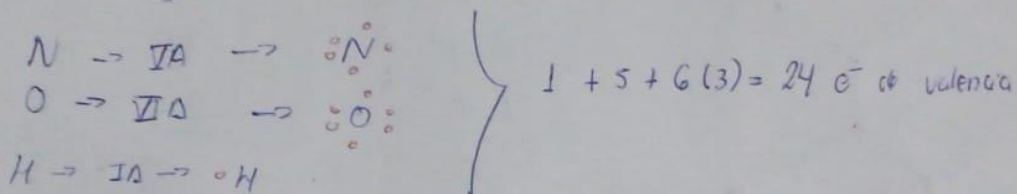
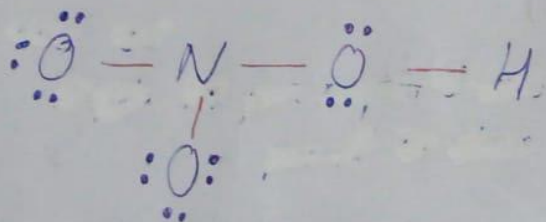


1)  $\text{HNO}_3$

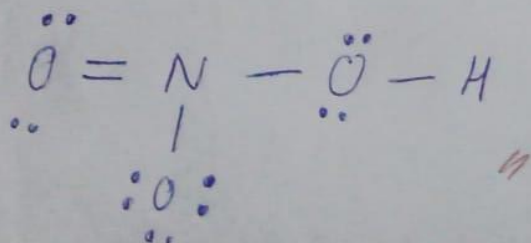


Nitrógeno es menos electronegativo. (Átomo central)

Hidrógeno no es átomo central porque sólo forma 1 enlace.



(Falta que el ~~el~~ Nitrógeno llegue al octeto)



2) Isomería ( $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ )

2) Isomería ( $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ )

a)  $\text{CHO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$  (aldehído)

→ propanal

b)  $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3$  (cetona)

→ acetona

c)  $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH} = \text{CH}_2$

→ metoxi etileno

d)  $\text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{C}}} = \text{CH}_2 \rightarrow 2\text{-propen-1-ol}$

