Contenido

[1. Cifras significativas 3](#_Toc159519059)

[1.1. Números exactos e inexactos 3](#_Toc159519060)

[1.2. Reglas para la identificación y el conteo de cifras significativas 3](#_Toc159519061)

[1.3. Importancia de la notación científica 3](#_Toc159519062)

[1.4. Operaciones con cifras significativas 3](#_Toc159519063)

[1.4.1. Sumas y restas 3](#_Toc159519064)

[1.4.2. Multiplicaciones y divisiones 4](#_Toc159519065)

[1.4.3. Redondeo 4](#_Toc159519066)

[2. Teoría atómica 4](#_Toc159519067)

[2.1. Núcleo atómico 4](#_Toc159519068)

[2.1.1. Número atómico. 4](#_Toc159519069)

[2.1.2. Número másico 4](#_Toc159519070)

[2.2. Orbitales atómicos 5](#_Toc159519071)

[2.2.1. Número cuántico principal, n 5](#_Toc159519072)

[2.2.2. Número cuántico del momento angular, l (ele) 5](#_Toc159519073)

[2.2.3. Número cuántico magnético, ml 5](#_Toc159519074)

[2.2.4. Número cuántico de espín, ms. 5](#_Toc159519075)

[2.2.5. Tabla resumen número cuánticos 6](#_Toc159519076)

[2.3. Distribución electrónica 6](#_Toc159519077)

[2.3.1. Principio de exclusión de Pauli 6](#_Toc159519078)

[2.3.2. Principio de Aufbau 6](#_Toc159519079)

[2.4. Principio de máxima multiplicidad de Hund 6](#_Toc159519080)

[2.5. Diagrama de cajas de orbitales 6](#_Toc159519081)

[3. Masas atómicas 7](#_Toc159519082)

[3.1. Unidad de Masa Atómica 7](#_Toc159519083)

[3.2. Masas atómicas promedio 7](#_Toc159519084)

[4. La tabla periódica de los elementos 7](#_Toc159519085)

[4.1. Ordenación de la tabla periódica de los elementos 7](#_Toc159519086)

[4.2. Propiedades periódicas 8](#_Toc159519087)

[4.2.1. Radio atómico 8](#_Toc159519088)

[4.2.2. Energía de ionización (EI) 8](#_Toc159519089)

[4.2.3. Afinidad electrónica (AE) 9](#_Toc159519090)

[4.2.4. Electronegatividad 9](#_Toc159519091)

[5. Composición centesimal. Fórmulas empíricas y moleculares 10](#_Toc159519092)

[5.1. Composición centesimal 10](#_Toc159519093)

[5.2. Fórmula empírica 10](#_Toc159519094)

[5.3. Fórmula molecular 11](#_Toc159519102)

[6. Reacciones químicas 11](#_Toc159519103)

[6.1. Ecuaciones químicas 11](#_Toc159519104)

[6.2. Ley de Lavoisier 11](#_Toc159519105)

[6.3. Tipos de reacciones 11](#_Toc159519106)

[6.3.1. Reacciones de síntesis 11](#_Toc159519107)

[6.3.2. Reacciones de descomposición 11](#_Toc159519108)

[6.3.3. Reacción de combustión 12](#_Toc159519109)

[6.3.4. Reacción de neutralización ácido-base 12](#_Toc159519110)

[6.4. Determinación del reactivo limitante 12](#_Toc159519111)

[6.5. Rendimiento de una reacción. 12](#_Toc159519112)

[7. Enlace covalente 13](#_Toc159519113)

[7.1. Estructura de Lewis 13](#_Toc159519114)

[7.1.1. Carga formal 14](#_Toc159519115)

[7.1.2. Estructura de Lewis resonante 14](#_Toc159519116)

[7.1.3. Excepciones a la regla del octeto 15](#_Toc159519117)

[7.2. Geométrica molecular 16](#_Toc159519118)

[7.2.1. Teoría de Repulsión de los Pares de Electrones de la Capa de Valencia (RPECV) 16](#_Toc159519119)

[7.3. Enlace covalente polar y apolar 19](#_Toc159519120)

[7.4. Propiedades de los compuestos covalentes 20](#_Toc159519121)

[7.4.1. Sustancias moleculares covalentes 20](#_Toc159519122)

[7.4.2. Redes cristalinas covalentes 20](#_Toc159519123)

[8. Enlace iónico 20](#_Toc159519124)

[8.1. Análisis energético del enlace iónico 21](#_Toc159519125)

[8.1.1. Energía de ionización 21](#_Toc159519126)

[8.1.2. Afinidad electrónica 21](#_Toc159519127)

[8.1.3. Energía de red 21](#_Toc159519128)

[8.2. Propiedades de los compuestos iónicos 21](#_Toc159519129)

[9. Enlace metálico 22](#_Toc159519130)

[9.1. Propiedades de los materiales metálicos 22](#_Toc159519131)

# Energía

La energía de un sistema es su capacidad para producir trabajo o transferir calor.

## Trabajo

El trabajo implica aplicar una fuerza y gracias a ella realizar un desplazamiento. La fórmula del trabajo vista en física contempla varias posibilidades. Para este estudio, para simplificar, se va a considerar que el vector fuerza y el vector desplazamiento están en la misma dirección y lo vamos a calcular en valor absoluto y posteriormente le aplicaremos un criterio de signos.

