



**DOCUMENTO TÉCNICO B 6-1  
DE LA  
COMISIÓN BRAILLE ESPAÑOLA**

***SIGNOGRAFÍA BRAILLE  
PARA QUÍMICA LINEAL***

**Actualizado a mayo de 2013  
(Versión 1)**



Primera edición, febrero 2014

© Comisión Braille Española, Organización Nacional de Ciegos Españoles (ONCE)

Dirección General. Dirección de Educación, Empleo y Promoción Cultural.  
Departamento de Promoción Cultural y Braille  
Calle del Prado, 24, 28014 Madrid (España)

Coordinación de la edición: Departamento de Promoción Cultural y Braille.  
ONCE. Dirección General

*Queda prohibida la alteración de ninguna parte de este documento, incluyendo el texto y las ilustraciones, sin el permiso previo y por escrito de los titulares de los derechos de autor.*

## Índice

<b>1. Introducción</b> .....	<b>5</b>
<b>2. Elementos y moléculas</b> .....	<b>7</b>
2.1. Símbolos atómicos .....	7
2.2. Fórmulas moleculares de elementos simples.....	7
2.3. Fórmulas moléculas de compuestos químicos .....	9
2.4. Grupos atómicos con subíndice .....	10
2.5. Coeficientes moleculares .....	11
<b>3. Otros índices que afectan a los símbolos atómicos</b> .....	<b>13</b>
3.1. Representación solo del número atómico y la masa atómica en forma numérica .....	13
3.2. Representación de los cuatro índices en forma numérica .....	14
3.3. Representación de la carga iónica y del número de átomos en forma numérica .....	14
3.4. Índices alfanuméricos simples y compuestos .....	15
<b>4. Iones y números de oxidación</b> .....	<b>16</b>
4.1. Iones.....	16
<i>Signos de positivo y negativo en superíndice a la derecha o en superescrito</i> .....	16
<i>Representación sobre una molécula</i> .....	17
<i>Incluyendo el número de ionización o de cargas.</i> ....	17
4.2. Número de oxidación .....	18
<b>5. Estados físicos y otras especificaciones</b> .....	<b>19</b>
5.1. Estados tipo de las sustancias.....	19
5.2. Otras especificaciones.....	21
<b>6. Flechas y reacciones</b> .....	<b>22</b>
6.1. Flecha de reacción hacia la derecha .....	22
6.2. Flecha de reacción hacia la izquierda .....	22
6.3. Flecha en ambos sentidos (equilibrio químico) .....	23
6.4. Doble flecha de equilibrio químico indicando desplazamiento en uno de los sentidos.....	23
6.5. Flecha hacia arriba (desprendimiento gaseoso) .....	24
6.6. Flecha hacia abajo (precipitación) .....	24
<b>7. Flechas con especificaciones</b> .....	<b>26</b>
7.1. Flecha con un solo calificador.....	26
7.2. Flecha simple con dos calificadores.....	26
7.3. Flecha doble con dos calificadores .....	27
7.4. Otras modificaciones .....	28
<i>Rayo de energía o signo de ruptura de enlace químico</i> .....	28
<i>Flecha tachada (no reacción química)</i> .....	28
<b>8. Enlaces horizontales</b> .....	<b>29</b>
8.1. Enlaces covalentes .....	29
<i>Simple y dipolar</i> .....	29
<i>Doble</i> .....	29
<i>Triple</i> .....	30
<i>Cuádruple</i> .....	30

8.2. Otros enlaces .....	30
<i>Puente de hidrógeno</i> .....	30
<i>Hidratación y adición</i> .....	31
<i>Radical libre</i> .....	31
<i>Enlace de alta energía</i> .....	32
<b>9. Fórmulas esquemáticas de cadenas lineales .....</b>	<b>33</b>
<b>10. Configuración electrónica .....</b>	<b>35</b>
10.1. Configuración electrónica simple (primer grado de complejidad) .....	35
10.2. Segundo grado de complejidad .....	36
<i>Orbital representado por letras y expresiones algebraicas</i> .....	36
<i>Orbital representado por números enteros</i> .....	38
10.3. Tercer grado de complejidad con espín de electrón para orbital .....	38
<b>11. Geometría molecular .....</b>	<b>41</b>
11.1. Tipos de orbitales moleculares .....	41
11.2. Orbitales atómicos enlazados .....	41
<b>12. Expresiones que exceden la longitud de la línea braille .....</b>	<b>43</b>
12.1. Reacciones químicas .....	43
<i>Reacciones químicas con flecha sin calificadores</i> .....	43
<i>Reacciones químicas con flecha con calificadores</i> .....	45
12.2. Recurso del «guión químico» .....	46
<b>13. Caracteres alfanuméricos, marcas, colores y variantes tipográficas ...</b>	<b>48</b>
13.1. Numeración de átomos, enlaces y/o vértices en una cadena .....	48
<i>Caso 1. Un solo tipo de numeración o serie alfanumérica en la cadena ....</i>	<i>48</i>
<i>Caso 2. Más de una numeración o serie alfanumérica en la cadena .....</i>	<i>49</i>
13.2. Marcas en átomos, enlaces y/o vértices en una cadena .....	50
13.3. Empleo de colores y otros recursos tipográficos para diferenciación de elementos en una fórmula molecular .....	51
<b>Anexo 1. Operadores aritméticos más utilizados .....</b>	<b>55</b>
<b>Anexo 2. Signos específicos del braille .....</b>	<b>56</b>
<b>Anexo 3. Alfabeto griego .....</b>	<b>57</b>
<b>Anexo 4. Números en posición baja .....</b>	<b>59</b>
<b>Anexo 5. Otros signos.....</b>	<b>60</b>

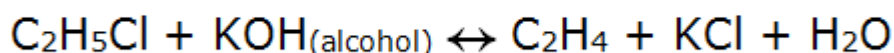
## 1. Introducción

El Grupo de Ciencias de la Comisión Braille Española pretende, con la elaboración de esta signografía para *Química lineal*, obtener una equivalencia braille para las distintas estructuras y conceptos de Química que aparecen en aquellos textos que deben ser transcritos, a la vez que promover su uso por parte de alumnos y profesores para crear sus propios apuntes y ejemplos.

Desde el punto de vista estrictamente gráfico, podemos considerar que la representación de estructuras y conceptos químicos tiene tres niveles de complejidad que implican un tratamiento distinto de la signografía braille que se debe utilizar.

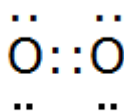
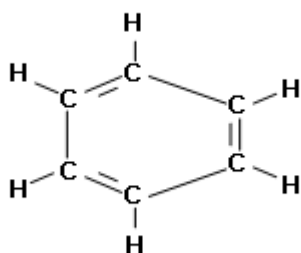
Así, hay una representación que recoge fundamentalmente todos aquellos aspectos relacionados con las reacciones químicas y la configuración electrónica de los distintos elementos. Nos permitiremos la licencia de denominarla **lineal**.

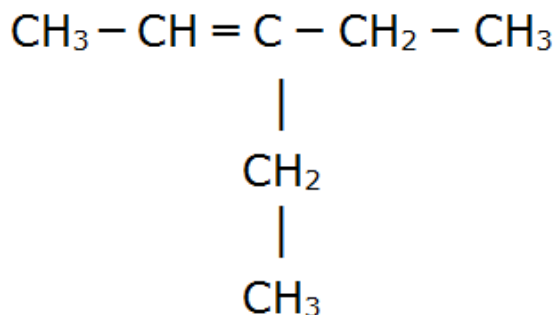
Ejemplo:



Un segundo grupo lo componen aquellas representaciones en el plano (cíclicas, ramificadas, notación de Lewis, etc.) que se utilizan para visualizar las estructuras de distintos compuestos. Denominaremos a esta representación **bidimensional**.

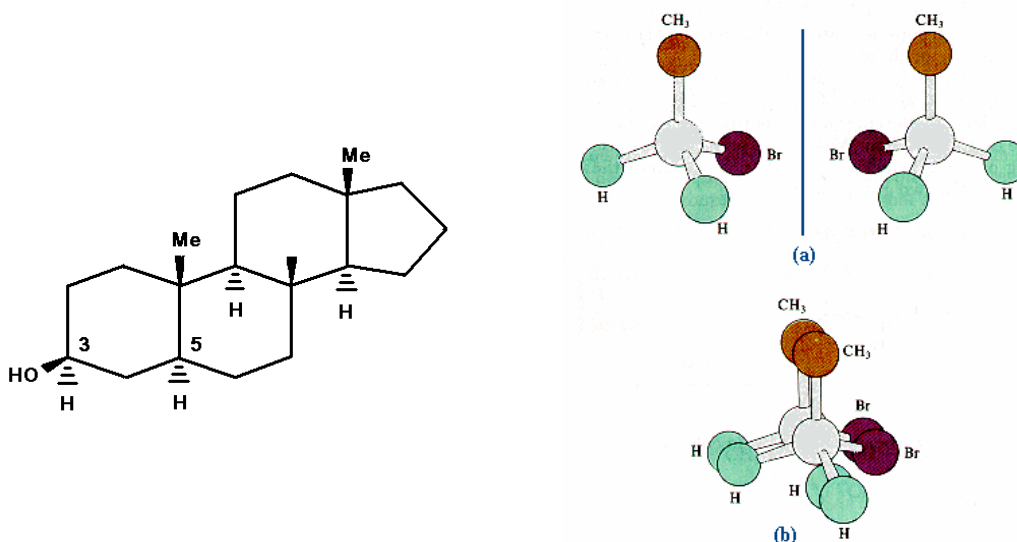
Ejemplos:





Finalmente, podemos considerar un tercer grupo con aquellos casos en que es necesario representar la estructura tridimensional de los compuestos químicos, para lo cual se utilizan trazos de distinto grosor con el fin de representar si un enlace está por encima o por debajo del plano de la estructura. Calificaremos a este tipo de representación como **tridimensional**.

Ejemplos:



En este documento técnico se hace una propuesta para la primera de estas representaciones, la «lineal», con el fin de que pueda servir como base para la elaboración de las representaciones «bidimensionales» y «tridimensionales», intentando buscar siempre la concordancia entre los tres tipos de representación.

En algunos de los ejemplos se utiliza un signo, que hemos denominado «guión químico», para indicar que la estructura que se representa tiene continuación en el renglón siguiente. Para ello, se utilizará el signo braille formado por los seis puntos.

