

Actividades para la semana del 20 al 24 de abril

Esta semana voy a empezar a pedir que me mandéis las actividades realizadas. Ya que os las mandamos en formato pdf, si no podéis imprimirlas, podéis hacerlas en la libreta, hacerles una foto y mandármela.

fjsotofer@gmail.com

Os recuerdo que tenéis unos video-tutoriales en mi blog:

<https://cibercienciassf.blogspot.com/2020/04/formulacion-quimica.html>

Y aquí tenéis también el enlace a las normas de Nomenclatura y Formulación Química:

<https://colegiosanfernandovigo.com/wp-content/uploads/2020/03/Normas-de-Nomenclatura-y-formulaci%C3%B3n-.pdf>

No os voy a poner fecha, ya que no todos tenéis las mismas posibilidades de conectaros, pero intentad hacerlas cada semana para que no se os acumulen.

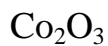
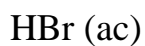
También a los que os puse ejercicios de repaso del tema 3, para recuperarla, os voy a pedir que me los vayáis enviando, ya que seguramente serán un factor importante a la hora de decidir la nota de fin de curso. Os los vuelvo a poner aquí.

La semana que viene os pondré ejercicios del tema 4, ya que algunos si os examinasteis de este tema el último día de clase y otros no.

Los ejercicios están en la siguientes páginas.

3ºESO. Ejercicios de Formulación y Nomenclatura química. Boletín 4

Nombrad los compuestos siguientes:



Formulad los siguientes compuestos:

Óxido de Zinc

Hidruro de Hierro (II)

Hidruro de Potasio

Hidruro de Hierro (III)

Cloruro de Hidrógeno

Amoniaco

Ácido clorhídrico

Óxido de Estaño (IV)

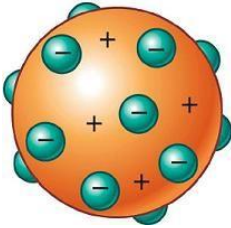
Cloruro de Aluminio

Ejercicios Repaso de Química. Tema 3

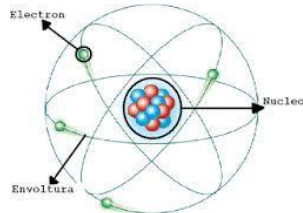
- 1) Explica cómo está constituido un átomo, según cada uno de los diferentes modelos atómicos estudiados: Dalton, Thomson, Rutherford y Bohr., indicando todos los puntos que incluye cada teoría.



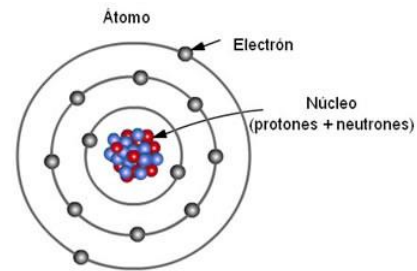
a)



b)

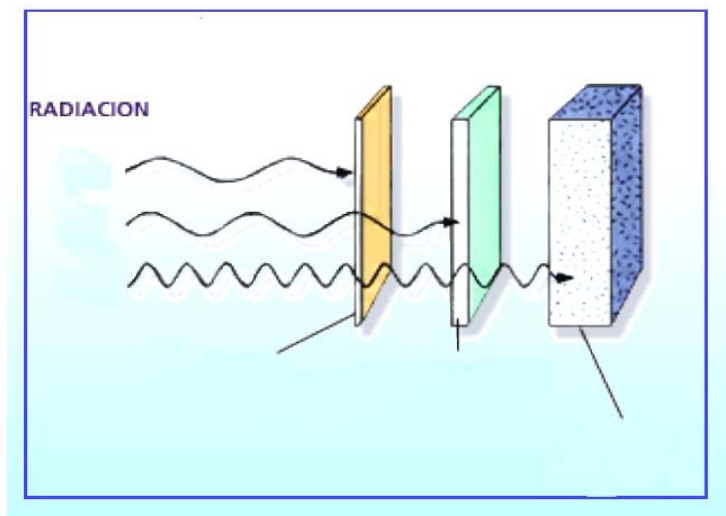


c)



d)

- 2) Explica que es la radioactividad. ¿Qué tipos hay y en qué se diferencian?



3) Explica cuántos electrones se ganan o se pierden al formarse los siguientes iones a partir de sus átomos neutros: Br^- , Ca^{+2} , Al^{+3} , Cr^{+4} , O^{-2} , N^{-3} . ¿Cuáles son cationes y cuáles aniones?

4) Completa la tabla:

Elemento	Z	A	Protones	Electrones	Neutrones
${}^9_4\text{Be}$					
${}^{39}_{19}\text{K}$					
${}^{18}_9\text{F}$					
${}^{55}_{26}\text{Fe}$					
${}^{72}_{32}\text{Ge}$					
${}^{28}_{14}\text{Si}$					

5) De los siguientes grupos de átomos: ${}^{31}_{15}\text{A}$, ${}^{27}_{13}\text{B}$, ${}^{30}_{15}\text{C}$, ${}^{28}_{14}\text{D}$, ${}^{29}_{14}\text{E}$, ${}^{27}_{13}\text{F}$, ${}^{32}_{15}\text{G}$ indica:

- ¿Cuáles son isótopos entre sí?
- ¿Hay algunos que correspondan al mismo isótopo del mismo elemento?