

I. L'acide est un nucléophile. H^+ par exemple réagit avec des zones riches en électrons.

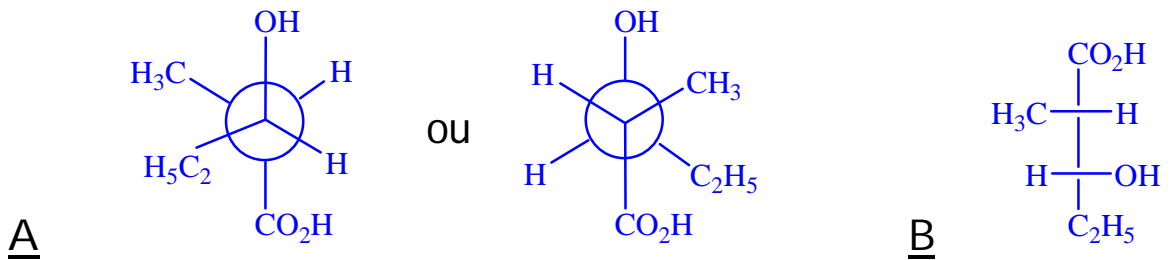
II. 1. $C_6H_{12}O_3$

2. formule brute : $C_6H_{12}O_3$

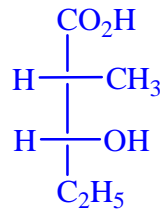
Masse molaire : $M = 12 \times 6 + 12 + 3 \times 16 = 132 \text{ g/mol}$

Alors la composition centésimale : %C = 54,54 %H = 9,09 %O = 36,36

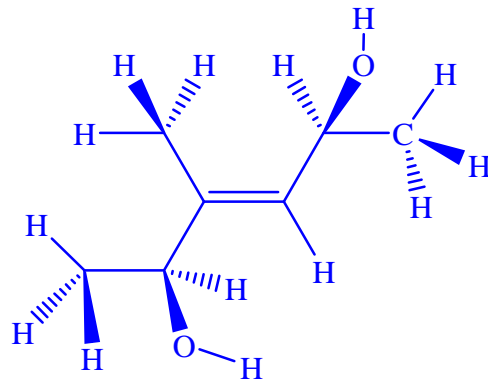
3.



4.



5.



6. (2Z,4E,6E) octa-2,4,6-triène-3,6-diol

7. A et B : Diastéréoisomère A et D : Chaîne carboné

8. 3 doubles liaisons : on a donc $2^3 = 8$ stéréoisomères
Pas de carbone asymétrique : non optiquement actifs