Signo de «guión químico»:



## 2. Elementos y moléculas

### 2.1. Símbolos atómicos

Los símbolos de los elementos químicos pueden constar de una o dos letras, la primera de ellas siempre en mayúscula. Al igual que en caracteres visuales, en braille se escriben siguiendo la secuencia: signo de mayúscula (puntos 46) – letra/s del elemento.

Así, el elemento químico oxígeno tiene como símbolo: O. En braille se escribe:

O ⠠⠠⠠

El sodio tiene un símbolo formado por dos letras: Na. En braille se escribe:

Na ⠠⠠⠠⠠

### 2.2. Fórmulas moleculares de elementos simples

En caracteres visuales las moléculas de los elementos químicos se representan con el símbolo correspondiente y, a continuación, escrito en subíndice, el número de átomos que la forman (*subíndice numérico simple*).

Ejemplo:

O<sub>2</sub>

En algunas ocasiones, el subíndice es una expresión más compleja que un número entero (*subíndice alfanumérico*).

Ejemplos:

C<sub>n</sub>  
C<sub>n-1</sub>

En braille, cada uno de estos tipos de subíndice tiene un tratamiento distinto.

a) *Subíndice numérico simple*

El número que forma el subíndice se escribirá, a continuación del elemento, en posición baja (5.ª serie del sistema braille; <sup>1</sup> v. [Anexo 4](#)), independientemente del número de dígitos que lo componen.

b) *Subíndice alfanumérico*

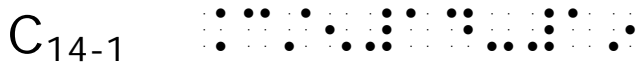
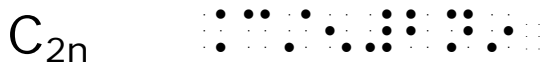
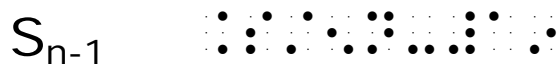
A continuación del símbolo del elemento, se escribirá el signo de subíndice (puntos 34) y los caracteres que lo forman.

Ejemplo:



Cuando el subíndice contiene más de un símbolo en caracteres visuales, es necesario utilizar el recurso de los paréntesis auxiliares, cuyo signo de apertura está formado por los puntos 26, y el de cierre por los puntos 35 (v. [Anexo 2](#)).

Ejemplos:



<sup>1</sup> Las distintas series del sistema braille pueden encontrarse en el *Documento Técnico B 2 de la CBE*, capítulo 2, «Series del sistema braille».



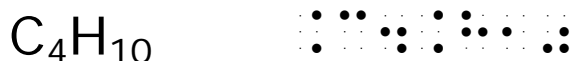
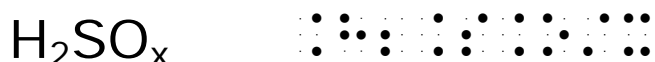
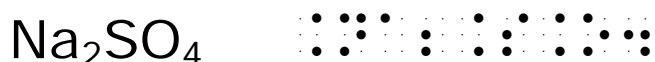
No sigue esta estructura en la transcripción braille aquella información que califica al elemento o a la molécula, normalmente relativa a los estados físicos de la materia, y que siempre es textual (v. [5. Estados físicos y otras especificaciones](#)).

### 2.3. Fórmulas moléculas de compuestos químicos

Están formadas por dos o más elementos escritos sin separación entre ambos. Así **H<sub>2</sub>** y **O**, forman la molécula **H<sub>2</sub>O**.

En braille, en general, se utilizarán los mismos recursos que para la representación de las moléculas de los elementos químicos.

Ejemplos:



#### Norma 1.<sup>a</sup>

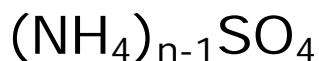
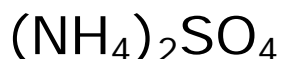
Para escribir algunos de los números en posición baja se utilizan combinaciones de puntos que coinciden con los signos de los *operadores aritméticos* y del *signo de igualdad* (v. [Anexo 1](#)). Para evitar cualquier confusión, cuando se incluya alguno de estos últimos entre moléculas, deberá estar precedido y seguido de un espacio en blanco.

#### Norma 2.<sup>a</sup>

Después de cualquier expresión química que vaya seguida por un signo que coincida con un carácter de número en posición baja, deberá haber un espacio en blanco entre este y la expresión química. Este caso ocurre especialmente con los signos de puntuación y de cierre de cursiva.



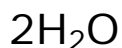
Ejemplos:



### 2.5. Coeficientes moleculares

Se entiende por *coeficiente molecular* cualquier letra o expresión numérica que precede inmediatamente a la fórmula molecular.

Ejemplo:



En braille, se seguirá la misma secuencia que en los textos en caracteres visuales.

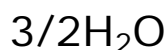
El ejemplo anterior será:



Cuando el coeficiente sea una fracción cuyos dos términos sean numéricos, en braille se escribirá siguiendo el método abreviado de representación de las fracciones (signo de número – numerador en posición baja – denominador en posición normal) (v. *Documento Técnico B 2 de la CBE, Signografía Básica*, página 16).

Cuando el coeficiente sea una letra griega, se utilizará el prefijo correspondiente a este alfabeto, ya sea mayúscula o minúscula (v. [Anexo 3](#)).

Ejemplos:



$nH_2O$

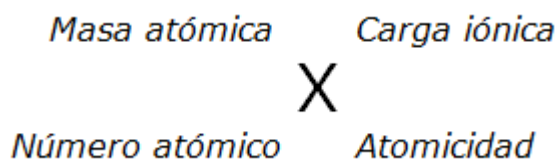


$\beta H_2O$



### 3. Otros índices que afectan a los símbolos atómicos

Normalmente suelen referirse al número atómico, a la masa atómica, la carga iónica y la atomicidad.



Aunque esta suele ser la disposición habitual de los superíndices y subíndices que afectan al símbolo atómico, no siempre es así en los originales en caracteres visuales.

Las variantes más comunes se explican en los apartados siguientes.

#### 3.1. Representación solo del número atómico y la masa atómica en forma numérica

Su representación más común lleva ambos índices a la izquierda del símbolo atómico.



A veces puede representarse con ambos índices a la derecha del símbolo atómico.



Independientemente de si los índices están a la izquierda o a la derecha, en braille *siempre se escribirá primero el elemento químico*, siguiendo la secuencia:

- Símbolo del elemento.
- El subíndice numérico, en posición baja y sin signo de número, esté a la derecha o a la izquierda del elemento.
- La cifra del superíndice, en posición normal y sin signo de número, esté a la derecha o a la izquierda del elemento químico.

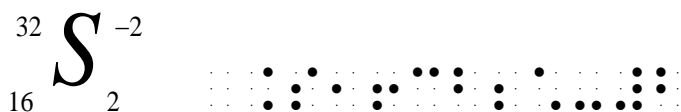


### 3.2. Representación de los cuatro índices en forma numérica

La secuencia será:

- Símbolo del elemento.
- La cifra del subíndice izquierdo, en posición baja y sin signo de número.
- La cifra del superíndice izquierdo, en posición normal y sin signo de número.
- La cifra del subíndice derecho, en posición baja y sin signo de número.
- Signo braille de superíndice.
- Texto completo de la carga iónica (puede ser un número arábigo, romano, signos de positivo o negativo, etc., como se podrá ver en el capítulo [4. Iones y números de oxidación](#)).

Ejemplo:



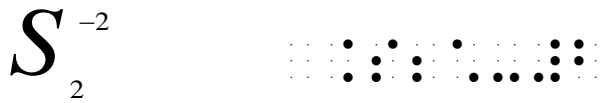
### 3.3. Representación de la carga iónica y del número de átomos en forma numérica

En caracteres visuales, el número de átomos se representa siempre abajo a la derecha (v. [Anexo 4](#)) y las cargas bien en superíndice a la derecha, o bien en superescrito (ver capítulo [4. Iones y números de oxidación](#)).

En braille se sigue la secuencia:

- Símbolo del elemento.
- El número de átomos, en posición baja y sin signo de número (v. [Anexo 4](#)).
- Signo de superíndice.
- Carga iónica (v. capítulo [4. Iones y números de oxidación](#)).

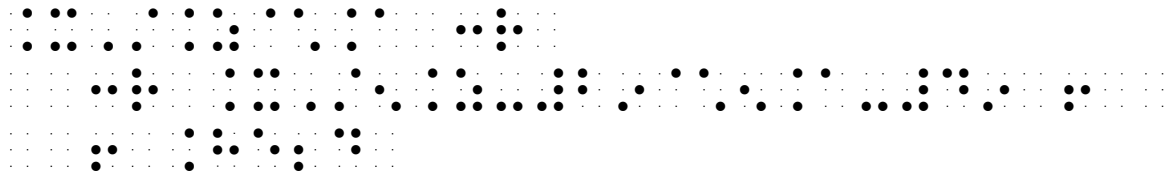
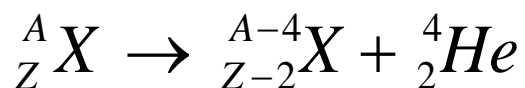
Ejemplo:



### 3.4. Índices alfanuméricos simples y compuestos

En el caso de que alguno de los índices a derecha o izquierda no pueda ser representado con claridad mediante las reglas de este código, se acudirá a la forma general de transcripción matemática, utilizando los signos de índice correspondientes y, si fuera preciso, paréntesis auxiliares (v. [Anexo 2](#)).

Ejemplo:



## 4. Iones y números de oxidación

### 4.1. Iones

Desde el punto de vista de la representación gráfica, los iones positivos o negativos de un átomo o molécula se representan con los signos de positivo o negativo que correspondan bien en superíndice a la derecha o bien en superescrito.



--

O

El número de ionización en superíndice a la derecha, además del signo positivo o negativo.



En los siguientes apartados se detalla el modo de llevar a cabo la transcripción braille de cada una de las variantes.

### **Signos de positivo y negativo en superíndice a la derecha o en superescrito**

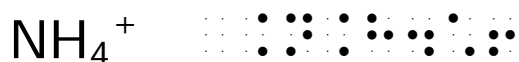
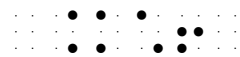
Independientemente de si las cargas se encuentran en superíndice a la derecha o en superescrito, en braille se seguirá siempre esta secuencia:

Símbolo atómico o fórmula molecular.

Signo de *superíndice*.

Signos de *positivo* o de *negativo*, según corresponda.

