



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



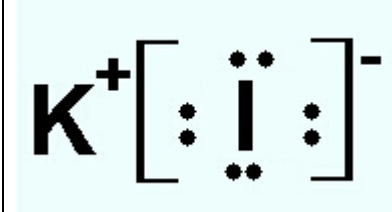
- ☀ Descargar “RDC Química 1”
<https://drive.google.com/open?id=1v3uerB3xN-74adqwxAMzOzVpomyAj8Ad>
- ☀ Abrir “index”
- ☀ Ir a “1 formación de reacciones”
- ☀ Actividad 2 “La fábrica de enlaces químicos”
- ☀ Fecha de entrega: 29/05

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 (I) - 0,8 (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 |

