



CHEMISTRY

ADVISORY

1st
SECONDARY

Asesoría



 **SACO OLIVEROS**

**1**

Según la historia de la tabla periódica, relacione los siguientes:

a. Jacob Berzelius

(**a**) Electropositivos y Electronegativos.

b. William Prout

d

() Las Triadas.

c. Alexandre Chancourtois

b

() Constituidos por H.

d. Johann Dobereiner

c

() Sistema helicoidal.



Rpta: adbc



2

De acuerdo a la historia de la tabla periódica, complete los aportes de los siguientes científicos :

JOHN ALEXANDRE NEWLANDS



Clasifica los elementos químicos de siete en siete, denominada : "Ley de la Octavas"

DIMITRI IVÁNOVICH MENDELÉIEV



Clasifica a los elementos químicos en orden creciente según sus pesos atómicos.

HENRY MOSELEY



Establece la "Ley periódica moderna". Los elementos químicos están ordenados en forma creciente a su Z.

ALFRED WERNER



Crea la tabla periódica larga



3

La Tabla periódica actual fue diseñada por _____ y modificada por _____ bajo la ley periódica propuesta por _____.

- A. Alfred Werner-Henry Moseley-Glenn Seaborg.
- B. Dimitri Mendeleiev-Henry Moseley-Alfred Werner.
- C. Alfred Werner-Glenn Seaborg- Henry Moseley.**
- D. Jacob Berzelius-William Prout-Johan Dobereiner.
- E. Alexandre Chancourtois-John Newlands- Henry Moseley.

Rpta: C

**4**

Relacione los siguientes términos con respecto a la tabla periódica :

- a. Periodos (**b**) Columnas (Verticales).
- b. Grupos (**a**) Filas (Horizontales).
- c. Familia (**c**) Ferromagnéticos.
- d. Grupo IIA (**d**) Alcalinotérreos.

The diagram shows the periodic table with arrows pointing to the rows and columns. The word 'Períodos' is written vertically on the left, and 'Grupos' is written horizontally at the top. The table includes elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og), with the lanthanide and actinide series shown separately at the bottom.

Períodos	Grupos	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1		H																	He
2		Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3		Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4		K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5		Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6		Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7		Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Uu	Uu	Uu	Uu	Uu	Uu	Uu	Uu

Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lu
Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lr

Rpta: bacd



5

Según la clasificación de los metales, relacione los siguientes:

- | | |
|----------------------------|--------------------------------------|
| a. Familia del Escandio | (b) Hierro, Níquel, Osmio. |
| b. Metales Ferromagnéticos | (a) Lantánidos y Actínidos. |
| c. Familia del Manganeso | (d) Roentgenio, Oro, Plata. |
| d. Metales de Acuñaación | (c) Borio, Renio, Tecnecio. |

Tabla periódica de los elementos

The image shows a standard periodic table of elements. It is color-coded by groups: alkali metals (orange), alkaline earth metals (yellow), transition metals (green), post-transition metals (light green), metalloids (purple), nonmetals (blue), and noble gases (pink). The element Iron (Fe) is highlighted in the center. The table includes atomic numbers, symbols, and names for all elements up to Oganesson (Og).

Rpta: badc



6 No es una característica de los metales:

- A. Tienen afinidad por el Oxígeno.
- B. Conducen la corriente eléctrica.
- ☒ C. Se reducen ganando electrones.
- D. Se oxidan perdiendo electrones.

Solución:

Los no metales tienen la tendencia a ganar electrones y los metales a perderlos.



Rpta: C



7 Según la clasificación de los metales relacione los siguientes :

- a. Metales ligeros. (**a**) Litio, Potasio y Estroncio.
- b. Metales pesados. (**b**) Platino, Zinc y Wolframio.
- c. Metales Representativos. (**c**) Talio, Estaño y Bismuto.

The image shows a periodic table of elements. The word "METALES" is written in large, bold, black letters across the top of the metal blocks, which include groups 1, 2, and the transition metals (groups 3-10), as well as the post-transition metals (groups 11-16). The lanthanide and actinide series are shown at the bottom.

Rpta: abc

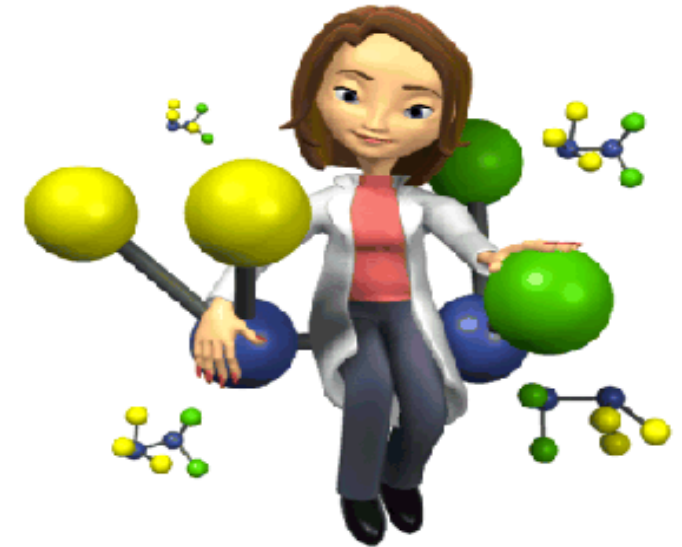


8 Es una propiedad de los No Metales:

- A. Suelen tener brillo metálico.
- B. Altos puntos de fusión y ebullición.
- C. Se reducen (pierden electrones).
- D. Buena conductividad eléctrica.
- E** Sus densidades son bajas.

Solución:

Los no metales tienen densidades bajas.



Rpta: E



9

Escriba un elemento químico (natural) metálico, metaloide o no metálico en el caso que hubiese de los siguientes grupos:

**Solución:****A. Grupo IV****C(no metal), Si (metaloide), Sn (metal)****B. Grupo V****N(no metal),As (metaloide), Bi (metal)****C. Grupo VI****O (no metal), Te (metaloide)**



10

Un elemento sintético es un elemento químico que no aparece en forma natural en la tierra, y solo puede ser creado artificialmente. Hasta el momento, se han creado 24 elementos sintéticos (los que tienen números atómicos desde 95 hasta 118). A continuación mencione 5 elementos químicos artificiales, de acuerdo a la información que observa :

1. Americio (Am)

Curio (Cm)

2. Berkelio (Bk)

Californio (Cf)

3. Einsteinio (Es)

TABLA PERIÓDICA

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7				Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

					Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr





GRACIAS