

## I.

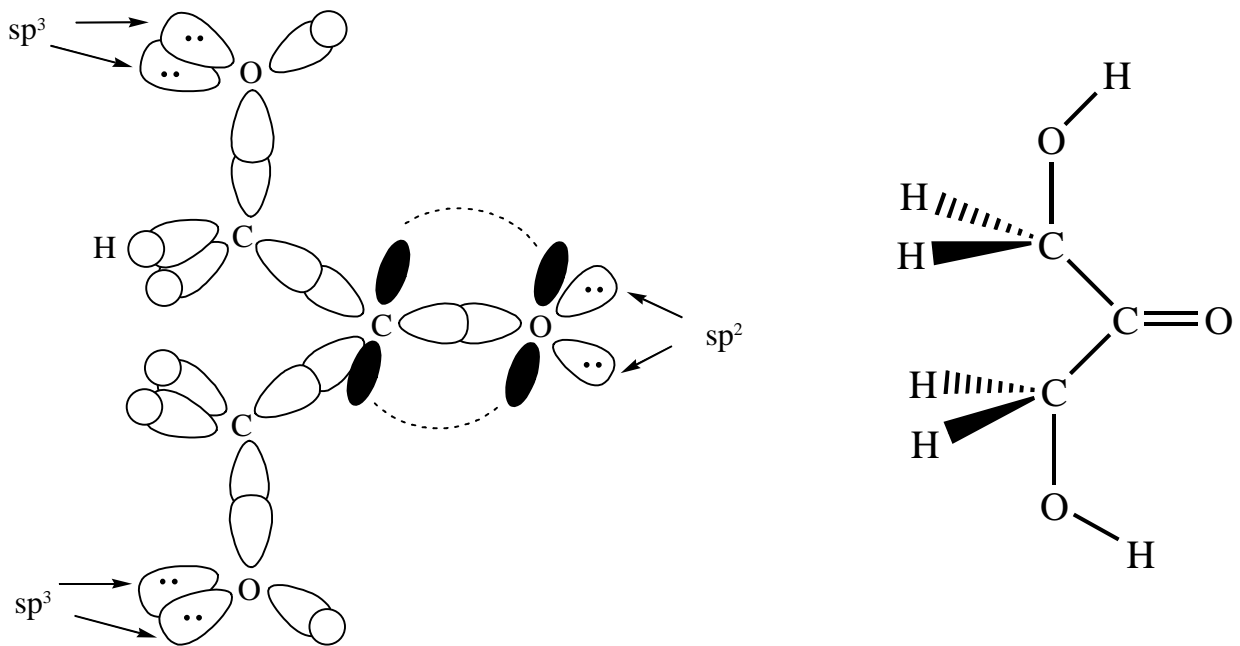
Liaison covalente : mise en commun des électrons

Liaison dative : entre un donneur et un accepteur d'électrons

Liaison ionique : interaction électrostatique entre des ions de charges opposées

Liaison hydrogène : entre un hydrogène partiellement chargé et une zone riche en électrons

## II.



## III.

acide 3-hydroxypentanoïque

2,6-diméthyl-octane

5-alcanamido-3-oxopentanoate d'éthyle