Vamos así mismo a considerar el trabajo que realiza un gas que esté contenido en un cilindro con su tapa superior deslizante.

Dibujo de una persona

Descripción generada automáticamente con confianza baja

### Criterio de signos para el trabajo

* W<0 🡪 el sistema realiza trabajo contra el exterior 🡪 cede energía 🡪 el cilindro se expande.
* W>0 🡪 el exterior realiza trabajo contra el sistema 🡪 absorbe energía 🡪 el cilindro se comprime.

En esta situación el trabajo se define con la siguiente fórmula:

El trabajo calculado de este modo se denomina trabajo presión-volumen.

### Unidades de medida del trabajo

Las unidades son Pa·m3. Esta unidad es equivalente a la unidad que se usa habitualmente en física, el julio.

|  |
| --- |
| *Demostración* |

## Calor

### Calor sensible

Como ya se vio en el tema 1 el calor sensible es el calor que una sustancia intercambia cuando aumenta o disminuye su temperatura sin que eso suponga un cambio de estado. En esta situación el calor sensible se puede calcular usando la siguiente fórmula:

|  |  |
| --- | --- |
|  | Donde:  q es el calor que se está calculando.  m es la masa de la sustancia sobre la que se está aplicando la fórmula.  ce es el calor espécifico de la sustancia. Se mide en .  ΔT el la variación de temperatura.  CP, capacidad calorífica a P cte. CP=m· ΔT |

Nota: en adelante, en este tema se usará simplemente el término calor para referirse al calor sensible.

# Energía interna (U).

La energía interna (U) es esencialmente la energía que está contenida en un sistema el cuál se desea estudiar. La U es una magnitud extensiva, es decir, aumenta en función de la cantidad de materia presente. Por ello se suele usar como unidad de medida el KJ/mol\*.

También se puede expresar la variación de energía interna antes y después de un proceso, por ejemplo en una reacción química, gracias a la notación de incrementos:

\*Nota: las magnitudes pueden ser extensivas, como la mencionada energía interna o el volumen; pero también pueden ser intensivas, como por ejemplo, la densidad que no depende de la cantidad de materia presente.

# Primer principio de la termodinámica

El primer principio de la termodinámica expresa la frase ampliamente conocida: “la energía ni se crea ni se destruye”. Matemáticamente implica que si la U de un sistema varía es porque o bien habrá intercambiado trabajo o bien habrá intercambiado calor con el exterior.

## Variación de energía interna e intercambio de calor a volumen constante QV

La variación de la energía interna en un proceso, por ejemplo, en una reacción química es igual al calor intercambiado cuando la reacción se produce a volumen constante.

|  |
| --- |
| *Demostración*  *Como el volumen es constante, el trabajo es 0:*  *Si expresamos el calor a volumen constante como QV, la ecuación anterior quedará así:* |

# Entalpía

La entalpía se define del siguiente modo:

|  |  |
| --- | --- |
| En términos absolutos  Esta ecuación, aunque nos permite definir matemáticamente la entalpía, en la práctica no se usa, porque no se puede conocer la entalpía de una sustancia, si no su variación entre 2 estados diferente. Por eso se usa como se ve en la parte derecha de esta tabla. | Con incrementos |

## Entalpía como calor intercambiado a presión constante QP

La entalpía intercambiada en un proceso, por ejemplo, en una reacción química es igual al intercambio de calor de la reacción con el exterior cuando ésta se produce a presión constante.

|  |
| --- |
| *Demostración*  *El signo de P·ΔV es negativo, lo que implica suponer que el cilindro se expande*  *Despejando Q en la ecuación anterior:*  *Si ahora se le cambia Q por QP:* |

## Entalpía de reacción y ecuación termoquímica

A la variación de H entre los productos y los reactivos de una reacción se le llama entalpía de reacción. Una ecuación termoquímica es una ecuación química expresada con la entalpía de reacción. Ejemplo, la reacción de formación del agua líquida:

### Propiedades de la entalpía de reacción

* La entalpía de reacción es una propiedad extensiva. Por eso está expresada en KJ/mol
* La reacción inversa invierte el signo de la entalpia. Ejemplo:

## Calorimetría. Determinación del calor de reacción

La calorimetría es el conjunto de operaciones destinadas a medir el calor de reacción.

### Calorímetro a presión constante

Es un dispositivo muy sencillo formado por un vaso cubierto con un corcho que contiene agua con diversos reactivos disueltos los cuales reaccionan entre si intercambiando calor con el agua de la disolución. El dispositivo dispone de un agitador para remover la mezcla y un termómetro para determinar la variación de temperatura del agua que se produce en el trascurso de la reacción.

Gráfico, Gráfico de embudo

Descripción generada automáticamente

De lo que se trata es de calcular el calor de esa reacción con la fórmula vista en el apartado 1.2.1 y aplicando la variación de temperatura observada en el termómetro. En tanto que el calorímetro no está herméticamente cerrado, la reacción se realiza a la presión atmosférica constante, por tanto, lo que se está calculando en realidad es la entalpía de reacción:

El calorímetro también puede servir para determinar la capacidad calorífica y por lo tanto el calor específico del disolvente si se conoce la entalpía de la reacción:

|  |
| --- |
| *Demostración*  *Despejando CP:* |

### Calorimetría a volumen constante