



PROFESORA: VÍCTOR LOAIZA GARCÍA
Victor.loaiza.g@gmail.com

NOMBRE:.....CURSO: 1° MEDIO

NONMBRE ASIGNATURA: QUÍMICA

SEMANA: 25-al 31 Mayo 2020

UNIDAD 1: NIVELACIÓN DE CONTENIDOS

OA 17: Investigar experimentalmente y explicar, usando evidencias, que la fermentación, la combustión provocada por un motor y un calefactor, y la oxidación de metales, entre otras, son reacciones químicas presentes en la vida diaria.

- ☀ Caracterizar los compuestos químicos según los elementos que los componen y el enlace químico que presentan.

Instrucciones: https://youtu.be/-0zd_DCZG04

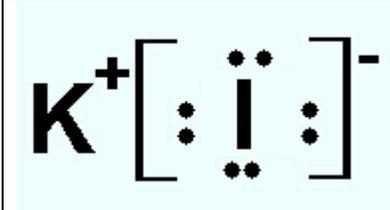
- ☀ Descargar “RDC Química 1”
<https://drive.google.com/open?id=1v3uerB3xN-74adqwxAMzOzVpomyAj8Ad>
- ☀ Abrir “index”
- ☀ Ir a “1 formación de reacciones”
- ☀ Actividad 2 “La fábrica de enlaces químicos”
- ☀ Fecha de entrega: 29/05

Actividad: “La Fábrica de Enlaces Químicos”

En esta oportunidad deberás jugar en “La Fábrica de Enlaces Químicos” y construir al menos 4 enlaces iónicos, 2 enlaces covalentes simples, 2 enlaces covalentes dobles y 2 enlaces covalentes triples y guardar imagen de tu mejor puntaje obtenido.

Una vez completada la misión, con los mismos elementos del juego deberás confeccionar un enlace iónico, un enlace covalente apolar y un enlace covalente polar, completando las tablas adjuntas según el ejemplo (si no puedes acceder al juego construye tus enlaces con Azufre S, Sodio Na, Hidrogeno H, Calcio Ca, Berilio Be, Oxigeno O, Nitrógeno N, Cloro Cl, Carbono C)

Ejemplo de formación de enlaces

Elementos presentes					
Elementos	Z	Carácter	Configuración electrónica	Electrones de valencia	Estructura Lewis
Potasio (K)	19	Metálico	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$	1	
Yodo (I)	53	No Metálico	$[\text{Kr}]5s^2 4d^{10} 5p^5$	7	
Enlace					
Unión	Diferencia de electronegatividad	Tipo de enlace	Estructura de Lewis		
Metal-No Metal	$2,5 (\text{I}) - 0,8 (\text{K}) = 1,7$	Iónico			

Ejercicio 1

Elementos presentes					
Elementos	Z	Carácter	Configuración electrónica	Electrones de valencia	Estructura Lewis
Enlace					
Unión	Diferencia de electronegatividad	Tipo de enlace	Estructura de Lewis		

Ejercicio 2

Elementos presentes					
Elementos	Z	Carácter	Configuración electrónica	Electrones de valencia	Estructura Lewis
Enlace					
Unión	Diferencia de electronegatividad	de	Tipo de enlace	de	Estructura de Lewis

Ejercicio 3

Elementos presentes					
Elementos	Z	Carácter	Configuración electrónica	Electrones de valencia	Estructura Lewis
Enlace					
Unión	Diferencia de electronegatividad	de	Tipo de enlace	de	Estructura de Lewis

Electronegatividad

H 2,1																	He
Li 1,0	Be 1,6											B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,5	F 4,0	Ne
Na 0,9	Mg 1,2											Al 1,5	Si 1,8	P 2,1	S 2,5	Cl 3,0	Ar
K 0,8	Ca 1,0	Sc 1,3	Ti 1,5	V 1,6	Cr 1,6	Mn 1,5	Fe 1,8	Co 1,9	Ni 1,9	Cu 1,9	Zn 1,6	Ga 1,6	Ge 1,8	As 2,0	Se 2,4	Br 2,8	Kr
Rb 0,8	Sr 1,0	Y 1,2	Zr 1,4	Nb 1,6	Mo 1,8	Tc 1,9	Ru 2,2	Rh 2,2	Pd 2,2	Ag 1,9	Cd 1,7	In 1,7	Sn 1,8	Sb 1,9	Te 2,1	I 2,5	Xe
Cs 0,7	Ba 0,9	La 1,0	Hf 1,3	Ta 1,5	W 1,7	Re 1,9	Os 2,2	Ir 2,2	Pt 2,2	Au 2,4	Hg 1,9	Tl 1,8	Pb 1,9	Bi 1,9	Po 2,0	At 2,1	Rn

