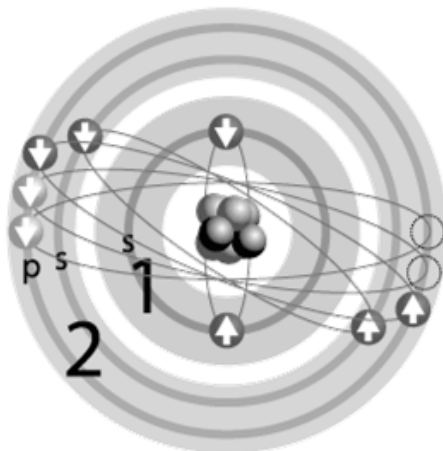
GRUPO: \_\_\_\_\_

PERIODO: \_\_\_\_\_

FAMILIA: \_\_\_\_\_

DISTRIBUCIÓN ELECTRÓNICA:  
\_\_\_\_\_

NIVELES DE ENERGÍA: \_\_\_\_\_



NOMBRE DEL ELEMENTO: \_\_\_\_\_

SÍMBOLO: \_\_\_\_\_

NÚMERO ATÓMICO: \_\_\_\_\_

GRUPO: \_\_\_\_\_

PERIODO: \_\_\_\_\_

FAMILIA: \_\_\_\_\_

DISTRIBUCIÓN ELECTRÓNICA:  
\_\_\_\_\_

NIVELES DE ENERGÍA: \_\_\_\_\_