

# **NUESTRAS TABLAS PERIÓDICAS**

## **150 ANIVERSARIO**

IES JUANA DE CASTILLA, MADRID  
ALUMNOS Y ALUMNAS DE 3º DE ESO  
PMAR  
CURSO 2018-2019

MATERIA: ÁMBITO CIENTÍFICO  
MATEMÁTICO  
PROFESORA: M<sup>a</sup> ESPERANZA  
HOSPITAL HENCHE

# INTRODUCCIÓN

- En 1869, el químico ruso Dmitri Ivánovich Mendeléyev, presenta una primera versión de la tabla periódica que contenía 63 elementos, clasificados según sus masas atómicas. En esta tabla aparecía periodicidad en sus propiedades y además dejó huecos vacíos para algunos elementos aún no descubiertos; incluso fue capaz de predecir propiedades químicas de estos elementos a partir de las propiedades de los vecinos.

# ¿CÓMO VAMOS NOSOTROS A CONMEMORAR EL 150 ANIVERSARIO?

**¡Vamos a construir nuestras tablas periódicas gigantes!**

**Proceso:**

**1.- Algo hay que investigar, algo hay que aprender....escucho las explicaciones de la profesora, realizo las tareas de documentación...**

**2.- Ponemos ideas en común:**

**¿nuestras paredes con azulejos pueden ser las casillas de elementos?**

**¿Podemos usar el móvil?**

**3.- Con todo lo que hemos encontrado, que es mucho, podemos hacer una exposición, vamos a imprimir todo y hacemos cuadros que colgaremos en la Sala de Audiovisuales.**

**4.- La sala de audiovisuales o de usos múltiples, queda preciosa, nuestros compañeros de otros cursos acuden a ella para ver la exposición, incluso van a dar clase allí.**

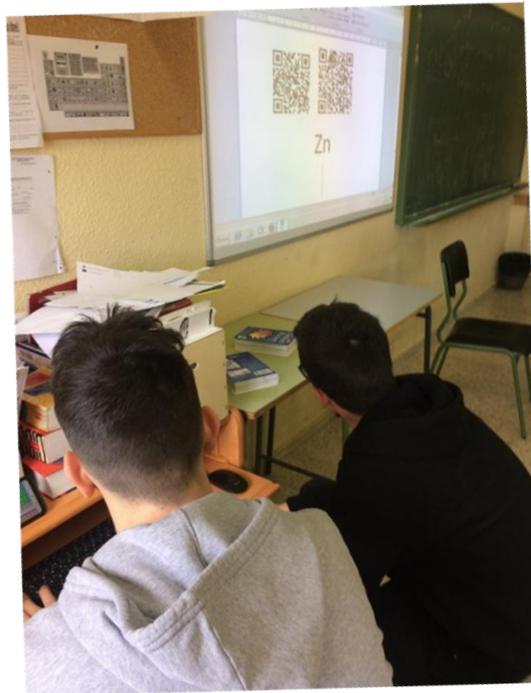
**5.- La tabla periódica interactiva nos sirve para buscar información interesante de cada uno de los elementos. Hacemos una especie de librito para colocar en la pared con cinta de doble cara.**

**6.- Y ya que estamos todo el tiempo con el móvil en la mano, pues una tabla con códigos QR. De cada elemento insertamos dos códigos, uno es enlace a la wikipedia y otro código QR de una página que nos guste con aplicaciones. Después imprimimos y plastificamos para colocar también en los azulejos de la pared con cinta de doble cara.**

