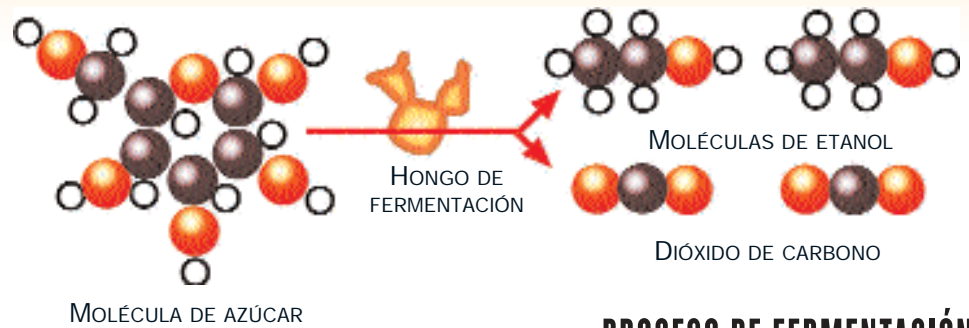
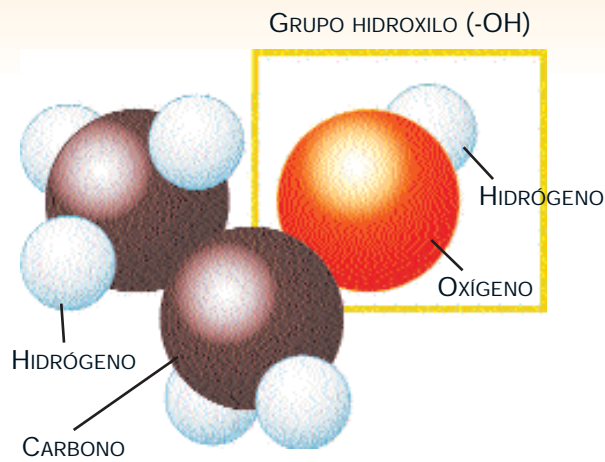


# EL ALCOHOL

Este compuesto químico forma parte de bebidas como el vino u otros licores, que el hombre obtiene desde hace mucho tiempo para su consumo y que provocan ciertas alteraciones en su organismo. Pero además de todos estos productos conocidos de forma habitual, existen otros tipos de alcoholes con las mismas propiedades químicas (también caracterizados por la presencia del grupo hidroxilo de oxígeno e hidrógeno) que se destinan a otras aplicaciones y que se distinguen por su distinta estructura (afectando a diferentes aspectos como su solubilidad o sus puntos de fusión y de ebullición).



## PROCESO DE FERMENTACIÓN

Para la obtención industrial del etanol, las levaduras del género *Saccharomices* intervienen en el proceso de la fermentación del azúcar. En el caso de la fabricación del vino, la ausencia de oxígeno evita la oxidación bacteriana y la transformación en ácido acético (componente del vinagre).

## CARACTERÍSTICAS DE LOS ALCOHOLES

Estos compuestos químicos se caracterizan por contener el grupo hidroxilo (oxígeno e hidrógeno) y presentar puntos de fusión y de ebullición muy elevados debido a la capacidad de formar enlaces de hidrógeno entre sí mismos.

Metanol (punto de ebullición 65°C)



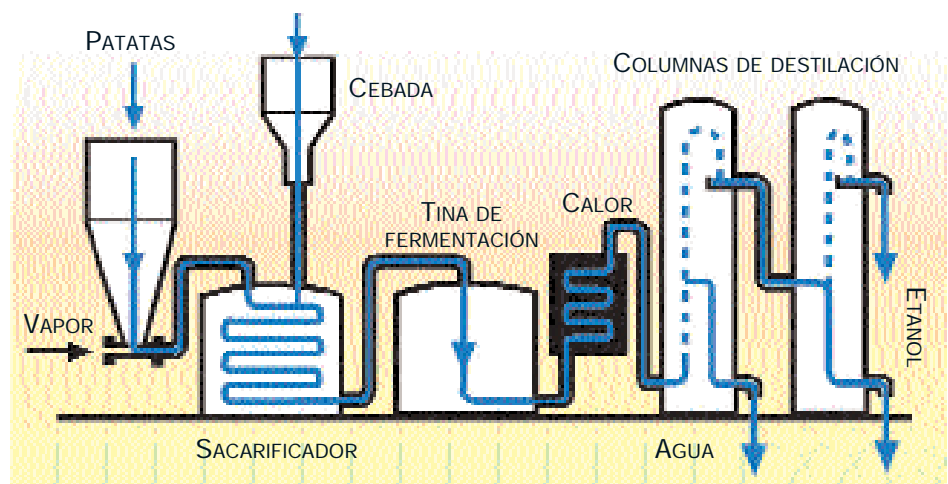
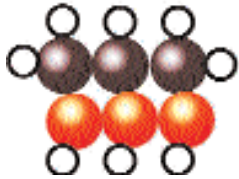
Etanol (punto de ebullición 78°C)



Glicol (punto de ebullición 197°C)



Glicerol (punto de ebullición 290°C)

