



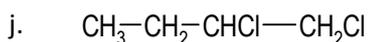
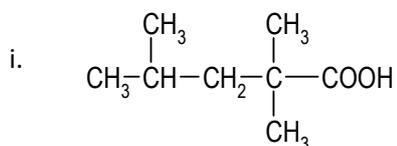
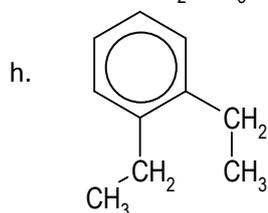
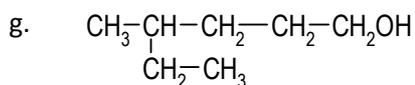
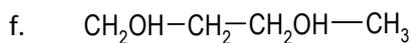
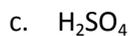
Examen de Química
1º BAC.C

CALIFICACIÓN:

NOMBRE:

Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO.

1. Escribe el nombre de los siguientes compuestos (1.5p)



2. Formula los siguientes compuestos (1.5p)

a. bromuro de estaño (II)

b. hidróxido de calcio

c. ácido dioxobórico (III)

d. trioxocarbonato (IV) de hidrógeno

e. trioxonitrato (V) de hierro (II)

f. 2-butanol

g. 2-pentanona

h. 2,5-dimetilhexano

i. propadieno



**Examen de Química
1º BAC.C**

CALIFICACIÓN:

NOMBRE:

Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO.

3. Dada una disolución comercial de ácido nítrico, HNO_3 , de 23% en peso y densidad 1,25 g/ml, determinar los gramos de soluto presentes en 2 litros de disolución (2p)

4. Se introducen en un matraz 15 gramos de dióxido de azufre, SO_2 , y 1 litro de oxígeno, O_2 , medidos a 24°C y 1 atm de presión, los cuales reaccionan entre sí formando trióxido de azufre, SO_3 . Determina la cantidad en gramos de trióxido producido, así como la cantidad de reactivo en exceso. (2p)

5. Dados los siguientes conjuntos de números cuánticos, establecer cuáles son posibles o imposibles, JUSTIFICADAMENTE: (1p)
(5, 3, 4, $\frac{1}{2}$) (3, 1, -1, $-\frac{1}{2}$) (4, 3, 3, $\frac{1}{2}$) (2, 1, -1, 0) (2, -1, 0, $\frac{1}{2}$) (3, -4, 1, $-\frac{1}{2}$)

6. Los números atómicos de tres elementos : A , B , y C son 11 , 17 y 20 respectivamente: (2p)
 - a) Escribe la configuración electrónica de cada uno e indica de que elemento se trata Nombre, Símbolo, Grupo, Periodo.
 - b) ¿Cuáles son los iones más probables que forma cada uno de ellos? Justifica la respuesta.
 - c) Si comparamos A con B ¿Cuál tiene menor energía de ionización? Justifica la respuesta.
 - d) ¿Qué tipo de enlace formarán A con B y B con B? Representarlos.