# FOTOGRAFÍAS DEL PROYECTO



# DIANA Y MARÍA CON LA LÍNEA DE TIEMPO. MARCO Y ALEXIS CON SUS CÓDIGOS QR.



# BEATRIZ Y LARA , DIANA Y MARÍA ¿QUÉ BIEN QUEDA, VERDAD?



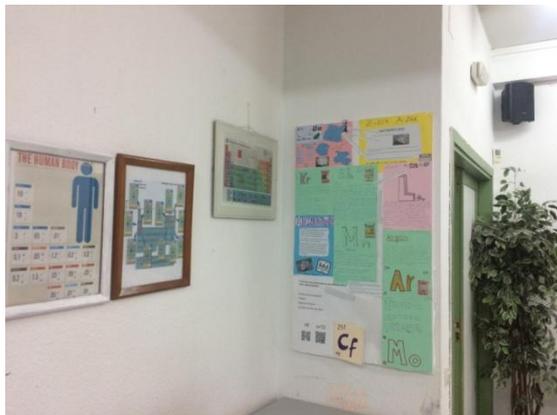
# TERMINADAS!

TERMINADAS!

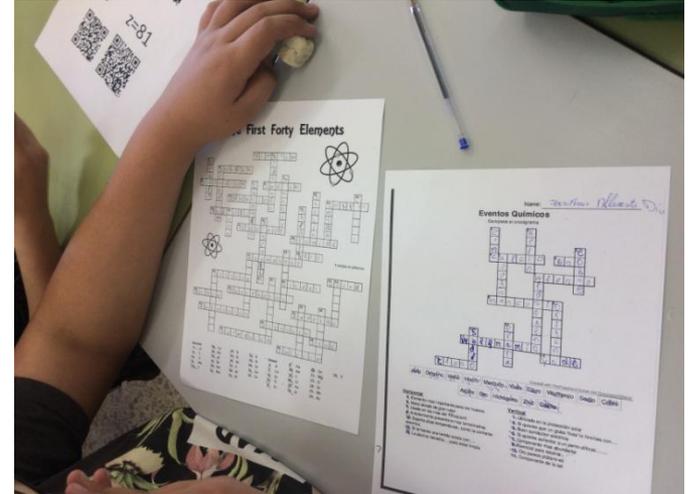
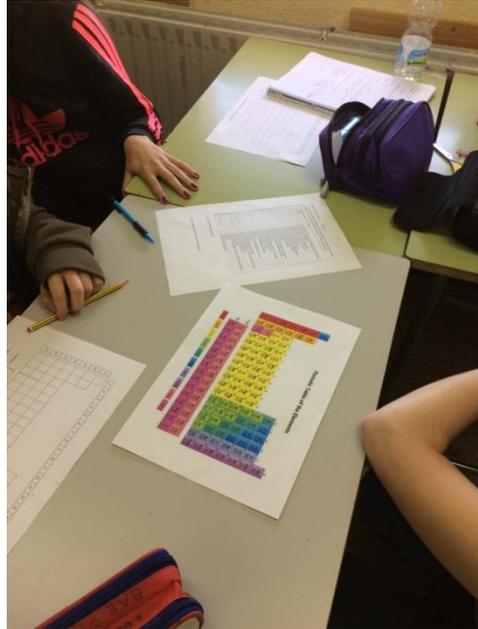


# EXPOSICIÓN 150 ANIVERSARIO

EXHIBITION 150 ANNIVERSARY



# GRUPOS COOPERATIVOS 2º ESO

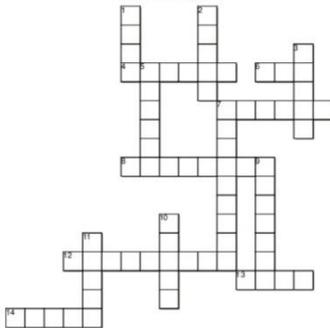


# INTERDISCIPLINAR...



- CONCURSO LENGUAJE Y QUÍMICA
- UTILIZANDO LOS SÍMBOLOS DE LOS ELEMENTOS DE LA TABLA PERIÓDICA, ESCRIBE:
- LA PALABRA CON MÁS SÍMBOLOS
- LA PALABRA MÁS LARGA
- LA PALABRA CON MÁS SÍMBOLOS DE UNA SOLA LETRA
- PALABRAS CON NOMBRES PROPIOS
- PALABRAS CON NOMBRES DE CIUDADES
- LAS FRASES MÁS ORIGINALES
- LA FRASE MÁS LARGA

