



Taller Química

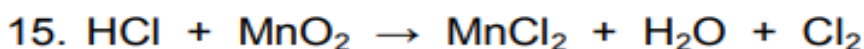
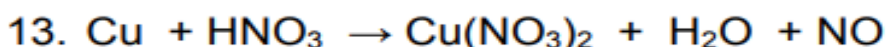
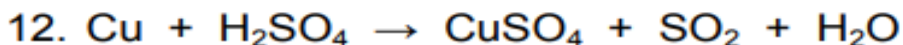
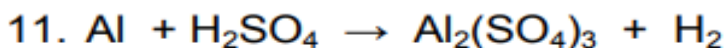
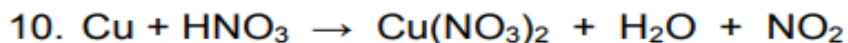
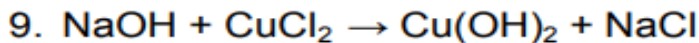
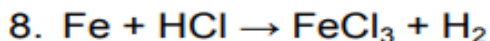
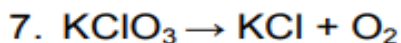
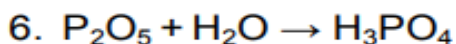
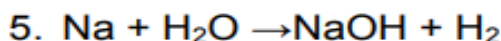
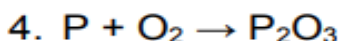
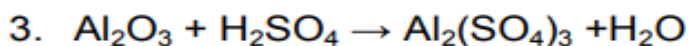
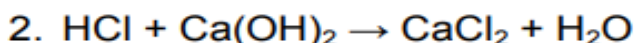
NOTA:

- Es un taller para presentar de forma individual
- Se debe entregar el jueves 14 de noviembre sin EXCUSAS o antes
- Se debe presentar a manuscrito NO A COMPUTADOR
- Deben escribir la bibliografía: páginas WEB, libros etc NO SE ACEPTAN BLOG sólo si son de carácter universitario

Cuestionario

1. Balancear las siguientes ecuaciones por tanteo

Balancea las siguientes ecuaciones Químicas por el método de tanteo:

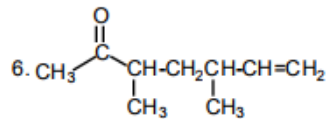
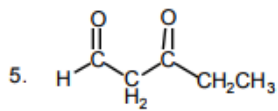
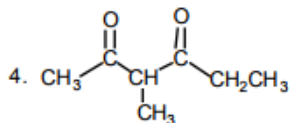
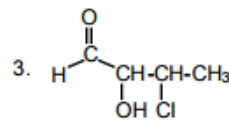
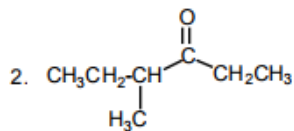
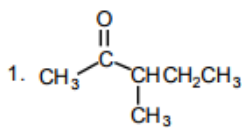




2. Escribir la estructura de los siguientes compuestos

- a) Etanal (acetaldehído)
- b) 3-Metilbutanal
- c) Benzaldehído
- d) 4-Hidroxiciclohexanoldehído
- e) 4-metil-ciclohexanoldehído
- f) 2-Metil-2,5-octanodiona

3. Escribir el nombre de los compuestos:



- a. ácido pentanoico
- b. ácido 3-metilbutanoico
- c. ácido 2,2-dimetilpropanoico
- d. ácido hexanoico
- e. ácido octanoico
- f. ácido decanoico
- g. ácido dodecanoico

• escribir la estructura

- 1) 2-metil-2-butanol
- 2) 2,3-pentanodiol
- 3) Propanotriol
- 4) 2-metil-2,3-hexanodiol
- 5) 2-etil-3-penten-1-ol



4- La composición en ácidos grasos de los aceites de maíz, soja, girasol y oliva está detallada en el cuadro siguiente:

ÁCIDO GRASO		MAÍZ	SOJA	GIRASOL	OLIVA
C18:1	OLEICO	20-42	18-26	14-40	61-83
C18:2	LINOLEICO	40-63	49-57	48-74	2-18
C18:3	LINOLÉNICO	0.5-1.5	5.5-9.5	0.0-0.2	0.0-1.5

Si los tiempos de oxidación o enranciamiento de los mismos son los que se muestran en el siguiente cuadro:

	TIEMPO DE OXIDACIÓN (en horas)
MAÍZ	3,18
GIRASOL	1,25
SOJA	0,82
OLIVA	31,15

¿Qué relación puede establecer entre la rapidez del enranciamiento y la estructura de los ácidos grasos?

Nota: en la primera tabla indica el porcentaje de ácidos grasos que más presenta el tipo de aceite vegetal.

4. Escribe la estructura de la siguiente nomenclatura y explica si es saturado e insaturado, número de enlaces y el tipo de compuesto
 - a. $18\Delta^{2,4,8,10}$
 - b. $16\Delta^{3,6,9}$
 - c. $12\Delta^{3,5,8,12}$
5. El sistema "omega" (ω) toma como referencia el extremo metilo de la molécula e indica la longitud de la cadena, el número de dobles enlaces y la posición de, solo, el primer doble enlace contando desde el carbono ω (el carbono más alejado del carboxilo, al que se asigna la última letra del alfabeto griego ya que, tradicionalmente, al carbono contiguo al grupo carboxilo se le ha denominado alfa).

EJEMPLO DE NOMENCLATURA OMEGA $18:1\omega-9$

INDICAR la nomenclatura de éstos ácidos omega:

