



PRUEBAS SELECTIVAS PARA INGRESO COMO PERSONAL LABORAL FIJO

GRUPO PROFESIONAL: M2

ESPECIALIDAD: QUÍMICA

PROGRAMA: I

TURNOS: LIBRE

EJERCICIO PRÁCTICO

INSTRUCCIONES:

1. **No abra este ejercicio hasta que se lo indiquen.**
2. El tiempo de realización de este ejercicio es de **dos horas**.



Grupo Profesional: M2

Especialidad: QUÍMICA - LIBRE

Programa I

EJERCICIO PRÁCTICO

Cuando se queman 10 gramos de un compuesto orgánico A, de masa molecular 74, se producen 23,76 gramos de dióxido de carbono y 12,15 gramos de agua.

Determine las fórmulas empírica y molecular del compuesto y formule y nombre al menos dos isómeros que respondan a esa fórmula empírica, indicando el tipo de isomería.

Sabiendo que la oxidación del compuesto A conduce a un solo producto, la butan-2-ona, nombre el compuesto A y formule y nombre el producto de su reacción con ácido propanoico. ¿Qué tipo de reacción es?

Datos: Masas atómicas: Hidrógeno: 1,01 g mol⁻¹, Oxígeno: 16,0 g mol⁻¹, Carbono: 12,0 g mol⁻¹-