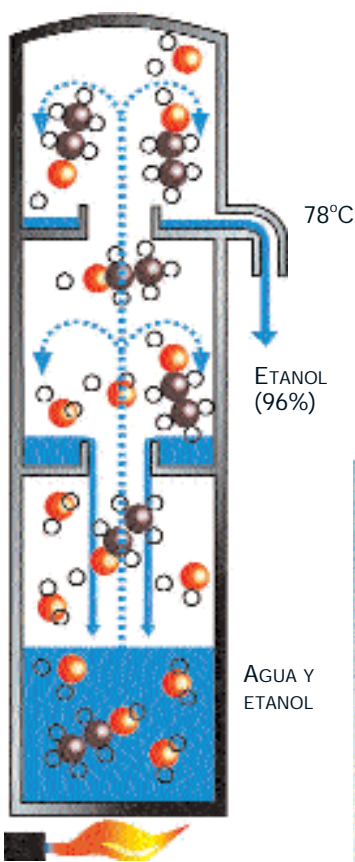
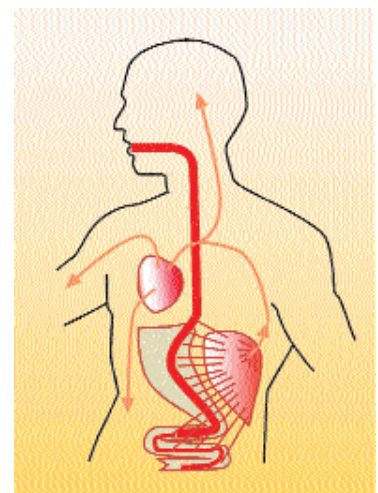


## FABRICACIÓN DEL ETANOL

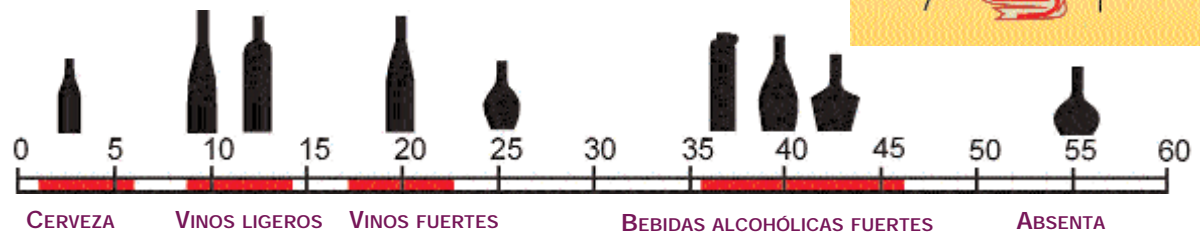
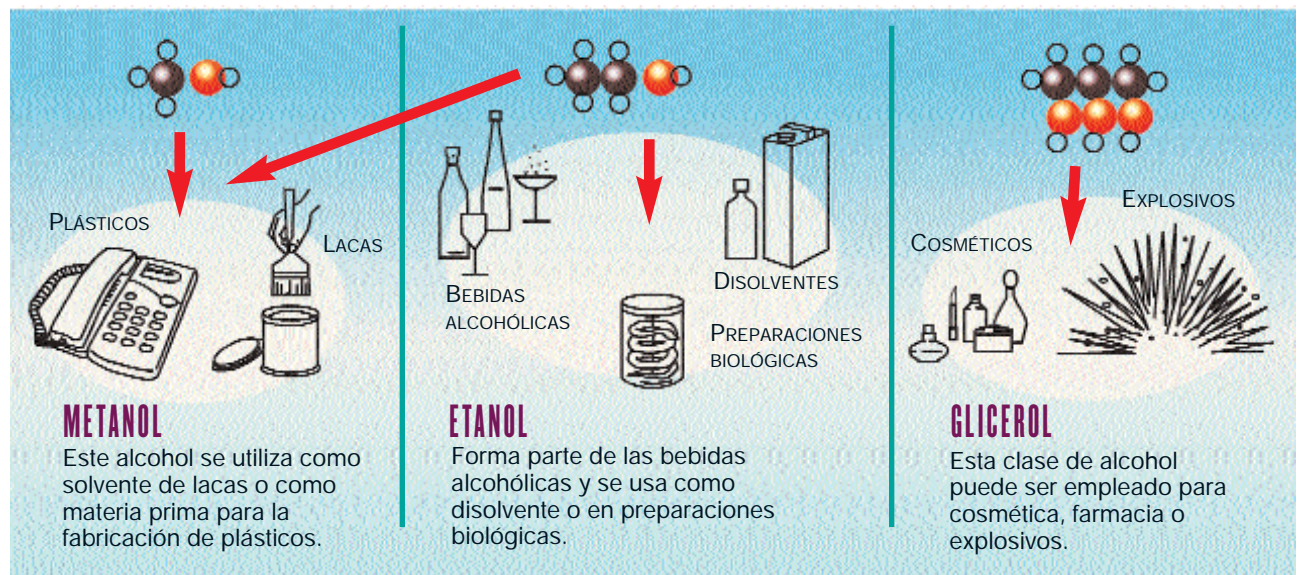
El alcohol etílico o etanol se obtiene a partir de la fermentación de la glucosa de los jugos de la fruta o de diversas plantas como la remolacha, la patata, los cereales o la madera.

## EL ALCOHOL EN EL CUERPO HUMANO

Las paredes del estómago absorben el etanol que contienen las bebidas alcohólicas, cuyo consumo provoca alteraciones en el sistema nervioso y trastornos del aparato digestivo. El vino y la cerveza son bebidas fermentadas, por lo que no contienen mucho alcohol etílico, mientras que las destiladas (como el licor, el brandy, el aguardiente o la absenta) presentan una mayor graduación.



MECHERO

**METANOL**  
Este alcohol se utiliza como solvente de lacas o como materia prima para la fabricación de plásticos.

**ETANOL**  
Forma parte de las bebidas alcohólicas y se usa como disolvente o en preparaciones biológicas.

**GLICEROL**  
Esta clase de alcohol puede ser empleado para cosmética, farmacia o explosivos.