# PRÁCTICA DE QUÍMICA Nº4

Jesus Alvarado Huayhuaz, PhD(c) MSc.

jesus@iq.usp.br Sema	ana: 18-24 SET 2023
----------------------	---------------------

#### **INDICACIONES**

La prueba es personal y consiste de 5 preguntas relacionadas con la clase anterior.

Cada estudiante cargará su prueba en el classroom hasta la fecha límite acordada.

PREGUNTA	PUNTOS	NOTA
Pregunta 1: Representación de Lewis	4	
Pregunta 2: Isomería	4	
Pregunta 3: Hibridación	4	
Pregunta 4: Longitud de enlace	4	
Pregunta 5: Resonancia	4	

2023 UNMSM

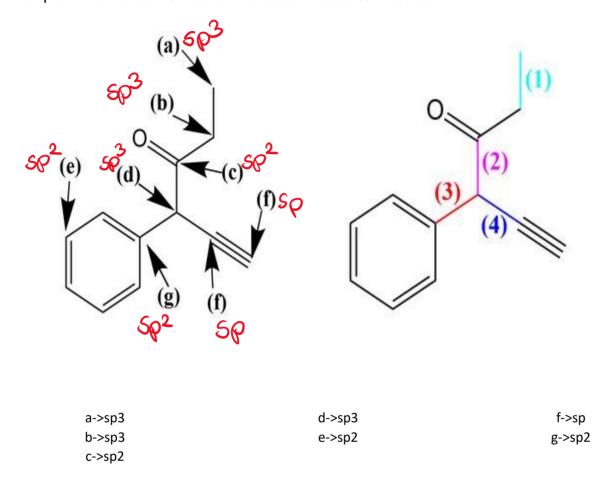
## Pregunta 1:

Escriba la estructura de Lewis para el ácido nítrico (HNO3), donde los tres átomos de O están enlazados al átomo central de N y el átomo de H se enlaza con uno de los átomos de O.

## Pregunta 2:

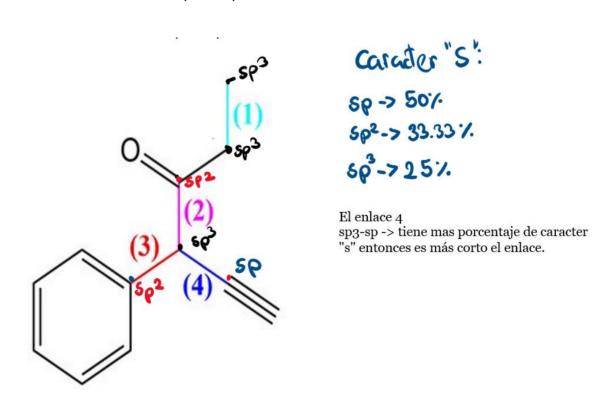
Indique las 4 estructuras isoméricas para el compuesto C3H6O3 empleando la representación de Lewis.

# **Pregunta 3:** Indique la hibridación en los carbonos señalados con flechas:



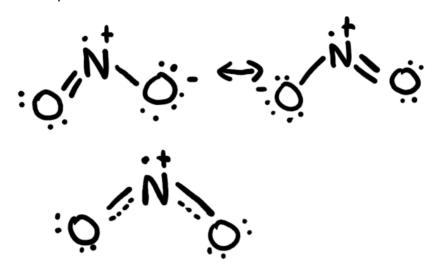
#### Pregunta 4:

En la estructura anterior indique cual es el enlace simple más corto de los 4 enlaces señalados con diferentes colores. Justifique empleando el carácter "s".



## Pregunta 5:

El enlace simple y doble entre nitrógeno y oxígeno tiene una longitud de 136 y 115 pm, respectivamente ¿Por qué la molécula NO2 tiene una longitud de enlace de 122 pm? Justifique su respuesta empleando estructuras de Lewis.



La molécula al estar al tener resonancia su enlace esta entre un enlace simple y doble, entonces su carácter "s" y la longitud de enlace es aproximadamente el promedio de los 2 tipos de enlace.

2023 UNMSM