Nombre: \_\_\_\_\_  
**Eventos Químicos**  
 Complete el crucigrama



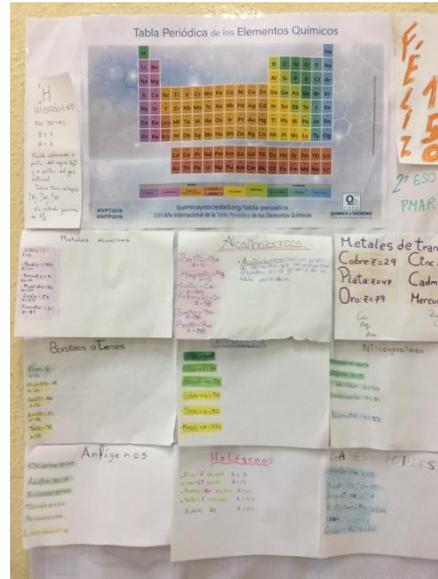
plata Oxígeno Helio Hierro Mercurio Yodo Cloro Wolframio Sodio Cobre  
 Azufre Oro Hidrógeno Zinc Calcio

**Horizontal**

- Elemento más importante para los huesos
- Metal dorado de gran valor
- Usado en las vías del Ferrocarril
- Anteriormente presente en los termómetros
- Sopporta altas temperaturas, como la corriente eléctrica
- Si te haces una herida curala con.....
- La piscina necesita.....para estar limpia

**Vertical**

- Utilizado en la protección solar
- Si quieres que un globo "fote" lo hinchas con.....
- Buen conductor eléctrico
- Si quieres aullantar a un perro utilizas.....
- Componente más abundante
- Esencial para respirar
- Oro parece plátano es
- Componente de la sal



B I N G O					B I N G O				
44 Ru Ruthenium 101.07	96 Cm Curium 247.070	22 Ti Titanium 47.867	103 Lr Lawrencium [262]	83 Bi Bismuth 208.980	12 Mg Magnesium 24.305	59 Pr Praseodymium 140.908	30 Zn Zinc 65.38	101 Md Mendelevium 258.1	49 In Indium 114.818
90 Th Thorium 232.038	75 Re Rhenium 186.207	70 Yb Ytterbium 173.055	33 As Arsenic 74.922	88 Ra Radium 226.025	34 Se Selenium 78.971	42 Mo Molibdenum 95.95	21 Sc Scandium 44.956	107 Bh Bohrium [264]	3 Li Lithium 6.941
93 Np Neptunium 237.048	12 Mg Magnesium 24.305		54 Xe Xenon 131.29	43 Tc Technetium 98.907	29 Cu Copper 63.546	111 Rg Roentgenium [272]		35 Br Bromine 79.904	109 Mt Meitnerium [268]
18 Ar Argon 39.948	23 V Vanadium 50.942	101 Md Mendelevium 258.1	1 H Hydrogen 1.008	69 Tm Thulium 168.934	66 Dy Dysprosium 162.500	98 Cf Californium 251.080	96 Cm Curium 247.070	113 Uut Ununtrium unknown	65 Tb Terbium 158.925
107 Bh Bohrium [264]	4 Be Beryllium 9.012	89 Ac Actinium 227.028	56 Ba Barium 137.328	71 Lu Lutetium 174.967	27 Co Cobalt 58.933	22 Ti Titanium 47.867	95 Am Americium 243.061	51 Sb Antimony 121.760	102 No Nobelium 259.101

**IES JUANA DE CASTILLA**  
**C/VALDEBERNARDO, 3 MADRID-28030**

- **TFNO 91 772 66 66**
- **TFNO 91 371 16 31**
- **IES.JUANADECASTILLA.MADRID@EDUCA.MADRID.ORG**