

TEMA 2. FORMULACIÓN ORGÁNICA

¿Cuáles son los conceptos y ejercicios clave de este tema?

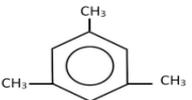
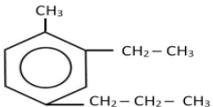
CONCEPTO A REPASAR		EJERCICIO
<u>HIDROCARBUROS:</u> ALCANOS ALQUENOS ALQUINOS ALICÍCLICOS AROMÁTICOS DERIVADOS HALOGENADOS		8
<u>COMPUESTOS OXIGENADOS:</u> ALCOHOLES ÉTERES ALDEHIDOS CETONAS ÁCIDOS CARBOXÍLICOS ÉSTERES		9
<u>COMPUESTOS NITROGENADOS</u> AMINAS AMIDAS NITRODERIVADOS		10
COMPUESTOS CON <u>MÁS DE UNA FUNCIÓN</u>		11

Advertencia: Este tema pertenece al libro "Una química para todos. Cuaderno de ejercicios" cuyo contenido se encuentra registrado en la propiedad intelectual, reservándose derechos de autor. De esta manera, no se consentirá el plagio y/o distribución sin consentimiento del propietario.

8. Nombra o formula el siguiente grupo de compuestos:

HIDROCARBUROS		
ALCANOS	ALQUENOS	ALQUINOS
ALICÍCLICOS	AROMÁTICOS	DERIVADOS HALOGENADOS

Nombra
$\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
$\text{CH}_3-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
$\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
$\text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{C}\equiv\text{CH}$

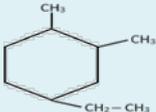
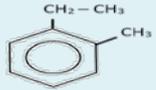
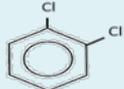


$\text{CH}_3-\text{CHCl}-\text{CHCl}-\text{CH}=\text{CH}_2$
$\text{CH}_3-\text{CHBr}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
$\text{CH}_3-\text{CHCl}-\text{CHCl}-\text{CH}=\text{CH}_2$



Soluciones
3-metilhex-1-ino
2,2-dimetilpentano
6-metilnona-2,4,7-trieno
3,4-dietilhex-4-en-1-ino
Ciclobuteno
1,3,5-trimetilbenceno
2-etil-1-metil-4-propilbenceno
3,4-dicloropent-1-eno
2-bromo-3-etilhexano
3,4-dicloropent-1-eno

Formula
Acetileno (etino)
4-metilhex-2-ino
2,3,4-Trimetilpentano
4-etil-1,2-dimetilciclohexano
o-etilmetilbenceno
1,2-Dibromoetano
Cloroformo (Triclorometano)
1,1-dibromo-4-metilhex-2-eno
o-diclorobenceno

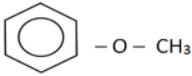
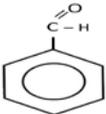


Soluciones
$\text{CH}\equiv\text{CH}$
$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
$\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$


$\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$
CHCl_3
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}-\text{CHBr}_2$


9. Nombra o formula el siguiente grupo de compuestos:

COMPUESTOS OXIGENADOS

ALCOHOLES	ÉTERES	ALDEHIDOS
CETONAS	ÁCIDOS CARBOXÍLICOS	ÉSTERES

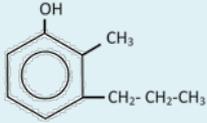
Nombra
$\text{CH}_3\text{-CHOH-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{OH}$
$\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_2\text{OH}$

$\text{CH}_2\text{=CH-O-CH}_3$

$\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(CH}_2\text{-CH}_3\text{)-CHO}$
$\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$
$\text{CH}_2\text{=CH-CO-CH}_3$
$(\text{CH}_3)_2\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COO-CH}_2\text{-CH}_3$



Soluciones
2-metilbutano-1,3-diol
But-2-en-1-ol
Metoxibenceno // fenilmetil éter
Metoxieteno//etenilmetiléter
Benzaldehido
2-etil-5-metilhexanal
Hexano-2,4-diona
Butenona
Ácido 4-metilpentanoico
Propanoato de etilo

Formula
Pentano-1,2,3-triol
Pent-3-in-1-ol
2-metil-3-propilfenol
Metoxiciclobutano
2,4-dimetilhex-2-enodial
4-metilpent-2-enal
Hexa-1,5-dienona
Ácido succínico (ácido butanodioico)
Ácido 2-etilpent-3-enoico
Butanoato de metilo



Soluciones
$\text{CH}_2\text{OH-CHOH-CHOH-CH}_2\text{-CH}_3$
$\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$


$\text{OHC-C(CH}_3\text{)=CH-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CHO}$
$\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH=CH-CHO}$
$\text{CH}_2\text{=CH-CO-CH}_2\text{-CH=CH}_2$
$\text{HOOC-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$
$\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH(CH}_2\text{CH}_3\text{)-COOH}$
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COO-CH}_3$

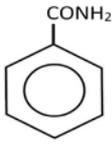
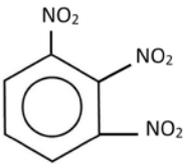
10. Nombra o formula el siguiente grupo de compuestos:

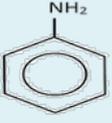
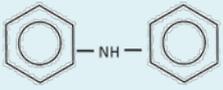
COMPUESTOS NITROGENADOS