Ejemplos en superíndice:







Ejemplos de representación sobre un símbolo atómico:<sup>2</sup>



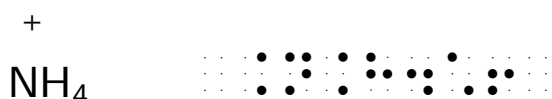
### **Representación sobre una molécula**

En caracteres gráficos, se escriben sobre la fórmula molecular, generalmente en el centro de la misma. En braille, siempre se transcribirá después del último elemento de la molécula, o de su subíndice si lo tuviera.

Secuencia de escritura braille:

- Fórmula molecular.
- Signo de *superíndice*.
- Signo/s de *positivo* o *negativo* según corresponda.

Ejemplo:



### **Incluyendo el número de ionización o de cargas**

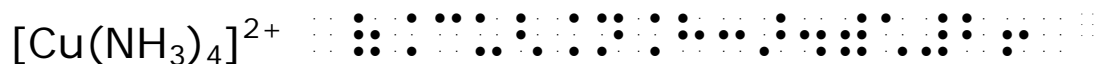
Secuencia:

- Símbolo atómico o fórmula molecular.
- Signo de *superíndice*.

<sup>2</sup> Se ha de tener especial cuidado de no confundir con los signos utilizados en ocasiones en la *Notación de Lewis* para representar los electrones que se encuentran en la parte superior del símbolo de elemento químico. La *Notación de Lewis* forma parte de la representación química bidimensional.

- o Caracteres de los signos que forman el superíndice (en el caso de que sea transcripción de un original, se seguirá el mismo orden que tengan los caracteres visuales).

Ejemplos:



#### 4.2. Número de oxidación

Se escriben siempre con números romanos. Independientemente de que estén o no en mayúsculas en caracteres visuales, en braille se escribirán sin signo de mayúscula.

Secuencia de escritura braille:

- o Símbolo atómico o fórmula molecular.
- o Signo de *superíndice*.
- o Caracteres romanos sin signo de mayúscula.

Ejemplos:



## 5. Estados físicos y otras especificaciones

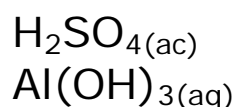
### 5.1. Estados tipo de las sustancias

En caracteres visuales, se representan a continuación de la molécula utilizando su abreviatura correspondiente, en subíndice y entre paréntesis.

Estados:

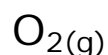
- o Acuoso o en disolución acuosa. Abreviaturas: «ac» y «aq».

Ejemplos:



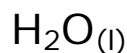
- o Gaseoso. Abreviatura: «g».

Ejemplo:



- o Líquido. Abreviatura: «l».

Ejemplo:



- o Sólido. Abreviatura: «s».

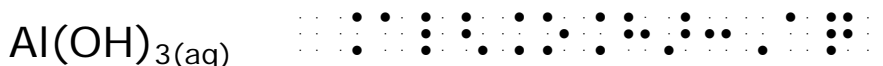
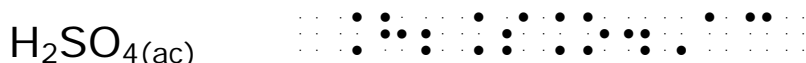
Ejemplo:

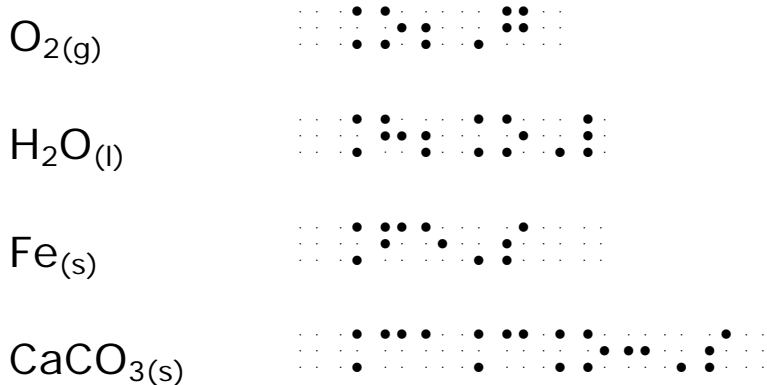


### Representación braille

Se transcribirán omitiendo los paréntesis y anteponiendo el punto 6 al contenido textual.

Ejemplos:





*Estado físico de la materia abreviado y con punto de abreviatura*

En ocasiones los estados de la materia se representan con un punto de abreviatura. En braille se podrá respetar la representación original pero no será necesario transcribir el punto de abreviatura.

Ejemplos:



Con preferencia se transcribirá así:



Como buena práctica se recomienda que, cuando en el original el estado físico de la materia esté escrito de forma completa y se tenga seguridad sobre el concepto, se escriba de forma abreviada, utilizando los siguientes signos:

Signo braille	Puntos braille	Abreviatura	Significado
	6-1-14	ac	Acuoso
	6-1245	g	Gaseoso
	6-123	l	Líquido
	6-234	s	Sólido

**Norma 4.<sup>a</sup>**

Cuando en el original está escrito el estado físico de la materia de forma abreviada y separado por un espacio del elemento químico, en braille no se dejará ese espacio en blanco.

De este modo,  $O_{2(g)}$  y  $O_2 (g)$  se transcribirán en braille:

**5.2. Otras especificaciones**

En ocasiones, a continuación de la fórmula molecular o de la reacción, se incluye información relativa a ellas. Se suele escribir entre paréntesis, bien a la misma altura que la fórmula molecular, bien en subíndice.

Ejemplos:

C (grafito)

$H_2SO_4$  (diluido)

En braille se seguirá la secuencia utilizada en la escritura normal. Es decir:

- Elemento.
- Espacio en blanco.
- Entre paréntesis, estado físico o especificación de la materia.

Ejemplos:

C (grafito)

$H_2SO_4$  (diluido)

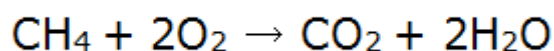
## 6. Flechas y reacciones<sup>3</sup>

Las reacciones y ecuaciones químicas se componen de dos miembros, ambos formados por expresiones químicas. Entre cada uno de los miembros hay una flecha o un signo de igualdad.

primer miembro → segundo miembro

Cada miembro está compuesto de uno o varios términos que pueden ir ligados por operadores.

Ejemplo:



### Norma 5.<sup>a</sup>

En braille, los *operadores aritméticos* se representan como viene recogido en el *Anexo 1* y siempre deberá haber un espacio en blanco separándolos de cada término. Esta misma norma se aplicará a las flechas de reacción (norma 6.<sup>a</sup>).

#### 6.1. Flecha de reacción hacia la derecha

Independientemente de su representación visual, en braille se transcribirá:



#### 6.2. Flecha de reacción hacia la izquierda

Independientemente de su representación visual, en braille se transcribirá:



<sup>3</sup> Es conveniente consultar también el [capítulo 12](#), donde se dan normas que afectan a la partición de líneas en las que se encuentran flechas de reacción.

### 6.3. Flecha en ambos sentidos (equilibrio químico)

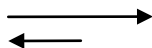
Independientemente de su representación visual, en braille se transcribirá:



### 6.4. Doble flecha de equilibrio químico indicando desplazamiento en uno de los sentidos

En caracteres gráficos, está compuesta por dos flechas horizontales en paralelo e indicando sentidos opuestos, siendo una de más longitud.

Así, la doble flecha se representa de este modo cuando la de mayor longitud señala hacia la derecha:



En braille, este caso se transcribe:



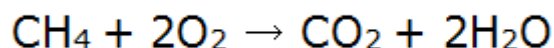
Cuando va hacia la izquierda la de mayor longitud, se transcribe:



### Norma 6.<sup>a</sup>

Las flechas de reacción deben tener un espacio en blanco por delante y otro por detrás.

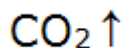
Ejemplo:



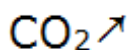
### 6.5. Flecha hacia arriba (desprendimiento gaseoso)

En caracteres visuales aparece siempre escrito después de la fórmula molecular y puede presentar tres variantes:

Como flecha vertical hacia arriba:



Como flecha oblicua hacia arriba y hacia la derecha:



Como flecha oblicua hacia arriba y hacia la derecha en la misma vertical que el subíndice del último símbolo atómico.

En braille siempre se transcribirá:



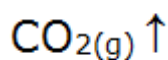
Las representaciones gráficas del ejemplo anterior se transcribirán:



### Norma 7.<sup>a</sup>

Cuando la flecha hacia arriba acompañe a una fórmula molecular, se transcribirá al final de la misma, incluso después de los atributos que pudiera tener.

Ejemplo:

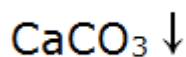


### 6.6. Flecha hacia abajo (precipitación)

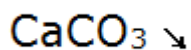
En caracteres visuales aparece siempre escrito después de la fórmula molecular y puede presentar tres variantes:



Como flecha vertical hacia abajo:



Como flecha oblicua hacia abajo y hacia la derecha:



En braille siempre se transcribirá:



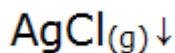
Las representaciones gráficas del ejemplo anterior se transcribirán:



### Norma 8.<sup>a</sup>

Al igual que la flecha hacia arriba (desprendimiento gaseoso), la flecha hacia abajo (precipitación) es el último signo que se transcribe de la molécula.

Ejemplo:

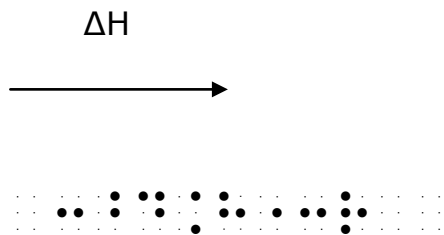


## 7. Flechas con especificaciones<sup>4</sup>

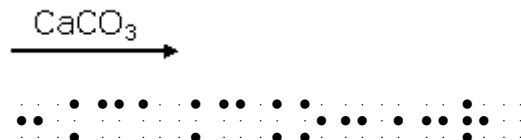
### 7.1. Flecha con un solo calificador

Con independencia de que el signo calificador de una flecha se encuentre encima o debajo de la misma, en braille se escribirá en el interior de la flecha, precedido por el carácter braille 25 y seguido por los caracteres 5 y 25.

