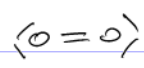
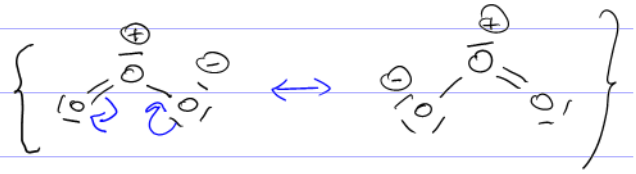
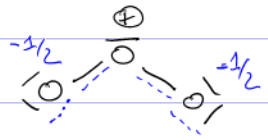
Ex 8 : L'ozone

O_2 : 

O_3 : 

forme moyenne (appelée aussi "hybride de résonance) :



Pour O_2, la liaison O-O est une liaison double.
Pour O_3, les liaisons O-O ont un caractère intermédiaire entre une liaison simple et une liaison double. De plus, une liaison est d'autant plus courte qu'elle est multiple, toutes choses étant égales par ailleurs, on en déduit que les liaisons O-O de l'ozone sont plus longues que la liaison O-O de la molécule de dioxygène.

Free Lined Graph Paper from http://incompetech.com/graphpaper/lined/