Prof. Jacqueline Nomberto Cruz

# ENLACES QUÌMICOS – FUNCIONES QUÌMICAS INORGÀNICAS I

## I. Identifica que tipo de enlace se forma en cada caso y que elemento participaron en su formación (metal o no metal)




## II. Completa según corresponde:

1) Los ..... de ..... participan en la formación de enlaces químicos.
2) Los átomos se unen por enlaces químicos para buscar conseguir su ..... completando ..... en su último nivel de C.E
3) Los e- se transfieren en un enlace....., donde el metal..... e- y el no metal .....e-
4) En un enlace covalente se.....e-, se pueden compartir un par de e- a más.

LIVEWORKSHEETS

5)Para formar un óxido, el oxígeno trabaja con su estado igual a ……

## III. Indica que clase de óxido se formó en cada caso:

$Fe_2O_3$ | oxido / Anhídrido

$I_2O_7$ | oxido / anhídrido

$PbO_2$ | oxido / anhídrido

$CaO$ | oxido / anhídrido

## IV. Nombra los sgtes compuestos empleando la nomenclatura clásica y stock:

| | Nomenclatura clásica | Nomenclatura stock |
|---|---|---|
| $Cl_2O_7$ | | |
| $SO_3$ | | |
| $CuO$ | | |

LIVEWORKSHEETS