Ejemplos:



*Nota: En este ejemplo se ha utilizado el signo de «entalpía», que está formado por una letra griega «delta mayúscula» y una «H». El alfabeto griego se encuentra en el [Anexo 3](#). Los prefijos que se han de utilizar con cada alfabeto se encuentran en el [Anexo 2](#).*

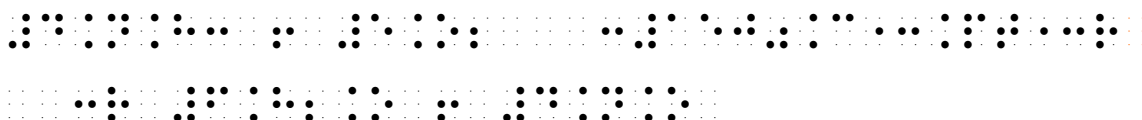
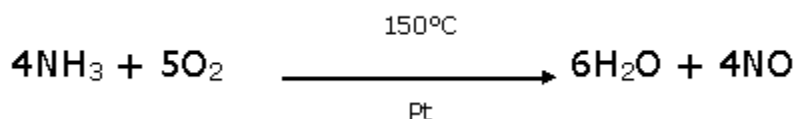
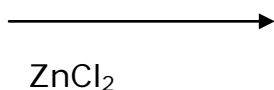


### 7.2. Flecha simple con dos calificadores

En braille, se escribirá primero el signo que se encuentre sobre la flecha y, a continuación y separado por el carácter 25, el que se encuentre bajo ella.

<sup>4</sup> Es conveniente consultar también el [capítulo 12](#), donde se dan normas que afectan a la partición de líneas que incluyen una flecha de reacción con calificadores.

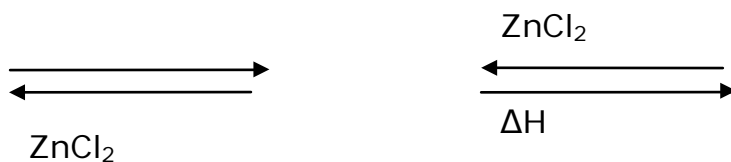
Ejemplos:



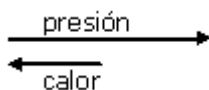
### 7.3. Flecha doble con dos calificadores

En braille lo determinante es transcribir primero el elemento que califica a la flecha que apunta hacia la izquierda, independientemente de si se encuentra por encima o por debajo de la flecha doble.

Estos dos ejemplos se transcriben igual en braille:



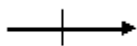
Ejemplo:



#### 7.4. Otras modificaciones

##### **Rayo de energía o signo de ruptura de enlace químico**

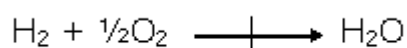
Gráficamente es una línea que corta cualquier flecha horizontal. La línea que corta la flecha a veces puede ser quebrada, a semejanza de un rayo.



En braille se representará de la siguiente manera:



Ejemplo:



##### **Flecha tachada (no reacción química)**

Se representa por una flecha con un aspa sobre su trazo.



En braille se transcribirá de la siguiente manera:



## 8. Enlaces horizontales

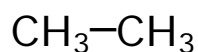
### 8.1. Enlaces covalentes

#### **Simple y dipolar**

En los textos en caracteres visuales el enlace simple se representa como un guión largo entre dos moléculas. En braille se transcribe:



Ejemplo:

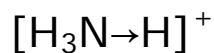


En ocasiones también se emplea el enlace covalente polar o dativo

Su representación en braille será:

Signo braille	Puntos braille	Signo tinta	Significado
	6-23	←	Enlace covalente polar o dativo hacia la izquierda.
	56-3	→	Enlace covalente polar o dativo hacia la derecha.

Ejemplo:

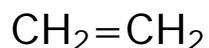


#### **Doble**

En caracteres visuales se representa con dos guiones largos paralelos entre moléculas. En braille se transcribe:



Ejemplo:

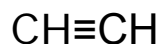


### **Triple**

El enlace triple se representa en caracteres visuales con tres guiones largos paralelos entre dos moléculas. En braille se transcribe:



Ejemplo:



### **Cuádruple**

En los textos en caracteres visuales aparece como cuatro guiones largos paralelos entre moléculas. En braille se transcribe:



Ejemplo:



## **8.2. Otros enlaces**

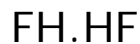
### **Puente de hidrógeno**

En caracteres visuales se representa con un punto entre dos moléculas o al final de una de ellas. En el primer caso está rodeado por el signo del hidrógeno y, en el segundo, es el último carácter de la molécula, teniendo como anterior al símbolo del hidrógeno.

En braille se transcribe:



Ejemplo:

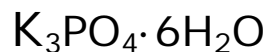
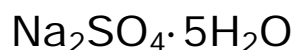


### ***Hidratación y adición***

En caracteres visuales se representa con un punto entre dos moléculas. En braille se representa con el punto 3.



Ejemplos:



### ***Radical libre***

En caracteres visuales, se suele representar cercano a la molécula, bien al principio o al final de la misma. Cuando es simple, se suele representar con un punto grueso o una raya horizontal.



En braille se representa por los puntos 5 y 2. Se distingue del enlace simple porque a continuación del signo no se encuentra ningún símbolo químico, sino un espacio en blanco.

El ejemplo anterior se escribirá de la siguiente manera:



En ocasiones, el radical libre se encuentra escrito a la izquierda del elemento o grupo funcional.

Ejemplo:



### ***Enlace de alta energía***

En caracteres visuales se representa por una línea ondulada entre las dos moléculas que enlaza, a modo de tilde.



En braille se representa con el siguiente signo:





## 9. Fórmulas esquemáticas de cadenas lineales

Es una representación de fórmulas moleculares de cadenas de átomos, en la que solo se indican los enlaces (sencillos, dobles o triples) de forma consecutiva.

Se emplea preferentemente en Química Orgánica, ya que no se escriben los símbolos de Carbono (C) e Hidrógeno (H). Los vértices corresponden a átomos de carbono, y se omiten los enlaces y símbolos correspondientes a átomos de hidrógeno.

Para distinguir gráficamente los enlaces se representan en zigzag, siguiendo dos direcciones oblicuas.

En braille se representan de la siguiente manera:

Signo braille	Puntos braille	Signo visual	Significado
	6-2	/	Enlace sencillo de abajo a la izquierda hacia arriba a la derecha
	5-3	\	Enlace sencillo de arriba a la izquierda hacia abajo a la derecha
	56-12	//	Enlace doble de abajo a la izquierda hacia arriba a la derecha
	45-23	\\	Enlace doble de arriba a la izquierda hacia abajo a la derecha
	56-123	///	Enlace triple de abajo a la izquierda hacia arriba a la derecha
	45-123	\\\	Enlace triple de arriba a la izquierda hacia abajo a la derecha

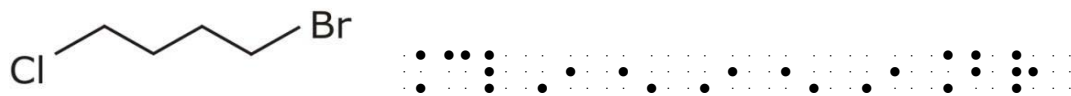
Así la representación del *trans-2-hexeno* sería:



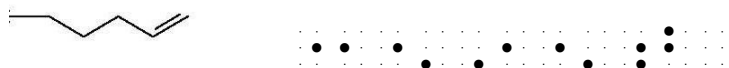
Cuando aparecen símbolos de elementos químicos, que no sean Carbono o Hidrógeno, se escribirán en el vértice correspondiente entre los signos de enlace. Véase el ejemplo siguiente del *éter dietílico*.



Ejemplo del 1-bromo-4-clorobutano



Si aparecieran enlaces en dirección horizontal, se emplearán los signos correspondientes (véase ejemplo siguiente de *hexeno*).



## 10. Configuración electrónica

La configuración electrónica es la expresión del modo en el que estarían distribuidos los electrones en un átomo.

La representación gráfica se realiza con tres grados de complejidad, los cuales se detallan en los apartados siguientes.

### 10.1. Configuración electrónica simple (primer grado de complejidad)

Está formada por:

- Nivel, primer número cuántico.
- Subnivel, segundo número cuántico.
- Número de electrones del subnivel.

En general, su transcripción se ha de atener al original en caracteres visuales, pero se deben considerar las siguientes particularidades:

- 1) El número de electrones que afecta al subnivel se escribirá en posición baja sin el signo de número (v. [Anexo 4](#)):

Ejemplo:

Configuración electrónica del Helio (He)

$1s^2$

⠠⠠⠠⠠⠠⠠

- 2) Cuando en una edición en caracteres visuales los niveles y subniveles aparecen seguidos de un carácter de separación (coma, espacio en blanco, etc...), en braille se dejará siempre un espacio en blanco entre unos y otros.

Tanto  $1s^2, 2s^2, 2p^5$  como  $1s^2 2s^2 2p^5$  se transcribirán:

⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠

Si no hubiera ningún carácter, no se dejará ningún espacio, siendo fiel al original:

$1s^2 2s^2 2p^5$  ⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠⠠

## 10.2. Segundo grado de complejidad

En este grado de complejidad se representan:

- Nivel, primer número cuántico.
- Subnivel, segundo número cuántico.
- Orbital, tercer número cuántico (valores «x, y, z...»).
- Número de electrones.

### **Orbital representado por letras y expresiones algebraicas**

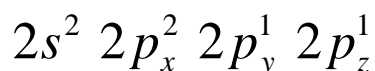
Los casos que se pueden dar son los siguientes:

Subnivel p:  $p_x, p_y, p_z,$

Subnivel d:  $d_{xy}, d_{xz}, d_{yz}, d_{x^2-y^2}, d_{z^2}$

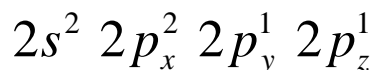
Subnivel f:  $fz^3, fxz^2, fyz^2, fxyz, fz(x^2-y^2), fx(x^2-3y^2), fy(3x^2-y^2)$

En caracteres gráficos, pueden aparecer de diversas maneras, siendo la más común en subíndice, ya sea debajo del número de electrones del subnivel o en el siguiente carácter:



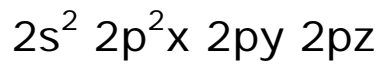
Sea cual sea su forma de representación, en braille se transcribirá siguiendo este orden:

- Nivel o primer número cuántico.
- Subnivel o segundo número cuántico.
- Orbital o tercer número cuántico.
- Número de electrones, escrito en braille *en posición baja* (v. [Anexo 4](#)).



En ocasiones, el autor no especifica el número de electrones del subnivel cuando el valor es 1. En braille se escribirá tal y como aparece en el original.

Ejemplo:



Los distintos casos de cada subnivel se transcriben de la siguiente manera:

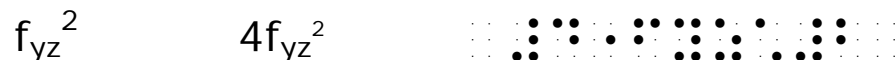
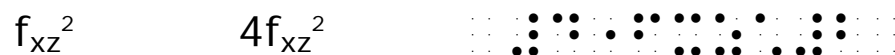
- *Subnivel p*

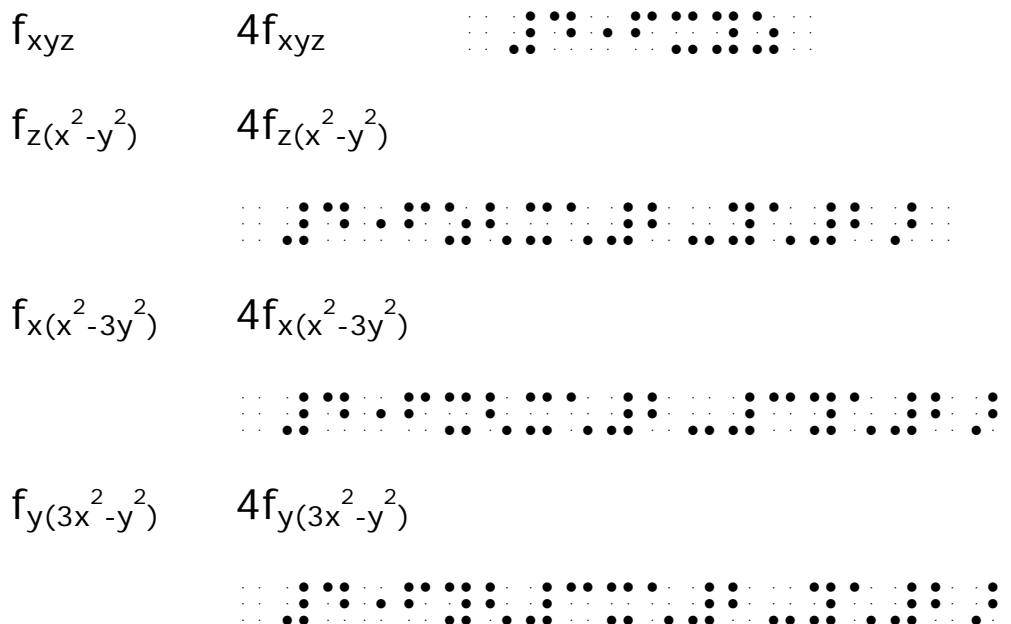


- *Subnivel d*



- *Subnivel f*

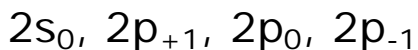




### **Orbital representado por números enteros**

En braille, en estos casos, se utilizarán los signos de subíndice correspondientes, ateniéndonos a su representación en caracteres visuales.

Ejemplo:

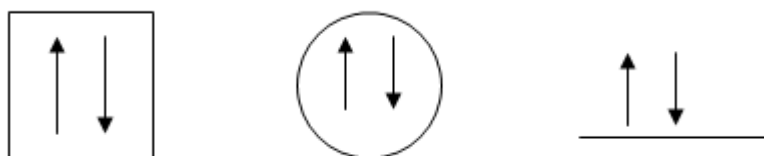


### *10.3. Tercer grado de complejidad con espín de electrón para orbital*

En este grado de complejidad se representa el espín de los electrones mediante flechas.

Para ello se utilizan flechas dentro de círculos o cuadrados, o sobre una raya horizontal, tal y como se muestra en estos ejemplos:

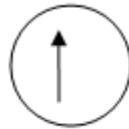
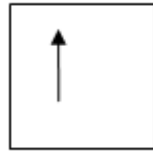
Con doble flecha:



En braille se transcribirá



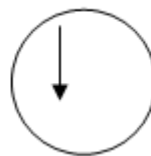
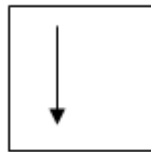
Con flecha arriba:



En braille se transcribirá:



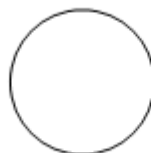
Con flecha abajo:



En braille se transcribirá:



Vacío:

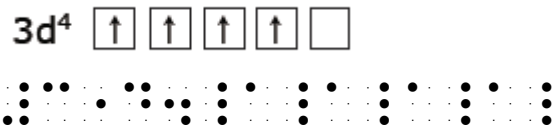


En braille se transcribirá:

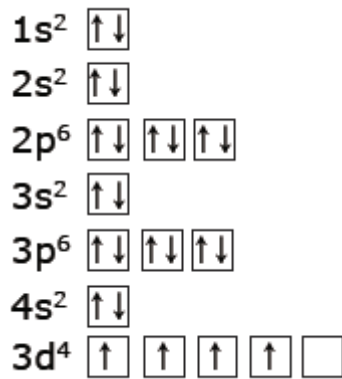


Todos los símbolos de espín se transcribirán a continuación del subnivel.

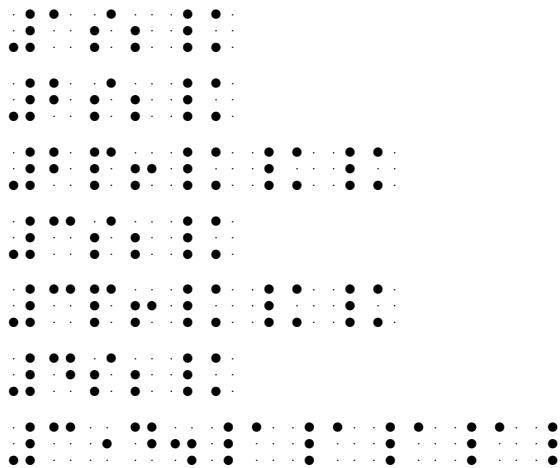
Ejemplo:



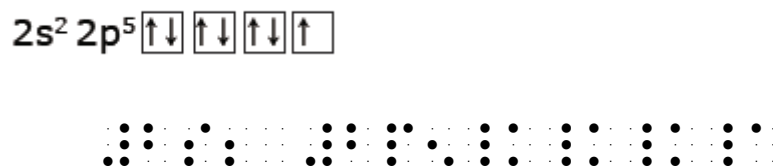
Los orbitales del elemento  ${}_{24}\text{Cr} - 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^4$  se representan de la siguiente manera:



En braille se representan del siguiente modo:



Ejemplo:





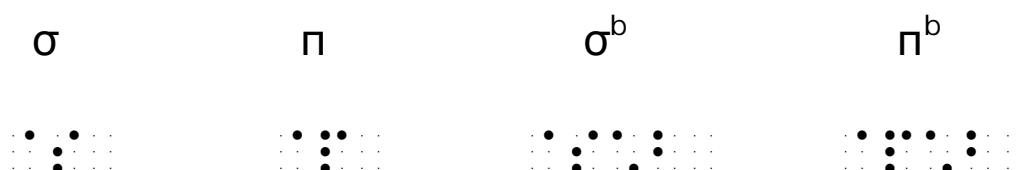
## 11. Geometría molecular

### 11.1. Tipos de orbitales moleculares

Se representan con una letra griega (sigma, pi...). Pueden ser de dos tipos.

- *Enlazantes*: Se representan con la letra griega correspondiente sola o afectada por la letra b en **superíndice** ( $\sigma^b$ ).

Ejemplos:



- *Antienlazante*: Se representan con la letra griega correspondiente afectada por un asterisco en **superíndice** ( $\sigma^*$ ).

Ejemplos:

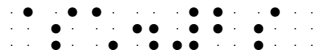
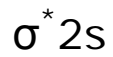
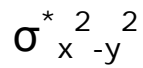
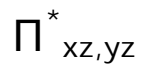
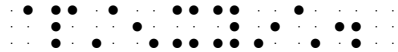
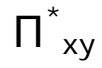
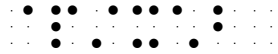


### 11.2. Orbitales atómicos enlazados

Tanto los enlazantes como los antienlazantes, en ocasiones, pueden estar afectados por un subíndice que hace referencia a los orbitales atómicos implicados. En este caso se seguirá la siguiente estructura, independientemente de si están o no desplazados:

1. Letra base.
2. Signo de subíndice.
3. Contenido del subíndice, entre paréntesis auxiliares si consta de más de un carácter.
4. Signo de superíndice.
5. Contenido del superíndice.

Ejemplos:



## 12. Expresiones que exceden la longitud de la línea braille

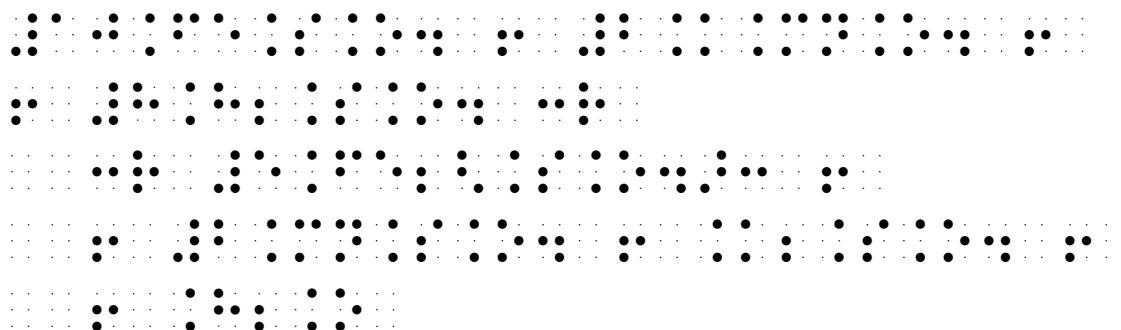
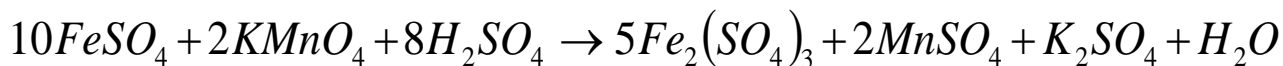
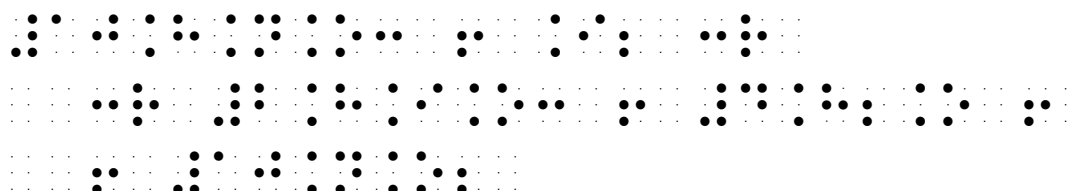
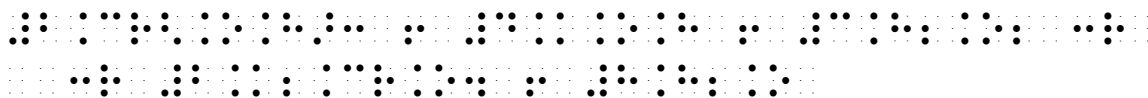
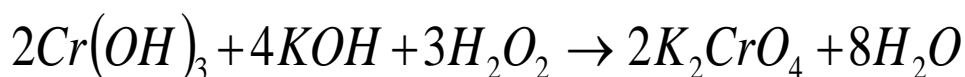
### 12.1. Reacciones químicas

#### **Reacciones químicas con flecha sin calificadores**

En el caso de que una reacción química no pueda escribirse de forma completa en un renglón braille se transcribirá de la siguiente manera:

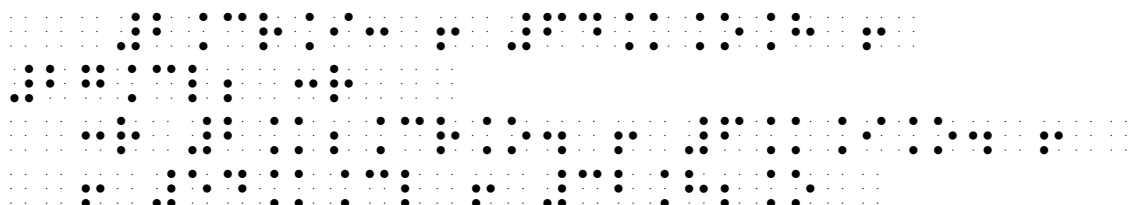
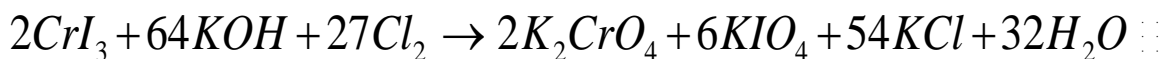
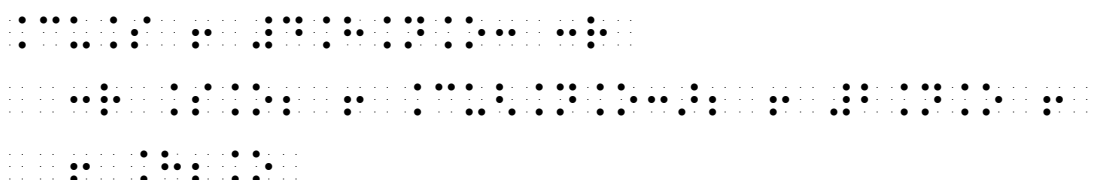
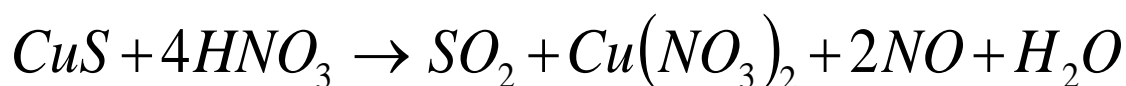
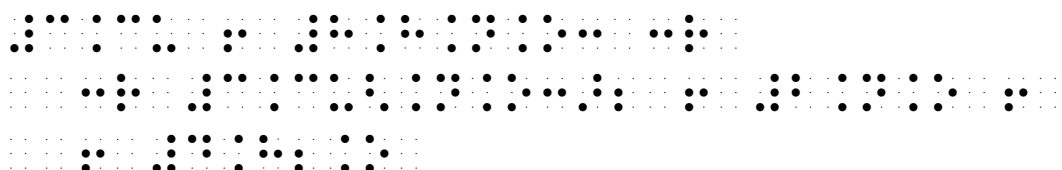
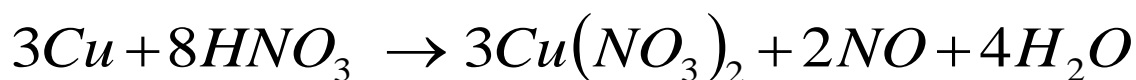
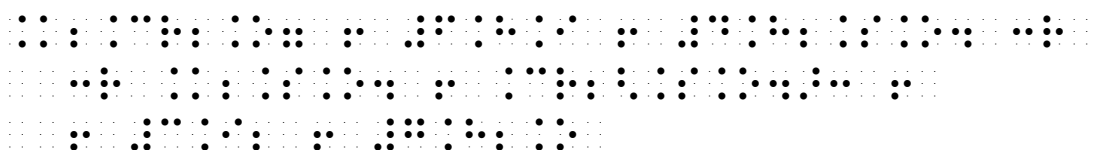
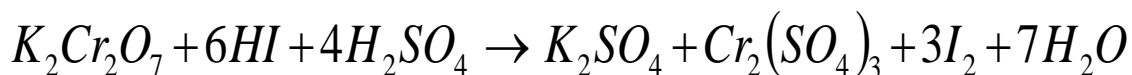
- 1) Primer miembro sin sangría, finalizando el renglón con la flecha de reacción correspondiente y comenzando el siguiente con sangría de dos espacios y, a continuación, repitiendo la flecha de reacción. Si es preciso realizar un corte de renglón antes de escribir la flecha, se hará por alguno de los operadores aritméticos, escribiendo los renglones que pertenezcan al primer miembro a la misma altura que el primer renglón.

Ejemplos:



2) El segundo miembro de la reacción se comenzará a transcribir en renglón nuevo con una sangría de dos espacios, repitiendo la flecha siempre que el segundo miembro no entre completo en el renglón. Si es preciso realizar un corte de renglón en el segundo miembro, se hará por alguno de los operadores aritméticos, escribiendo todos los renglones que ocupe el segundo miembro con sangría de dos espacios.

Ejemplos:

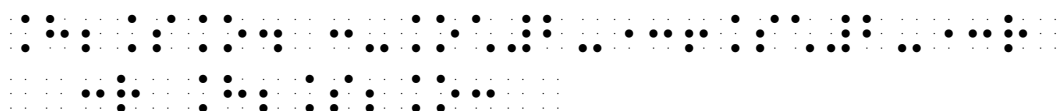
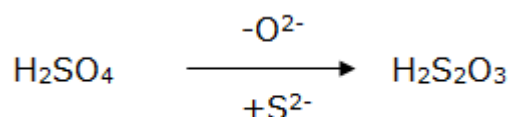


### Reacciones químicas con flecha con calificadores

Cuando una reacción química cuyos miembros estén relacionados por una flecha con calificadores no pueda escribirse íntegramente en un renglón braille, se cortará de la siguiente manera:

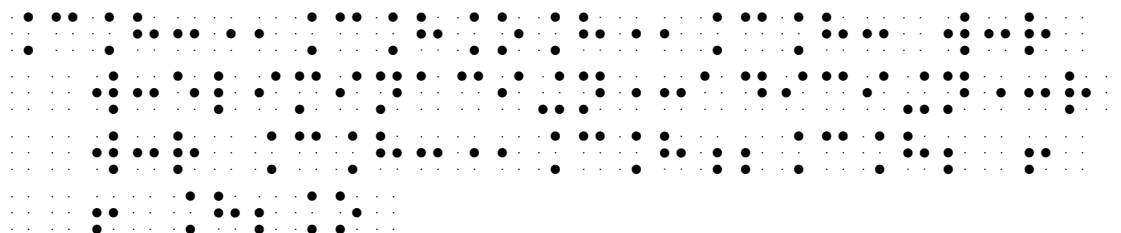
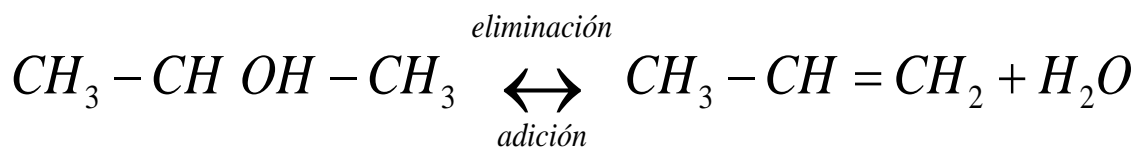
- 1) Si el contenido total de la flecha se puede escribir en el mismo renglón que el final del primer miembro de la reacción, en el renglón siguiente, después de una sangría de dos espacios, se escribirá el signo de flecha correspondiente sin calificadores y, a continuación, el segundo miembro de la reacción.

Ejemplo:



- 2) Si el contenido total de la flecha no se puede escribir en el mismo renglón que el primer miembro, al final de la línea se escribirá la flecha sin calificadores y, en la línea siguiente, la flecha con calificadores precedida de una sangría de dos espacios, para seguir, a continuación, con el segundo miembro. Si fuera preciso cortar este último, se realizará por cualquiera de los operadores aritméticos.

Ejemplo:



En este ejemplo aparecen los signos de enlace simple y enlace doble (v. [8. Enlaces horizontales](#)).

### 12.2. Recurso del «guión químico»

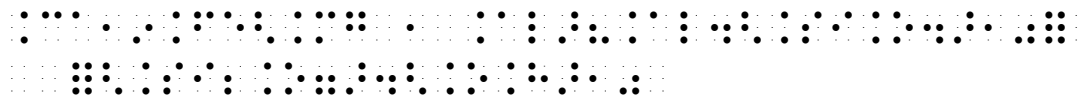
Se utilizará el carácter braille formado por los puntos 123456 cuando sea necesario partir una expresión química que ocupe más de un renglón braille y a la que no sean aplicables las reglas de partición incluidas en el apartado anterior.

Se repetirá siempre al comenzar el siguiente renglón.

