ENLACE QUIMICO

ACTIVIDADES EVALUATIVAS

1. RESPONDE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS:

a). - ¿Qué entiendes por enlace químico?

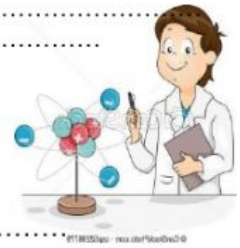
.....
.....

b). - ¿Cuáles son las diferencias entre enlace IONICO y COVALENTE?

.....
.....

c). - ¿Qué estructura electrónica adquieren los átomos al combinarse?

.....
.....



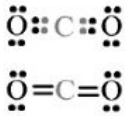
2.- Indique el tipo de enlace formado en las siguientes moléculas realizando larepresentación de LEWIS:

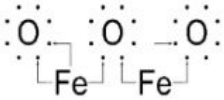
a) KBr .....
b) CO .....
c) Ión Amonio .....
d) O2 .....

3.-*Dibuje la Estructura de Lewis del óxido de dicloro. (Cl2O).*

4.- Dibuje la Estructura de Lewis del di nitrógeno (N2).

5.- *escribir el nombre del compuesto en las siguientes representaciones*





....

Lic. Nieves Santarrosa

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS