



PLAN DE APOYO CIENCIAS NATURALES QUÍMICA GRADO OCTAVO SEGUNDO PERIODO

Criterios de evaluación:

En el PLAN DE APOYO, el estudiante debe realizar actividad en clase en los tiempos estipulados por la docente y socializarla en el espacio programado de dicha clase, que específicamente es en la semana 13, indicada por la Institución Educativa Joaquín Vallejo Arbeláez.

Objetivos:

- Comprender la conformación de la tabla periódica y su estructura
- Identificar los elementos químicos y su descripción según la tabla periódica

Instrucciones:

Este PLAN DE APOYO está elaborado, esperando que al avanzar en su temática, análisis propuestos y profundización en los conceptos y competencias que aquí se abarcan, por lo mismo le propongo la lectura ordenada desde el inicio hasta el final, sin saltar ninguna parte y realizando cada una de las actividades para generar un producto final bien elaborado.

1. Explique qué es la tabla periódica
2. Cómo está organizada la tabla periódica
3. Qué información contiene la tabla periódica
4. En la tabla periódica identifique el signo, el número atómico, el grupo y el periodo de los siguientes elementos:
 - Hierro
 - Calcio
 - Aluminio
 - Cobre
 - Helio



Tabla Periódica de los Elementos Químicos

grupo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	H Hidrógeno																		He Helio
2		Li Litio	Be Berilio											B Boro	C Carbono	N Nitrógeno	O Oxígeno	F Flúor	Ne Neón
3			Na Sodio	Mg Magnesio										Al Aluminio	Si Silicio	P Fósforo	S Azufre	Cl Cloro	Ar Argón
4		K Potasio	Ca Calcio	Sc Escandio	Ti Titanio	V Vanadio	Cr Cromo	Mn Manganeso	Fe Hierro	Co Cobalto	Ni Níquel	Cu Cobre	Zn Zinc	Ga Galio	Ge Germanio	As Arsénico	Se Selenio	Br Bromo	Kr Kriptón
5		Rb Rubidio	Sr Estroncio	Y Itrio	Zr Zirconio	Nb Niobio	Mo Molibdeno	Tc Tecnecio	Ru Rutenio	Rh Rodio	Pd Paladio	Ag Plata	Cd Cadmio	In Indio	Sn Estaño	Sb Antimonio	Te Teluro	I Yodo	Xe Xenón
6		Cs Cesio	Ba Bario	Lu Lutecio	Hf Hafnio	Ta Tantalio	W Wolframio	Re Renio	Os Osmio	Ir Iridio	Pt Platino	Au Oro	Hg Mercurio	Tl Teluro	Pb Plomo	Bi Bismuto	Po Polonio	At Astatino	Rn Radón
7		Fr Francio	Ra RADIO	Lr Lawrencio	Rf Rutherfordio	Db Dubnio	Sg Seaborgio	Bh Bohrio	Hs Hasio	Mt Meitnerio	Ds Darmstadtio	Rg Roentgenio	Cn Copernicio	Nh Nihonio	Fl Flerovio	Mc Moscovio	Lv Livermorio	Ts Teneso	Og Oganésio
8	10 ⁺	Uue Ununseptium	Ubn Unbinilium																

grupo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
13														B Boro	C Carbono	N Nitrógeno	O Oxígeno	F Flúor	Ne Neón
14														Al Aluminio	Si Silicio	P Fósforo	S Azufre	Cl Cloro	Ar Argón
15														Ga Galio	Ge Germanio	As Arsénico	Se Selenio	Br Bromo	Kr Kriptón
16														In Indio	Sn Estaño	Sb Antimonio	Te Teluro	I Yodo	Xe Xenón
17														Tl Teluro	Pb Plomo	Bi Bismuto	Po Polonio	At Astatino	Rn Radón
18														Nh Nihonio	Fl Flerovio	Mc Moscovio	Lv Livermorio	Ts Teneso	Og Oganésio

grupo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
13														B Boro	C Carbono	N Nitrógeno	O Oxígeno	F Flúor	Ne Neón
14														Al Aluminio	Si Silicio	P Fósforo	S Azufre	Cl Cloro	Ar Argón
15														Ga Galio	Ge Germanio	As Arsénico	Se Selenio	Br Bromo	Kr Kriptón
16														In Indio	Sn Estaño	Sb Antimonio	Te Teluro	I Yodo	Xe Xenón
17														Tl Teluro	Pb Plomo	Bi Bismuto	Po Polonio	At Astatino	Rn Radón
18														Nh Nihonio	Fl Flerovio	Mc Moscovio	Lv Livermorio	Ts Teneso	Og Oganésio