

Esto pretende ser un resumen básico, **máximo 2 caras de folio**, por brevedad contiene solo teoría; **es imprescindible ver muchos ejemplos**.

Los compuestos orgánicos son los que contienen carbono, en que siempre es tetravalente: forma cuatro enlaces, pueden ser 4 simples, 2 simples y 1 doble, 2 dobles ó 1 simple y uno triple. Además de C, tienen otros elementos, fundamentalmente H, O y N.

Formulación: hay varias maneras de expresar la fórmula (desarrollada, molecular, Lewis), pero debe reflejar estructura; se suele usar semidesarrollada /condensada, aunque a veces se usan mezclas, y por sencillez se utiliza a menudo una variante de la semidesarrollada que es la **esqueletal** en la que solo se representan líneas como enlaces, siendo los vértices los C, sin representar C ni H, pero representando las cosas distintas presentes como O ó N. Es habitual representar fórmula en una única línea, poniendo ramificaciones entre paréntesis y abreviando los grupos con ciertas notaciones.

Nomenclatura: usamos las normas IUPAC de 1993: muchos libros utilizan todavía las normas de 1979 (existen normas de 2013 con PIN) Hay varios tipos de nomenclaturas pero nos centramos en “sustitución”; se asume una cadena inicial formada solo por C e H con enlaces simples y se va indicando dónde se sustituyen H por otras cosas (ramificaciones, grupos funcionales). Otra es “de clase funcional”: grupo final y radicales previos.

Idea básica de nomenclatura: el nombre de un compuesto orgánico está formado por tres tipos de cosas:

- Nombre raíz:** indica nº de C de la cadena principal: 1 Met-, 2 Et-, 3 Prop-, 4 But-, 5 Pent-, 6 Hex-, 7 Hept-, 8 Oct-, 9 Non-, 10 Dec-, 11 Undec- ...
- Prefijos y sufijos:** indican el grupo o grupos funcionales presentes. Si hay varios van precedidos de un prefijo multiplicador (di-,tri-,tetra-...) Existe un sufijo -ano que realmente no está asociado a ningún grupo funcional, sino a la ausencia de todos ellos (solamente enlaces simples)
- Localizadores:** si hay ambigüedad al situar un grupo funcional, los prefijos y/o sufijos van precedidos de un número que indica la posición.

Orden de prioridad grupos funcionales. Números tomados [tabla 10 IUPAC 1993](#) que muestran que son solo los principales y hay más.

Pr.	Función	Fórmula	Sufijo	Prefijo
5	Ácido	R-COOH	Ácido R-oico	Carboxi-
7	Éster	R-COO-R'	“R+1”-oato de R'-ilo	R-oxicarbonil-
9	Amida	R-CONH ₂	R-amida	Carbamoil-
12	Nitrilo	R-C≡N	-nitrilo	ciano-
13	Aldehido	-CHO	-al	Oxo-
14	Cetona	-CO-	-ona	Oxo-
15	Alcohol	-OH	-ol	Hidroxio-
17	Amina	R-NH ₂	R-amina	Amino-
20	Éteres	R-O-R' <i>Clase funcional: R-il R'il éter</i>		R-oxi-

Se utiliza R- y R' para simbolizar radicales / ramificaciones generales.

Además de estos grupos funcionales, se pueden considerar como tales, y de menor prioridad que los de la tabla 10 (con prioridad “decreciente en lotes”):

-f. Insaturaciones: Dobles enlaces (sufijo -eno), triples enlaces (sufijo -ino)

-g. Grupos siempre nombrados como prefijos: Halogenuros R-X (prefijo nombre halógeno X terminado en o (fluoro, cloro, bromo, yodo (no iodo), Nitro (-NO₂) prefijo “nitro-”); Nitroso (-NO) prefijo “nitroso-”, éter (R-O-, prefijo R-oxi-), ramificaciones (prefijos tras nombrarlos como radicales) Los radicales (“pérdida de 1 H”) se nombran terminados en -ilo (si solamente es -ano, se omite: metilo, no metanilo), pero al utilizarse como grupo funcional en ramificaciones se nombran terminados en -il (radicales unidos por dobles enlace: -ilideno). ¿Prioridad radicales? ¡1º!

