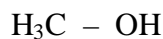
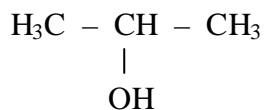


Álcoois: são compostos orgânicos que apresentam um ou mais grupos **hidroxilas** (–OH) ligados a átomos de carbono saturados. Os álcoois são mais reativos que os hidrocarbonetos e apresentam caráter praticamente neutro. Na nomenclatura dos álcoois utilizamos o sufixo ol para indicar o grupo funcional –OH.

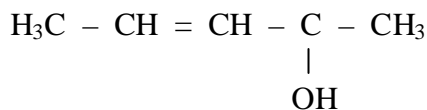
Exemplos:



metanol



propanol – 2



penten-3-ol-2

Obs: Note que a cadeia deve ser enumerada a partir da extremidade mais próxima do grupo funcional. Se a hidroxila estiver ligada a um carbono insaturado o composto é chamado de **enol** (altamente instável).

Classificação dos álcoois:

• **Quanto aa posição do grupo –OH:**

A – Álcool primário: a hidroxila está ligada a um átomo de carbono primário.

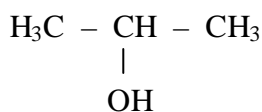
B – Álcool secundário: a hidroxila está ligada a um átomo de carbono secundário.

C – Álcool terciário: a hidroxila está ligada a um átomo de carbono terciário.

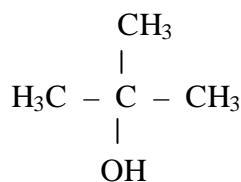
Exemplos:



Etanol
(álcool primário)



propanol – 2
(álcool secundário)



metil – propanol – 2
(álcool terciário)

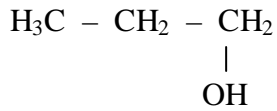
• **Quanto aa número de hidroxilas:**

A – monoálcool : possui somente 1 grupo funcional –OH.

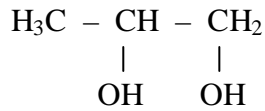
B – diálcool: possui 2 grupos funcionais –OH.

C – triálcool: possui 3 grupos funcionais –OH.

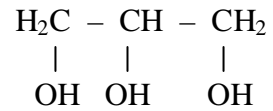
Exemplos:



Propanol – 1
(monoálcool)



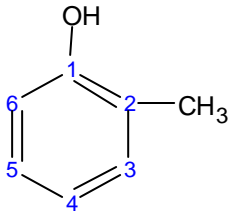
propanodiol – 1,2
(diálcool)



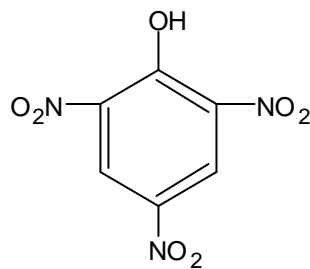
propanotriol
(triálcool)

Fenóis: são compostos orgânicos em que o grupo –OH se liga diretamente ao anel benzênico. Os fenóis apresentam caráter ácido, em sua nomenclatura usamos o prefixo **hidroxi**.

Exemplos:



1-hidroxi-2-metil-benzeno ou
2-metil-fenol ou orto-metil-fenol



trinitro fenol (nomenclatura usual)