Como buena práctica, en su transcripción se seguirán estos principios:

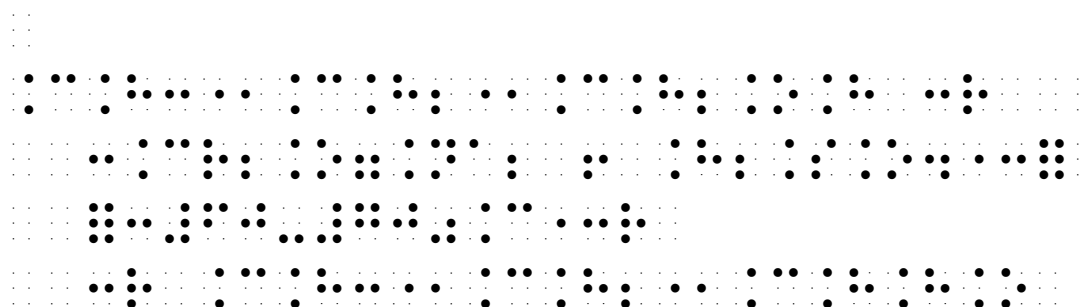
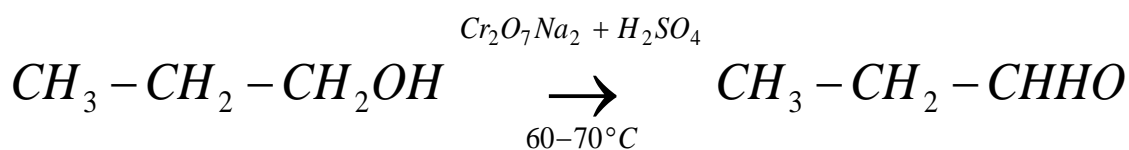
1.º) En fórmulas moleculares, no separar subíndices y superíndices del símbolo atómico o grupo funcional al que afecten.

Ejemplo (fórmula de la Vesuvianita):



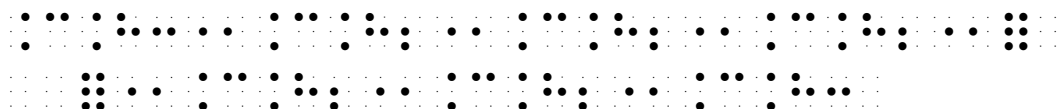
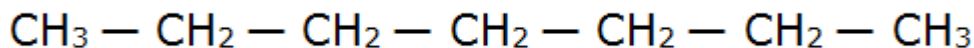
2.º) En flechas con doble calificador, se partirá por el signo de continuidad de flecha (puntos 5-25), el cual deberá escribirse también en el renglón siguiente a continuación del guión químico, para continuar con el contenido del segundo calificador.

Ejemplo:



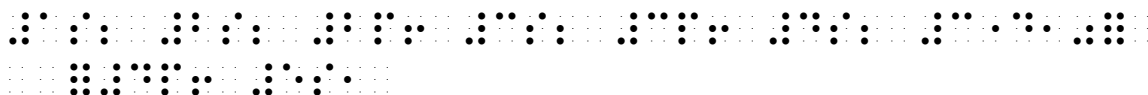
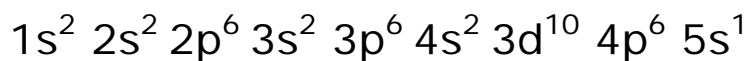
3.º) En las expresiones en las que aparecen enlaces químicos, se partirá a continuación de un enlace y, en el renglón siguiente, después del signo de guión químico, se repetirá el enlace.

Ejemplo:



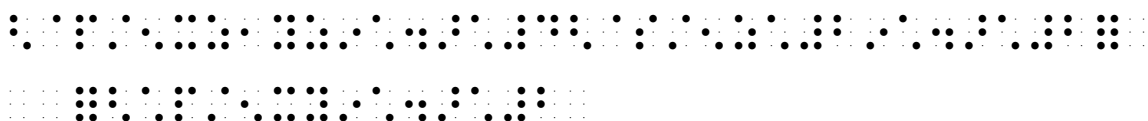
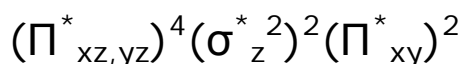
4.º) En las configuraciones electrónicas, se partirá a continuación de cualquier espacio en blanco que separa los niveles y/o subniveles.

Ejemplo (configuración electrónica del Rubidio):



5.º) En los orbitales moleculares, deberán mantenerse agrupados los signos braille que componen cada uno de los orbitales.

Ejemplo:



### **13. Caracteres alfanuméricos, marcas, colores y variantes tipográficas**

#### *13.1. Numeración de átomos, enlaces y/o vértices en una cadena*

#### **Caso 1. Un solo tipo de numeración o serie alfanumérica en la cadena**

Se aplicará lo que dice la Norma 14 QB de la «Química bidimensional» (*Documento Técnico B 6-2 de la CBE*). Dicho texto se incluye a continuación.

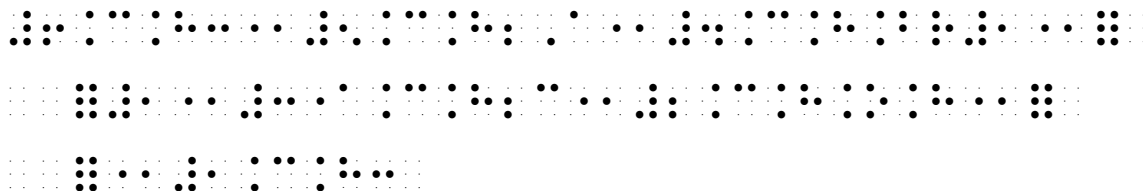
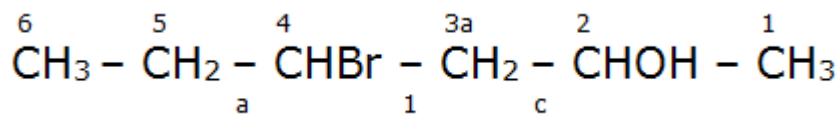
#### **Norma 14 QB**

*La representación braille de números y letras de caracterización de elementos gráficos (símbolos atómicos o enlaces) se ajustará a lo siguiente:*

- 1. Los números o letras que caractericen elementos gráficos se escribirán antes del símbolo atómico o enlace al que afecten.*
- 2. Se transcribirán en primer lugar las letras y después los números, siempre que la letra no esté asociada al número.*
- 3. La numeración se escribirá con signo de número y cifra correspondiente en posición baja.  
Si los números estuvieran afectados por signos de puntuación, estos se escribirán en el orden que aparecen en la representación gráfica.  
Las letras de la primera serie braille (a-j) que afecten a números deberán ir precedidas del punto 5.*
- 4. En el caso de las representaciones esquemáticas —y solo en este caso—, y si no figura símbolo atómico en el lugar del vértice, a la primera de las letras o números que afecten a un enlace deberá anteponérsele el punto 6.*
- 5. En caso de ser necesario partir la fórmula mediante guiones químicos, las numeraciones y letras y/o marcas asociadas a la misma son inseparables del elemento gráfico al que afecten.*



Ejemplo del 4-bromil-2-hidroxihexano



### **Caso 2. Más de una numeración o serie alfanumérica en la cadena**

Se aplicará lo que dice la Norma 15 QB de la «Química bidimensional» (*Documento Técnico B 6-2 de la CBE*), que se incluye a continuación.

#### **Norma 15 QB**

*Si hay más de una numeración, se actuará de la siguiente manera:*

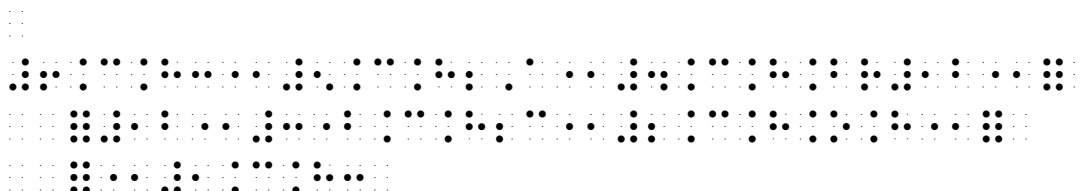
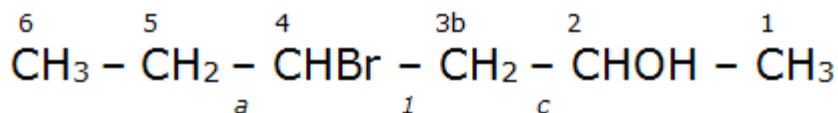
1. *Se elegirá una numeración principal que se escribirá como cuando es única. Se recomienda que sea la más abundante.*
2. *El resto de numeraciones se transcribirán de la misma manera añadiendo en posición alta el número de orden que se le haya asignado de forma que el primer número de la segunda numeración se escribiría con 1 en posición baja y a continuación 2 en posición alta, el primer número de la tercera numeración quedaría 1 en posición baja y a continuación 3 en posición alta, etc.*
3. *Cuando un elemento esté afectado por dos o más numeraciones distintas se escribirán en el orden que se les haya asignado.*

*Si ambas numeraciones, o una de ellas, estuvieran afectadas por una letra, se deberá usar el punto 5 para separar el número de la letra si esta fuera alguna de la primera serie.*

4. *La representación braille de la fórmula se iniciará siempre por una nota de transcripción describiendo la diferencia tipográfica, de posición, color, o marca, que presentan las numeraciones en el original.*

Número	Si es 1. <sup>a</sup> numeración	Si es 2. <sup>a</sup> numeración	Si es 3. <sup>a</sup> numeración
1	⠠	⠠	⠠
2	⠠	⠠	⠠
3	⠠	⠠	⠠

Ejemplo del 4-bromil-2-hidroxihexano en el que la segunda numeración aparece con caracteres en cursiva.



### 13.2. Marcas en átomos, enlaces y/o vértices en una cadena

Para indicar su posición se utilizarán los siguientes signos escritos a continuación del elemento al que afecten:

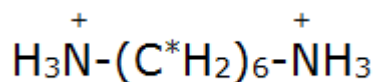
en superíndice a la derecha	⠠	16
en superescrito	⠠	16
en superíndice a la izquierda	⠠	4-16

Las marcas más habituales que suelen afectar a elementos en una fórmula son:

Signo braille	Puntos braille	Signo	Significado
⠠	256	*	asterisco
⠡	235	+	carga positiva
⠢⠢	235-235	++	dos cargas positivas
⠣	36	-	carga negativa
⠤⠤	36-36	--	dos cargas negativas

Para escribir cualquier otra marca se utilizarán los signos establecidos al efecto en la Signografía Matemática (*Documento Técnico B 5 de la CBE*).

