



CONTROL DE EVALUACIÓN III

Estequiometría. Química del carbono | Grupo 4º ESO (A) | Curso 22-23

Nombre:

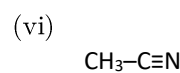
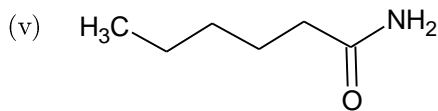
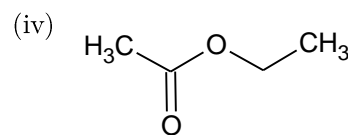
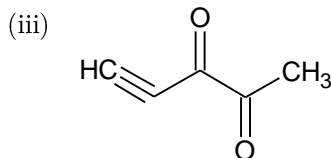
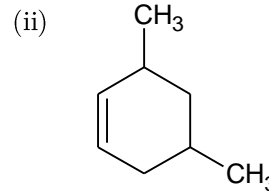
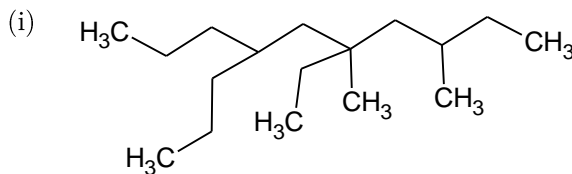
Fecha:

CUESTIONES: [elegir dos opciones; 1 punto por cada apartado correcto; apartado b. -0.25 pto. por cada error]

- En el plato de una balanza disponemos 2 moles de HBr. ¿Cuántos átomos de Fe hay que poner en el otro lado de la balanza para equilibrar el conjunto?
- Escribe la fórmula semidesarrollada de todos los aldehídos y cetonas de fórmula molecular $C_5H_{10}O$ y nómbralos.
- ¿Cuál será la concentración en g/L de una disolución obtenida al disolver 0.2 mol de unidades fórmula de hidróxido de sodio en agua hasta un volumen de 400 mL?

NOMENCLATURA ORGÁNICA [3 puntos por cada apartado correcto]

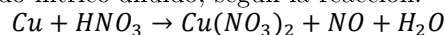
(a) Nombra los siguientes compuestos orgánicos:



- (b) Formula los siguientes compuestos orgánicos: (i) 4-etilhepta-1,2-dien-6-ino; (ii) pent-3-en-1-ol; (iii) ácido 2-etilbut-3-enoico; (iv) 2-fenil-3-oxopentanal; (v) etilamina; (vi) N,N-dimetilbutanamida.

PROBLEMA. [1 punto por cada apartado correcto]

Se tratan 3.18 g de cobre con ácido nítrico diluido, según la reacción:



Se pide:

- Sabiendo que el monóxido de nitrógeno es un gas, ¿qué volumen ocuparía el monóxido de nitrógeno obtenido en c.n.?
- El ácido nítrico diluido necesario se extrajo de una disolución 0.14 M. ¿Qué volumen hizo falta?