Hay algunos nombres tradicionales admitidos por la IUPAC, a veces más breves (isopropil=metiletil), a veces más habituales (ácido acético=etanoico)



<p>1º Elección de cadena principal: es un paso esencial para nombrar un compuesto, ya que de su elección depende el nombre raíz y qué grupos habrá que nombrar como sufijos y cuales como prefijos. Los criterios simplificados por orden de prioridad son (el último enlaza con la numeración):</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Debe contener el máximo número de sustituyentes y grupo funcional más prioritario, y el mayor nº posible de grupos funcionales más prioritarios. 2. Debe tener el mayor número de dobles y triples enlaces, considerados juntos. Ante igualdad tienen prioridad el mayor nº de dobles. 3. Debe ser la cadena de longitud máxima 4. Debe asignar los localizadores más bajos a los grupos funcionales más prioritarios. Ante igualdad, se usa orden alfabético. 	<p>2º Numeración cadena principal: se numeran los carbonos empezando por el 1 para situar en ellos los sustituyentes.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. El grupo principal siempre tiene que tener el localizador más bajo posible. En radicales el carbono que ha perdido el hidrógeno siempre es el 1; es el carbono por el que se une a la cadena principal. 2. Los demás grupos funcionales deben tener los localizadores más bajos posibles, por lotes de prioridad. 3. Los localizadores a dobles y triples enlaces se asignan lo más bajos posibles sin distinguir entre ellos. Ante igualdad tienen prioridad los dobles. 	<p>3º Nombrar cadena principal y sustituyentes: el grupo funcional principal sufijo (si lo tiene), resto como prefijos.</p> <ul style="list-style-type: none"> -Se utiliza el nombre raíz de la cadena principal -El grupo principal se nombra como sufijo, y los demás grupos funcionales como prefijos. Las ramas se nombran como prefijos y radicales. -Los prefijos se colocan por orden alfabético sin tener en cuenta “prefijo multiplicador”, salvo nombres completos. -Al poner sufijos, se nombran primero dobles enlaces y luego los triples. -Si hay ambigüedad, se indica con un número el localizador de cada prefijo/sufijo, inmediatamente antes (IUPAC 1993 “Hex-2-eno (anteriormente 2-Hexeno)”) del mismo. <p>Ejemplo no ambiguo; grupo que solo puede ir en carbono terminal de la cadena, se asume 1 y se omite localizador.</p> <ul style="list-style-type: none"> -Si hay varios localizadores para un mismo sustituyente, se indican separados por comas. -Entre localizadores y prefijos/sufijos se insertan guiones.
--	---	--

Otros conceptos y temas a tener en cuenta:

-Hidrocarburos son compuestos formados solamente por C e H. Se habla de saturados cuando no pueden adicionar más H; todos sus enlaces son simples, son alcanos. Insaturados supone que tienen dobles (alquenos) o triples (alquinos) enlaces.

-Prefijo ciclo-, para indicar cadena cerrada. La numeración empieza en el sustituyente principal. Teniendo un cicloalcano unido a un alcano lineal, el de menor número de carbonos será el sustituyente del otro

-Prefijos asociados a isomería: cis-/trans-, Z-/E-. (*La isomería se trata en apuntes por separado, y se apoya en geometría molecular*)

-Compuestos aromáticos: derivados del benceno (C₆H₆), que como sustituyente tiene nombre aceptado por IUPAC fenil (C₆H₅-, Ph-). Un benceno sustituido se numera en el sentido que asigne los localizadores más bajos, aunque es muy habitual usar prefijos orto- (o-), meta- (m-), para- (p-) para posiciones (1,2) (1,3) y (1,4). Hay nombres comunes aceptados como ácido benzoico Ph-COOH, fenol Ph-OH y tolueno Ph-CH₃.

>Los compuestos polifuncionales, que son los que usan prioridades, y radicales complejos con ramificaciones, se suelen tratar en Bachillerato.

>Se amplían en apuntes por separado más temas: tipos de funciones (oxigenadas, nitrogenadas, tiolos, perácidos,...), tipos de compuestos (políciclos, heterociclos, ...) mencionando nombres comunes aceptados por normas IUPAC 1993.