Ejemplo:



### 13.3. Empleo de colores y otros recursos tipográficos para diferenciación de elementos en una fórmula molecular

En ocasiones, algunos elementos de las fórmulas moleculares están representados con recursos tipográficos, tales como colores, curvas que los delimitan, fondos distintos, etc.

Para indicar en braille estos cambios tipográficos se seguiría lo recogido en la Norma 16 QB de la «Química bidimensional» (*Documento Técnico B 6-2 de la CBE*), cuyo texto se incluye a continuación.

#### Norma 16 QB

*El uso de distintos colores o recursos tipográficos en una fórmula química —de diferenciación de fondos o de delimitación por líneas— se considerarán como equivalentes a efectos de su representación braille, y se ajustarán a lo recogido en esta Norma.*

1. La transcripción braille de una fórmula en la que aparezcan distintos colores o recursos tipográficos, fondos o líneas de separación, deberá ir precedida de una «Nota de transcripción braille» en la que se especifique la correspondencia entre los signos braille empleados en esa fórmula y el valor gráfico que cada uno de ellos representa.
2. Si un elemento o dos seguidos están escritos con una misma tipografía o color, distintos de los de la base, en braille se les antepone a cada uno de ellos:
  - el signo  $\text{⠄}$  (puntos 456) cuando solo se precise una diferenciación gráfica en esa fórmula;
  - el signo  $\text{⠄}$  (puntos 456) seguido de un número de orden si en la fórmula fuera preciso hacer más de una diferenciación gráfica: así, el signo irá seguido de los números 2, 3, etc., en posición baja para las diferenciaciones 2.<sup>a</sup>, 3.<sup>a</sup>, etc.

Signo braille	Puntos braille	Definición
$\text{⠄}$	456	Para indicar el primer cambio tipográfico
$\text{⠄⠆}$	456-23 (n.º 2 en posición baja)	Para indicar el segundo cambio tipográfico
$\text{⠄⠆⠆}$	456-25 (n.º 3 en posición baja)	Para indicar el tercer cambio tipográfico
$\text{⠄} \dots$	456 y sucesivos número en posición baja	...

- A estos efectos, el subíndice de un símbolo atómico se considera parte suya. Si debieran diferenciarse entre sí, el subíndice se escribiría de forma no abreviada (empleando el signo  $\text{⠇}$  (puntos 34) para el subíndice, el signo  $\text{⠆}$  (puntos 3456) de número y el número en posición alta).
  - Si fuera preciso emplear el guión químico, los signos indicadores de cambio tipográfico son inseparables de los elementos a los que se refiere, por lo que el indicativo de color deberá repetirse, en su caso, con elemento a diferenciar.
3. Si hubiera más de dos elementos consecutivos con una misma diferenciación gráfica distinta de la base, se utilizará el signo de «periodo de diferenciación gráfica»:

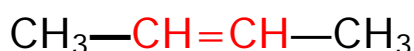
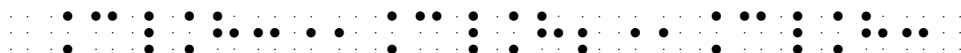
- si solo se precisa una diferenciación gráfica en esa fórmula, el periodo se abre con el signo  $\acute{\text{E}}$  (puntos 2346), a escribir antes del primer elemento afectado;
- si en la fórmula fuera preciso hacer más de una diferenciación gráfica, se utilizará el signo  $\acute{\text{E}}$  (puntos 2346) seguido de los números 2, 3, etc., en posición baja para las diferenciaciones 2.<sup>a</sup>, 3.<sup>a</sup>, etc.
- Igualmente, se cerrará con el signo  $\grave{\text{U}}$  (puntos 156), después del último elemento gráfico afectado por la diferenciación. Cuando haya más de una diferenciación, a este signo le seguirá el número de orden correspondiente en posición baja.

<b>Signo braille</b>	<b>Puntos braille</b>	<b>Definición</b>
	2346	Para indicar el primer cambio tipográfico
	2346-23 (n.º 2 en posición baja)	Para indicar el segundo cambio tipográfico
	2346-25 (n.º 3 en posición baja)	Para indicar el tercer cambio tipográfico

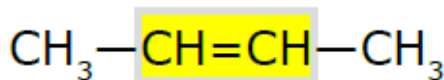
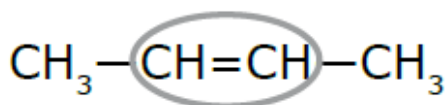
4. Si un segmento o periodo de diferenciación gráfica se encuentra interrumpido por uno o dos elementos consecutivos en representación gráfica base (u otra diferenciación), se antepondrá a cada uno de ellos el signo  $\text{\%}$  (puntos 456), seguido —en su caso— del correspondiente número en posición baja. Si fueran más de dos elementos consecutivos, deberá cerrarse dicho periodo de diferenciación gráfica y volver a abrirlo donde corresponda, o abrir un nuevo periodo de diferenciación para esos elementos.
5. Si fuera necesario emplear el guión químico en el interior de un periodo de diferenciación gráfica, se escribirá de nuevo el indicador de inicio de periodo de diferenciación inmediatamente antes de la repetición del guión químico en la línea siguiente.
6. En las fórmulas desarrolladas, se aplicarán las variantes tipográficas línea a línea.

7. En las linealizaciones de fórmulas ramificadas y cíclicas, las variantes tipográficas se indicarán en la descripción de cada ramificación o ciclo.<sup>5</sup>

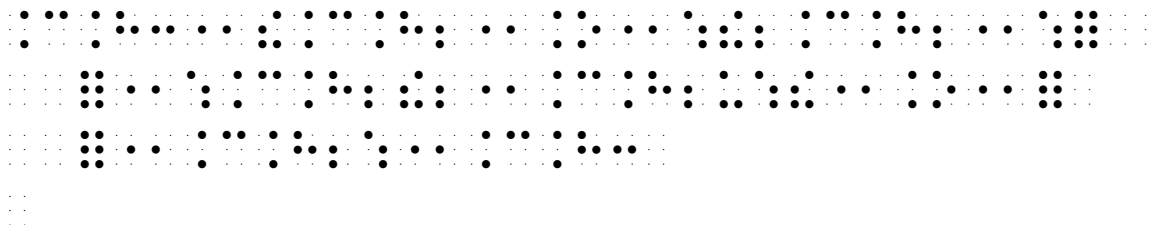
En los ejemplos que vienen a continuación habría que introducir una Nota de Transcripción Braille informando de que la diferenciación tipográfica está en color rojo, distinto del color base.



De la misma manera, se representan en braille recursos tipográficos que engloben determinados segmentos de la fórmula o que estén sobre fondos de color.



En el ejemplo que viene a continuación habría que introducir una Nota de Transcripción Braille informando de que con el primer cambio tipográfico se indica el color rojo y con el segundo el color azul.



<sup>5</sup> Estos dos últimos puntos se refieren a la «Química bidimensional» (*Documento Técnico B 6-2 de la CBE*), donde se trata la representación braille de las fórmulas desarrolladas, ramificadas y cíclicas.

## Anexo 1. Operadores aritméticos más utilizados

Signo braille	Puntos braille	Signo	Significado
⠠⠨	235	+	suma
⠠⠨	36	-	resta
⠠⠨	236	· X	multiplicación
⠠⠨	256	:	división
⠠⠨	2356	=	igual
⠠⠨⠠⠨	4-2356	≈	aproximadamente igual a
⠠⠨⠠⠨	45-2356	≠	distinto a
⠠⠨	135	>	mayor que
⠠⠨	246	<	menor que
⠠⠨⠠⠨	135-135	>>	mucho mayor que
⠠⠨⠠⠨	246-246	<<	mucho menor que

## Anexo 2. Signos específicos del braille

Signo braille	Puntos braille	Significado
⠠	26	abrir paréntesis auxiliar
⠡	35	cerrar paréntesis auxiliar
⠢	34	subíndice
⠣	16	superíndice
⠤	6-34	subíndice a la izquierda
⠥	4-16	superíndice a la izquierda
⠦	5	indicador de letra latina minúscula
⠧	46	indicador de letra latina mayúscula
⠨	4	indicador de letra griega minúscula
⠩	45	indicador de letra griega mayúscula



### Anexo 3. Alfabeto griego

#### Mayúsculas

A		45-1
B		45-12
Γ		45-1245
Δ		45-145
E		45-15
Z		45-1356
H		45-156
Θ		45-1456
I		45-24
K		45-13
Λ		45-123
M		45-134

N		45-1345
Ξ		45-1346
O		45-135
Π		45-1234
P		45-1235
Σ		45-234
T		45-2345
Υ		45-136
Φ		45-124
Χ		45-12346
Ψ		45-13456
Ω		45-2456

## Minúsculas

α		4-1
β		4-12
γ		4-1245
δ		4-145
ε		4-15
ζ		4-1356
η		4-156
θ		4-1456
ι		4-24
κ		4-13
λ		4-123
μ		4-134

ν		4-1345
ξ		4-1346
ο		4-135
π		4-1234
ρ		4-1235
ς, σ		4-234
τ		4-2345
υ		4-136
φ		4-124
χ		4-12346
ψ		4-13456
ω		4-2456

## Anexo 4. Números en posición baja

Se forman con los elementos de la 5.<sup>a</sup> serie del braille, que se corresponden con las mismas combinaciones de puntos que forman las diez primeras letras pero utilizando únicamente las filas 2 y 3 (en lugar de las filas 1 y 2) del cajetín. De este modo, los puntos 1 y 4 pasan a ocupar la fila central del cajetín braille, formada por los puntos 2 y 5, y los que ocupan estas dos últimas posiciones pasan a ocupar los correspondientes a la última fila.

En este documento siempre que se utilizan números en posición baja no se utiliza el signo de número, excepto en el caso de que sean «coeficientes fraccionarios» que preceden a una molécula.

Por ello, al ser la representación más habitual en este documento, se presentan los números en posición baja sin el prefijo de número.

Estos son:

1	⠠	2
2	⠡	23
3	⠢	25
4	⠣	256
5	⠤	26

6	⠥	235
7	⠦	2356
8	⠧	236
9	⠨	35
0	⠩	356

## Anexo 5. Otros signos

Signo braille	Puntos braille	Signo	Significado
	126	(	abrir paréntesis
	345	)	cerrar paréntesis
	12356	[	abrir corchete
	23456	]	cerrar corchete
	5-123	{	abrir llave
	456-2	}	cerrar llave
	456-356	%	tanto por ciento
	456-356-356	‰	tanto por mil
	6-2	/	barra inclinada
	456-0d		barra vertical