

Plan de Continuidad Pedagógico

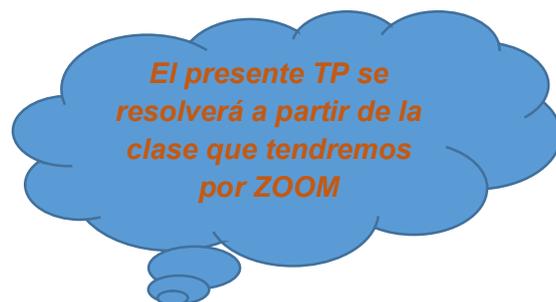
Materia: FISICOQUIMICA 2° B

Prof. Fernanda Zapata (mariafzapata@gmail.com)

SEMANA 7 (28 de Octubre)

TEMA: TABLA PERIODICA

Ejercitación



1 Escribir para cada uno de los siguientes elementos su símbolo:

- | | | |
|-------------|------------|------------|
| a) Hierro | d) Fósforo | g) Platino |
| b) Plata | e) Potasio | h) Cobre |
| c) Mercurio | f) Oro | i) Cobalto |

2 Escribir el nombre de cada uno de estos elementos:

- | | | | | |
|-------|-------|-------|-------|-------|
| a) Re | e) Te | i) Yb | m) Zn | q) Se |
| b) Ru | f) Ti | j) Y | n) Pd | r) Si |
| c) Ra | g) Cr | k) Ir | o) V | s) Xe |
| d) Ta | h) I | l) In | p) Sr | t) Ag |

3 Completar la siguiente tabla con sus respectivos número atómico (Z), número másico (A), número de protones (P^+), número de electrones (e^-) y número de neutrones (n^0)

Elemento	Z	A	P^+	e^-	n^0
Bi					
He					
C					
H					
Mg					
Al					
cl					
O					
Na					
K					

Elemento	Z	A	P^+	e^-	n^0
Au					
Ni					
Ag					
Rb					
Pb					
Hg					
Bi					
Se					
Te					
Po					

- 4) Completar la siguiente tabla con sus respectivos numero atómico (Z), numero másico (A), número de protones (P⁺), numero de electrones (e⁻) y numero de neutrones (n⁰)

Elemento	Z	A	P ⁺	e ⁻	n ⁰
	23				
	50				
	17				
			3		
			15		
			82		
				25	
				1	
				8	
				14	

Elemento	Z	A	P ⁺	e ⁻	n ⁰
		27			14
		40			20
		23			12
				6	6
				7	7
				9	10
			18		22
			35		45
			19		21
			4		5

- 5) ¿Cuál es el elemento?

40 16 4 31 1 14 23 12
 18 8 2 15 1 7 11 6

- 6) Representar el átomo con su correspondiente A y Z

Ag Si P Li Ac Cl Zn Mg Se

- 7) Encontrar al elemento de los cuatro citados en cada caso que no pertenece al mismo período que los demás.

7) Nitrógeno, Litio, Sodio, Flúor

11) Plata, Yodo, Oro, Molibdeno

8) Cesio, Polonio, Osmio, Francio

12) Co, Ce, Cu, Ca

9) Francio, Torio, Plutonio, Cesio

13) Gd, Er, Ra, Ba

10) Db, Am, Hf, Ei

- 8) ¿Cuál es el elemento del grupo II y del período 4?

- 9) ¿Cuál es el elemento del grupo 11 y del período 4?

- 10) ¿Cuántos electrones tiene el elemento del grupo 15 y del período 2?

- 11) Nombrar al elemento que tiene 2 electrones más que el elemento del grupo 9 y período 6.

- 12) Nombrar al halógeno de período 5

- 13) Nombrar al gas noble de período 2

- 14) En los siguientes conjuntos de elementos hay 3 que pertenecen a un mismo grupo y uno que no pertenece. Encontrar al elemento que no pertenece al mismo grupo que los demás.

1) Magnesio, Potasio, Radio, Calcio

4) F, Cl, O, At

2) Fósforo, Azufre, Bismuto, Nitrógeno

5) B, In, Ti, Ir

3) Radón, Radio, Argón, Helio.

6) He, H, Na, Fr

15 ¿Cuál de los siguientes elementos no es un metal?

Potasio, Bromo, Calcio, Magnesio, Francio

16 ¿Cuál de los siguientes elementos no es un gas noble?

Oxígeno, Helio, Neón, Criptón

17 ¿Cuál de los siguientes elementos es un halógeno?

Nitrógeno, Hidrógeno, Flúor, Oxígeno

18 ¿Cuál de los siguientes elementos no es un elemento de transición?

Hierro, Plata, Oro, Carbono, Cinc, Cobre

19 ¿Cuál de los siguientes elementos es un metal alcalino?

Aluminio, Hierro, Potasio, Cobre, Cinc

Pautas:

- El presente TP deberá completarse durante la clase de ZOOM.

Forma de envío:

- En horario escolar enviar cuando se termine todo el TP, vía mail POR ALUMNO. (por favor vía mail para no perder trabajos y ocupar solo el espacio del gmail).
- Pueden realizar la actividad en hoja de carpeta, sacarle una foto a la/las misma/s y enviarlas como archivo jpg.