AMINAS

AMIDAS

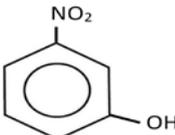
NITRODERIVADOS

Nombra	Soluciones
$(\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2)_2\text{-NH}$	Dibutilamina
$(\text{CH}_3)_2\text{-N-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	Dimetilpropilamina
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$	Butilamina
	Benzamida
H-CO-NH_2	Metanamida
	1,2,3-Trinitrobenceno

Formula	Soluciones
Anilina (fenilamina)	
Pentilamina	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$
Etenamina	$\text{CH}_2\text{=CH-NH}_2$
Tripopilamina	$(\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2)_3\text{N}$
Difenilamina	
Dietanamida	$\text{CH}_3\text{-CO-NH-CO-CH}_3$
Nitroetano	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NO}_2$

11. Nombra o formula el siguiente grupo de compuestos:

COMPUESTOS CON MÁS DE UNA FUNCIÓN

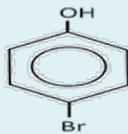
Nombra
$\text{CH}_3\text{-CHOH-CHO}$
OHC-CHOH-CHO
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CHO}$
$\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CH(CH}_2\text{-CH}_3\text{)-CH}_2\text{-COOH}$
$\text{CH}_3\text{-CO-CHOH-CH}_2\text{-COOH}$
$\text{CH}_3\text{-CO-CHOH-CH}_2\text{OH}$
$\text{CH}_2\text{Cl-CHCl-CHO}$




Soluciones
2-Hidroxiopropanal
Hidroxiopropanodial
3-oxopentanal
Ácido 3-etil-5-oxohexanoico
Ácido 3-hidroxi-4-oxopentanoico
3,4-Dihidroxibutanona
2,3-dicloropropanal
m-nitrofenol

Formula
Ácido 2-bromobutanoico
3-Bromopropanal
Ácido hidroxipropanodioico
Ácido 2-aminopentanoico
Ácido 3-oxopentanoico
2,4-dihidroxibutanal
Ácido 2,3-diclorobutanoico
p-Bromofenol



Soluciones
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHBr-COOH}$
$\text{CH}_2\text{Br-CH}_2\text{-CHO}$
HOOC-CHOH-COOH
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(COOH)-NH}_2$
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-COOH}$
$\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CHOH-CHO}$
$\text{CH}_3\text{-CHCl-CHCl-COOH}$


¿Has sido capaz de nombrar y formular todos los compuestos correctamente?

Si es que Sí... ¡¡Estupendo!! Si es que NO...dale un repaso a la parte teórica de este tema.

A parte... En el tema "Química del carbono" de este libro seguiremos nombrando y formulando gran cantidad de compuestos para no perder la práctica. 😊 😊 😊

¡¡YA ESTÁN DISPONIBLES LOS 2 GRANDES MANUALES ACTUALIZADOS PARA EL CURSO 2016/2017!!

BACHILLERATO Y PREPARACIÓN PARA LA PRUEBA DE ACCESO A LA UNIVERSIDAD

DISPONIBLE EN: WWW.UNAQUIMICAPARATODOS.COM



“UNA QUÍMICA PARA TODOS”

LIBRO PRINCIPAL

Temario completo (Teoría y problemas) actualizado para el curso 2016/2017
que abarca 1º de bachillerato, 2º de bachillerato y Preparación para las Pruebas de Acceso a la Universidad.

1. Formulación inorgánica

DESCARGA GRATUITA

2. Formulación orgánica

DESCARGA GRATUITA

3. Átomo

DESCARGA GRATUITA

4. Enlace Químico

DESCARGA GRATUITA

5. Disoluciones y Estequiometría

DESCARGA GRATUITA

6. Termoquímica

DESCARGA GRATUITA



7. Cinética

8. Equilibrio y solubilidad

9. Ácido-Base

10. Redox

11. Química del Carbono

*Descuentos a grupos

14,00€

CONSÍGUELO



CUADERNO DE EJERCICIOS

¡¡Buscando el 10!!

130 ejercicios clasificados por temas y conceptos, resueltos por pasos y cuidadosamente
diseñados y explicados para afianzar la materia y preparar las pruebas de acceso a la Universidad.

1. Formulación inorgánica

DESCARGA GRATUITA

2. Formulación orgánica

DESCARGA GRATUITA

3. Átomo

DESCARGA GRATUITA

4. Enlace Químico

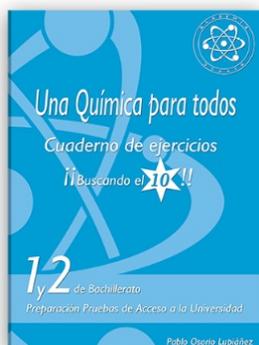
DESCARGA GRATUITA

5. Disoluciones y Estequiometría

DESCARGA GRATUITA

6. Termoquímica

DESCARGA GRATUITA



7. Cinética

8. Equilibrio y solubilidad

9. Ácido-Base

10. Redox

11. Química del Carbono

*Descuentos a grupos

7,00€

CONSÍGUELO

FORMAS DE PAGO ACEPTADAS
(ENVÍOS A TODA ESPAÑA)

INGRESO EN
CUENTA

TRANSFERENCIA
BANCARIA



PAGAR Y RECOGER EN ACADEMIA OSORIO
CALLE SOL. Nº10. BAJO. 18002. GRANADA

MANDAR UN WHATSAPP AL
644 88 62 59 PARA RESERVAR