

INFORME n:4

¿El líquido es una sustancia o una mezcla de sustancia?

1.–Ideas Previas:

Pensamos que es una mezcla porque huele a alcohol como con aguarrás o quitaesmalte.

PROPIEDADES CARACTERÍSTICAS EN LAS MEZCLAS

Propiedades características de la materia, propiedades de la materia.

2.Hipótesis:

Miraría su densidad antes de calentarlo y después al calentarlo hallaría la densidad.

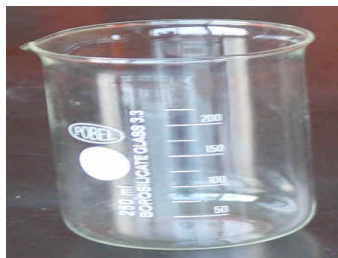
Mirar su temperatura de ebullición.

Después de éste paso mirar la tabla del libro y comparar.

Observar el color(para un pequeña idea del líquido para intuir que líquido será.

3.Procedimiento y material:

Materiales:-



Vaso de precipitados Plancha de calentar Termómetro

Procedimiento:

–Calentar el líquido en una plancha del aula de naturales .

–Con un termómetro dentro del recipiente mirar.

la temperatura a la que empiece a hervir:

(punto de ebullición) y cuando hierva anotar ésta.

–Mirar los valores que más se acerquen en la pag.

39 del libro.

A temperatura ambiente está 1.9

Empieza a hervir 70 .

Continúa hirviendo hasta 89.9 que disminuye la fuerza

Nuestra mezcla a disminuido bastante de tamaño .

4.–Resultados y conclusiones:

Pensamos que la muestra es una mezcla, ya que ha empezado

A hervir a 70 ,entonces es una mezcla. Es una mezcla porque

No tiene valor fijo de ebullición. Y además no se puede ser

alcohol porque aunque a simple vista es la que más se

parece el punto de ebullición es mayor de 78 grados.

5.–Más allá:

En química se denomina **alcohol** (ver origen del término en la desambiguación a aquellos hidrocarburos saturados, o alcanos que contienen un grupo hidroxilo ($-OH$) en sustitución de un átomo de hidrógeno enlazado de forma oholes pueden ser primarios, secundarios, o terciarios, en función del número de átomos de hidrógeno sustituidos en el átomo de carbono al que se encuentran enlazado el grupo hidroxilo

Historia

No se tienen referencias claras, pero se cree que el descubridor de este compuesto pudo haber sido el alquimista Arnau de Villanueva.

Nomenclatura

- Común (no sistemática): anteponiendo la palabra alcohol y sustituyendo el sufijo *-ano* del correspondiente alcano por *-ílico*. Así por ejemplo tendríamos alcohol metílico alcohol etílico y alcohol propílico ,etc.
- IUPAC: sustituyendo el sufijo *-ano* por *-ol* en el nombre del alcano progenitor, e identificando la posición del átomo del carbono al que se encuentra enlazado el grupo hidroxilo.
- Cuando la molécula alcohólica es sustituyente, se emplea el prefijo **hidroxi-**

Formulación

Los alcoholes responden a la fórmula general $C_nH_{2n+1}OH$

Usos

Los alcoholes tienen una gran gama de usos en la industria y en la ciencia como solventes y combustibles. El etanol y el metanol pueden hacerse combustir de una manera más limpia que la gasolina o el gasoil. Por su baja toxicidad y disponibilidad para disolver sustancias no polares, el etanol es utilizado frecuentemente como solvente en fármacos, perfumes y en esencias vitales como la vainilla Los alcoholes sirven frecuentemente como versátiles intermediarios en la síntesis orgánica.

Fuentes

Muchos alcoholes pueden ser creados por frutas o granos como levadura pero solamente el etanol es producido comercialmente de esta manera, principalmente como combustible y como bebida. Otros alcoholes son generalmente producidos como derivados sintéticos del gas natural o del petróleo.

Propiedades generales

Los alcoholes primarios y secundarios son líquido incoloros y de olor agradable, solubles en el agua en cualquier proporción y menos densos que ella. Los terciarios en cambio son todos sólidos.