Líquido incoloro de olor característico y sabor a quemado,

de fórmula C6H6. La molécula de benceno consiste en

un anillo cerrado de seis átomos de carbono unidos por enlaces

químicos que resuenan entre

uniones simples y dobles.

Cada átomo de carbono está a su vez unido a un

átomo de hidrógeno.

El benceno (C6H6) fue descubierto por el científico inglés Michael

Faraday en 1825 aislándolo del gas

de alumbrado.

Pero hasta 1842 en que se descubrió la existencia

del benceno en el alquitrán de hulla

El benceno puro arde con

una llama humeante debido a su alto contenido

de carbono.

Mezclado con grandes proporciones

de gasolina constituye

un

combustible

aceptable.

Líquido incoloro de olor característico y sabor a quemado,

de fórmula C6H6. La molécula de benceno consiste en

un anillo cerrado de seis átomos de carbono unidos por enlaces

químicos que resuenan entre

uniones simples y dobles.

Cada átomo de carbono está a su vez unido a un

átomo de hidrógeno.

El benceno (C6H6) fue descubierto por el científico inglés Michael

Faraday en 1825 aislándolo del gas

de alumbrado.

Pero hasta 1842 en que se descubrió la existencia

del benceno en el alquitrán de hulla

El benceno puro arde con

una llama humeante debido a su alto contenido

de carbono.

Mezclado con grandes proporciones

de gasolina constituye

un

combustible

aceptable.

Líquido incoloro de olor característico y sabor a quemado,

de fórmula C6H6. La molécula de benceno consiste en

un anillo cerrado de seis átomos de carbono unidos por enlaces

químicos que resuenan entre

uniones simples y dobles.

Cada átomo de carbono está a su vez unido a un

átomo de hidrógeno.

El benceno (C6H6) fue descubierto por el científico inglés Michael

Faraday en 1825 aislándolo del gas

de alumbrado.

Pero hasta 1842 en que se descubrió la existencia

del benceno en el alquitrán de hulla

El benceno puro arde con

una llama humeante debido a su alto contenido

de carbono.

Mezclado con grandes proporciones

de gasolina constituye

un

combustible

aceptable.

Líquido incoloro de olor característico y sabor a quemado,

de fórmula C6H6. La molécula de benceno consiste en

un anillo cerrado de seis átomos de carbono unidos por enlaces

químicos que resuenan entre

uniones simples y dobles.

Cada átomo de carbono está a su vez unido a un

átomo de hidrógeno.

El benceno (C6H6) fue descubierto por el científico inglés Michael

Faraday en 1825 aislándolo del gas

de alumbrado.

Pero hasta 1842 en que se descubrió la existencia

del benceno en el alquitrán de hulla

El benceno puro arde con

una llama humeante debido a su alto contenido

de carbono.

Mezclado con grandes proporciones

de gasolina constituye

un

combustible

aceptable.

Líquido incoloro de olor característico y sabor a quemado,

de fórmula C6H6. La molécula de benceno consiste en

un anillo cerrado de seis átomos de carbono unidos por enlaces

químicos que resuenan entre

uniones simples y dobles.

Cada átomo de carbono está a su vez unido a un

átomo de hidrógeno.

El benceno (C6H6) fue descubierto por el científico inglés Michael

Faraday en 1825 aislándolo del gas

de alumbrado.

Pero hasta 1842 en que se descubrió la existencia

del benceno en el alquitrán de hulla

El benceno puro arde con

una llama humeante debido a su alto contenido

de carbono.

Mezclado con grandes proporciones

de gasolina constituye

un

combustible

aceptable.

Líquido incoloro de olor característico y sabor a quemado,

de fórmula C6H6. La molécula de benceno consiste en

un anillo cerrado de seis átomos de carbono unidos por enlaces

químicos que resuenan entre

uniones simples y dobles.

Cada átomo de carbono está a su vez unido a un

átomo de hidrógeno.

El benceno (C6H6) fue descubierto por el científico inglés Michael

Faraday en 1825 aislándolo del gas

de alumbrado.

Pero hasta 1842 en que se descubrió la existencia

del benceno en el alquitrán de hulla

El benceno puro arde con

una llama humeante debido a su alto contenido

de carbono.

Mezclado con grandes proporciones

de gasolina constituye

un

combustible

aceptable.

Líquido incoloro de olor característico y sabor a quemado,

de fórmula C6H6. La molécula de benceno consiste en

un anillo cerrado de seis átomos de carbono unidos por enlaces

químicos que resuenan entre

uniones simples y dobles.

Cada átomo de carbono está a su vez unido a un

átomo de hidrógeno.

El benceno (C6H6) fue descubierto por el científico inglés Michael

Faraday en 1825 aislándolo del gas

de alumbrado.

Pero hasta 1842 en que se descubrió la existencia

del benceno en el alquitrán de hulla

El benceno puro arde con

una llama humeante debido a su alto contenido

de carbono.

Mezclado con grandes proporciones

de gasolina constituye

un

combustible

aceptable.